



# ХИМИЯ

# СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ



ХАБАРОВСК 2011

Министерство образования и науки РФ  
Федеральное государственное  
бюджетное образовательное учреждение  
высшего профессионального образования  
«Дальневосточный гуманитарный



государственный  
университет

# СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ

Справочник

*Издание первое*

*Посвящается памяти Вилиткевича А.Г.*

Хабаровск  
Издательство ДВГГУ  
2011

УДК 54(035.5)  
ББК 24я2  
С25

**Рецензенты:**

кандидат химических наук, доцент кафедры экологии и химии ДВГУПС

*С.А. Малиновская;*

кандидат биологических наук, замдиректора по науке ИФАН РАН,  
завещающий лабораторией природных соединений

*С.Г. Клочков*

Свойства веществ : справочник / сост. Г. И. Титова, Р. А. Кипер. – Изд.  
С25 1-е. – Хабаровск : Изд-во Дальневосточ. гос. гуманитар. ун-та, 2011. – 388 с.

ISBN 978-5-87155-549-0

Данный справочник предназначен для химиков, биологов, экологов.

В справочнике приведены свойства для 5436 органических и неорганических веществ, в том числе даны ссылки на 619 методик синтеза, приведены 647 значения показателей кислотности кислот, 32 значения скорости звука в веществе, термодинамические свойства для 942 веществ, летальные дозы для 755 веществ, 158 значений параметров веществ в критическом состоянии.

УДК 54(035.5)  
ББК 24я2

\*\*\*\*\*

*Справочное издание*

Составители:

**Титова** Галина Ивановна,

**Кипер** Руслан Анатольевич

**СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ**

Справочник

Издание первое

В авторской редакции

Дизайн обложки *Е. А. Прохоровой*

Подписано в печать 29.09.2011. Формат 60×84 1/16

Бумага писчая. Гарнитура «Таймс». Печать RISO. Усл. печ. л. 22,55.

Тираж 300 экз

Заказ 90.

Издательство Дальневосточного государственного  
гуманитарного университета.  
680000, Хабаровск, ул. К. Маркса, 68.

Отдел оперативной полиграфии издательства  
Дальневосточного государственного гуманитарного университета.  
680000, Хабаровск, ул. Лермонтова, 50.

ISBN 978-5-87155-549-0

© Дальневосточный государственный  
гуманитарный университет, 2011

## **Содержание**

Предисловие .....	4
Инструкция по пользованию справочником .....	5
Список сокращений: .....	6
Свойства веществ .....	8
Индекс брутто-формул .....	315
Список литературы .....	367



## Предисловие

Компьютерные справочные издания, к которым относится и эта книга, ранее имели большое значение в работе химика, так как позволяли относительно быстро найти справочную информацию об интересующем веществе, не просматривая большое количество специализированных книг и журналов. В настоящее время развитие компьютерных технологий и глобальной сети Интернет значительно уменьшило роль таких изданий, но не устранило ее совсем.

В данном справочнике за основу было принято размещение материала «Краткого химического справочника» В.А. Рабиновича и З.Я. Хавина. Отказ от громоздкой табличной формы представления данных позволил уместить в относительно небольшой объем книги свойства большого количества веществ, в том числе лекарств, пестицидов и природных соединений. Это позволило также избавиться от эффекта смещения таблиц разделенных переплетом.

В справочнике представлены свойства 5436 органических, элементоорганических и неорганических веществ. Для сравнения в «Новом справочнике химика и технолога» (2002–2007 гг. издания) дается информация для 10750 веществ, в «Справочнике химика» (1962 г. издания) – примерно для 10000 веществ.

Информация в книге представлена в неравномерном объеме. Связано это с различной доступностью информации о свойствах представленных в справочнике веществ. Количество органических и неорганических веществ, представленных в справочнике примерно одинаково. В справочник вошло довольно большое количество соединений, пока практически не представленных в обычной справочной литературе.

Книга предназначена для химиков, биологов и экологов, использующих справочную химическую информацию.

Данное издание имеет ряд особенностей.

Первой особенностью является обязательная отсылка к первоисточникам, откуда была взята информация, что зачастую может помочь найти более подробные сведения о свойствах вещества, чем представленные в данном справочном издании. Список использованных источников информации приводится в конце данной книги.

Второй из особенностей является отсутствие деления на органические и неорганические вещества. Связано это с условностью деления и, как следствие, частым исключением из справочников веществ, деление которых на органические и неорганические затруднено (соли органических кислот, элементоорганические соединения, многие комплексы).

Третьей особенностью стали отсылки на методики синтеза для части из перечисленных в справочнике веществ. Данная книга по охвату значительно уступает справочным изданиям И.М. Лернера с соавторами (1973–1986 гг.), но в части случаев дает информацию о ссылках на методы синтеза, опубликованные в более поздних работах.

В справочнике очень ограничено представлены спектральные данные. Надеемся, что книга заинтересует читателей и более полно спектральные данные будут представлены в последующих изданиях справочника.

Обо всех пожеланиях, замечаниях, предложениях и замеченных ошибках можно сообщать авторам книги по электронному адресу [burewestnik@mail.ru](mailto:burewestnik@mail.ru)

Более 5000 веществ, описанных в данной книге, расположены в алфавитном порядке их русских названий. Названия даются как по номенклатуре ИЮПАК, так и тривиальные. Для облегчения поиска информации о необходимом веществе в конце справочника есть индекс брутто-формул. Порядок наименований веществ принят традиционный для подобных справочных изданий: катионная часть молекулы перечисляется первой, например, вместо «хлорид натрия» в справочнике дается «натрия хлорид». В отличие от других подобных справочников, в книге нет разделения на органические и неорганические вещества и все соединения представлены одним списком. Названия производных карбоновых кислот, кроме их солей (ацтидриды, амиды, пиразиды и т.п.), идут сразу после названия кислоты (например, «кукусыной кислоты амид»). Все остальные названия веществ даны без изменений, в алфавитном порядке, без учёта перед названием цифр, скобок, знаков препинания, апострофов, английских или греческих букв, слов «транс-», «дис-».

После названия вещества, в скобках, даются синонимы на русском и иностранных языках. Далее дается внешний вид и текстовая формула вещества, максимально отражающая строение вещества. Если вещество имеет сложное строение, то дается брутто-формула по системе Хилла (первыми идут углерод и водород, а далее остальные элементы в порядке латинского алфавита, см. Am. Soc. 22 (1900) pp. 478-494), при этом в брутто-формулу включается присоединенный растворитель, в том числе гидратная вода. Графические структурные формулы в данном справочном издании не приводятся для обеспечения компактности издания.

Внешний вид вещества и кристаллическая структура, в случае если не указано специально, дается для наиболее устойчивой формы при комнатной температуре. Для неустойчивых при комнатной температуре веществ дается их внешний вид при температуре немного ниже температуры их разложения. Цвета веществ даются без окончаний для сокращения объема материала. Для некоторых веществ указывается растворитель, из которого была перекристаллизована данная форма кристаллов (р.п.).

Номер Chemical Abstracts (CAS №) дается для удобства поиска вещества в справочной литературе или в сети Интернет. Приведен не для всех веществ.

Относительные атомные и молекулярные веса (M) даются в атомных единицах массы (а.е.м.) по углеродной шкале.

Температуры плавления, кипения, сублимации (возгонки) и разложения даны в градусах Цельсия при нормальном атмосферном давлении. Если температуры плавления (кипения) и разложения совпадают, значит вещество плавится (кипит) с разложением. В описании свойств веществ почти не используется знак тире (кроме случаев указаний диапазона температур, например, 20-30 °C), чтобы не было путаницы со знаком минуса.

Названия продуктов разложения веществ (Разл. на) приводятся под тем же названием, как они даны в данном справочнике.

Растворимость веществ (Раств.) дана качественная, количественная и, иногда, та и другая одновременно. Количественная растворимость выражена в граммах на 100 грамм растворителя при температуре (в градусах Цельсия), указанной в скобках. Растворимость газов дается при нормальном атмосферном давлении.

Плотность веществ (Пл.) при определенной температуре приведена как абсолютная (в г/см<sup>3</sup>), так и относительная, по отношению к воде при определенной температуре (в скобках указывается, например, «к в.4», что означает «к воде при 4 градусах Цельсия»). Также указано агрегатное состояние вещества при измерении плотности.

Показатель преломления (n) приводится для D-линии натрия (589,3 нм) с указанием температуры измерения.

Давление насыщенных паров (Давл.паров) приводится в мм.рт.ст. (или торр), так значение 1 (20°) означает, что при температуре 20°С давление насыщенных паров вещества составляет 1 мм.рт.ст.; это означает также, что при внешнем давлении 1 мм.рт.ст. температура кипения (возгонки) вещества будет составлять 20°С.

Константы диссоциации вещества в основном представлены их показателями: то есть отрицательными десятичными логарифмами (показателями) от соответствующих значений констант диссоциации кислот, оснований, сопряженных кислот, произведений растворимости, констант устойчивости комплексов. В скобках указывается ступень диссоциации, значение (O) говорит, что приведена константа полной диссоциации. Для оснований, во избежание путаницы, разделены понятия  $pK_{BH}^{+}$  и  $pK_a$  (например, у аммиака  $NH_3$  группа может выступать кислотой, отщепляя протон, и основанием – присоединяя его). Для веществ двойственной природы рассматривается соответственно присоединение или отщепление протона относительно нейтральной молекулы. Приведены также температура измерения и растворитель, в котором измерялась диссоциация.

Диэлектрическая проницаемость (ДП) – безразмерная величина, выражающая отношение силы взаимодействия электрических зарядов в вакууме к силе их взаимодействия в рассматриваемой среде при неизменном расстоянии между зарядами.

Дипольный момент молекулы (Дип.) выражен в дебаях.

**Динамическая вязкость (Вязк.)** для жидкостей и газов выражена в МПа • с (или сантипуазах). Вязкость газов дается при нормальном давлении (101325 Па).

**Поверхностное натяжение (Пов.н.)** выражается в мН/м.

**Скорость звука в веществе (Ск.зв.)** дается в м/с.

**Стандартная молярная теплоемкость ( $C_p^0$ )** и стандартная молярная энтропия при 298 К ( $S_{298}^0$ ) выражены в Дж/моль•К.

**Стандартная молярная энтальпия образования при 298 К ( $\Delta H_{298}^0$ ), стандартная молярная энергия Гиббса образования при 298 К ( $\Delta G_{298}^0$ ), молярные энтальпии плавления ( $\Delta H_{пл}$ ), кипения ( $\Delta H_{кип}$ ), возгонки ( $\Delta H_{возг}$ ) и сгорания ( $\Delta H_{гор}$ )** выражены в кДж/моль.

**Температуры вспышки (Т.всп.)** и самовоспламенения (Т.свспл.) вещества на воздухе приведены в градусах Цельсия.

**Среднелетальные дозы для лабораторных животных (ЛД<sub>50</sub>)** приведены в мг/кг веса подопытных животных. Они представляют собой дозы, вызывающие гибель 50% экспериментальных животных при определенном пути введения, указанном в скобках. В практической работе они позволяют оценить острую токсичность вещества, с которым производится работа. Пустые скобки после значения дозы указывают, что в источнике информации не был указан вид животного и способ введения.

**Спектральные числовые характеристики вещества** представлены в ограниченном объеме и будут дополняться в последующих изданиях.

**Температура Нееля (Т.<sub>Н</sub>)** приводится в Кельвинах.

**Критическая температура (Т.<sub>крит.</sub>)** приводится в градусах Цельсия.

**Критическое давление (Р.<sub>крит.</sub>)** приводится в мегапаскалях (МПа).

**Критическая плотность (П.<sub>крит.</sub>)** приводится в г/см<sup>3</sup>.

**Литературные ссылки (Лит.)** и **ссылки на методики синтеза (Синт.)** отсылают к списку литературы в конце данной книги. Литературная ссылка дается в квадратных скобках, после скобок находятся номера страниц данного издания, где дается информация о веществе. По литературным ссылкам можно найти как уже приведенные в справочнике значения, так и дополнительные сведения о веществе. Отсутствие номера страницы указывает на отсутствие разбивки источника информации на страницы или отсутствие в нем нумерации страниц. Следует иметь в виду, что в некоторых изданиях нумерация страниц буквенно-цифровая.

#### Список сокращений:

**H<sup>0</sup>** – функция кислотности Гаммета для чистых веществ

ам. в-во – аморфное вещество

в.сл.р. – весьма слабо растворим

в/б – внутрибрюшинное введение

в/в – внутривенное введение

в/ж – внутривентрикулярное введение

в/м – внутримышечное введение

взр. – взрывается

вод. р-р – водный раствор

воспл. – воспламеняется

г. – газ

ДМСО – диметилсульфоксид

ДМФА – диметилформамид

ж. – жидкость

инт – интратрахеальное введение

крист. – кристаллы

л.р. – легко растворим

м.р. – мало растворим

медл.р. – медленно растворим

мет. – металл

н.р. – не растворим

наб. – набухает

нак. – накожное нанесение

о.л.р. – очень легко растворим

о.м.р. – очень мало растворим

о.х.р. – очень хорошо растворим

огр.р. – ограниченно растворим

орг.-р-ли – органические растворители

п.н.р. – практически не растворим

п/к – подкожное введение

п/о – пероральное введение (через рот)

петр.эф. – петролейный эфир

пл.р. – плохо растворим

пор. – порошок

р. – растворим

рK<sub>а</sub> – показатель константы кислотности кислоты

рK<sub>б</sub> – показатель константы основности

рK<sub>вн</sub><sup>+</sup> – показатель константы кислотности протонированного основания

рK<sub>неет</sub> – показатель константы нестойкости комплекса

реаг. – реагирует

рект. – ректальное введение

рK<sub>уст</sub> – показатель константы устойчивости комплекса

р.п. – растворитель из которого была перекристаллизована данная кристаллическая форма

рIP – показатель произведения растворимости

сл. р. – слабо растворим  
смеш. – смешивается  
т.р. – трудно растворим  
укс. – уксусная кислота  
ум.р. – умеренно растворим  
х.р. – хорошо растворим  
хлф. – хлороформ  
эф. – диэтиловый эфир



**Индекс по brutto-формулам** приводится для более быстрого поиска соединений. Brutto-формулы построены по системе Хилла (первым идет углерод и водород, а далее остальные элементы в порядке латинского алфавита), при этом в brutto-формулу включается присоединенный растворитель, в том числе гидратная вода.

### Свойства веществ

- абиетиповая кислота** (abietic acid, sylvic acid) желт. ам. в-во  $C_{20}H_{30}O_2$ ; M 302,45; CAS 514-10-3;  $T_{пл}$  173-174,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,004839 (20°), эф.: р., метанол: р., petr.эф.: м.р., укс.: р., этанол: р.; Давл. паров: 9 (249°);  $pK_a$  (1) = 7,62 (25°, вода); Лит.: [888] 8-9, [897] 398-399, [1026] 7, [241] 1165, [498] 84-90
- абсцизовая кислота** (абсцизиновая кислота, дормин)  $C_{15}H_{26}O_4$ ; M 264,317;  $T_{пл}$  191°; Лит.: [1026] 8, [561] 194
- адамантан** (трицикло[3,3,1,1<sup>3,7</sup>]декан) бц. игольчатые крист.  $C_{10}H_{16}$ ; M 136,23;  $T_{пл}$  269°;  $T_{разл}$  660°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., орг. р-ли: р.; ПЛ: 1,07 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,568 (20°);  $\Delta n_{298}^0$ : -197,2 (т);  $\Delta H_{возг}$ : 58,6; Лит.: [832] 12-13, [1020] 29-30, [1023] 42, [1026] 10, [279] 12, [624] 582, [977] 5, [1043] 15
- адамсит** (10-хлор-5,10-дигидрофенарсазин. DM) желт. крист.  $HN(C_6H_4)_2AsCl$ ; M 277,58;  $T_{пл}$  195°;  $T_{кпл}$  410°; Раств.: ацетон: х.р., вода: н.р., тетрагидрометан: пл.р.; ПЛ: 1,648 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta n_{298}^0$ : 113,13 (т); Лит.: [1020] 30, [1026] 10
- аденин** (6-аминопурин) бц. крист.  $C_5H_5N_5$ ; M 135,13;  $T_{пл}$  360°; Раств.: вода: х.р. (100°), м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.;  $pK_{BH^+}$  (1) = 4,1 (25°, вода, H<sub>2</sub>N группа);  $pK_{BH^+}$  (2) = 0,1 (25°, вода, N имидазольного кольца);  $pK_a$  (1) = 9,1 (25°, вода, HN имидазольного кольца); Лит.: [1023] 142, [768] 120
- адипиновая кислота** (1,4-бутандикарбоновая кислота, гександиовая кислота) бц. моноклинные крист.  $(CH_2CH_2COOH)_2$ ; M 146,15;  $T_{пл}$  153°; Раств.: вода: 1,5 (15°), р. (100°), эф.: 0,6 (15°), лигрон: н.р., укс.: н.р., этанол: л.р.; ПЛ: 1,36 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (205°), 100 (265°);  $pK_a$  (1) = 4,42 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,28 (25°, вода);  $\Delta n_{298}^0$ : -989,52 (т);  $\Delta H_{гор}$ : 2799,1; ЛД<sub>50</sub>: 4200 (б. мыши, п/о); Лит.: [1026] 11, [270] 230, [386] 176, [768] 120, [1077] 52; Синт.: [858] 15-17
- адипиновой кислоты бис(2-этилгексилловый) эфир**  $(CH_2CH_2COOCH_2CH(C_2H_5)CH_2CH_2CH_2CH_3)_2$ ; M 370,57;  $T_{пл}$  -40°; n = 1,447 (20°); Лит.: [281] 80, 86
- адипиновой кислоты диамид** (адипамид, гександиовой кислоты диамид) бц. моноклинные крист.  $(CH_2CH_2CONH_2)_2$ ; M 144,18;  $T_{пл}$  220°; Раств.: вода: 0,44 (12°), эф.: м.р., этанол: х.р.; Лит.: [768] 120
- адипиновой кислоты динитрил** (1,4-дицианобутан, адипонитрил, гександиовой кислоты динитрил) бц. ж.  $(CH_2CH_2CN)_2$ ; M 108,14;  $T_{пл}$  0°;  $T_{кпл}$  295°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., хлф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,951 (19°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4597 (25°); Давл. паров: 20 (181°); ЛД<sub>50</sub>: 48 (б. мыши, п/о), 20 (кролики, п/о), 105 (крысы, п/о), 50 (морские свинки, п/о); Лит.: [1026] 11, [768] 120; Синт.: [865] 72-73
- адипиновой кислоты диоктиловый эфир**  $CH_3(CH_2)_7OOC(CH_2)_4COO(CH_2)_7CH_3$ ; M 370,57;  $T_{пл}$  4°; ПЛ: 0,919 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [401] 111
- адипиновой кислоты дихлорангидрид** (адипондихлорид, гександиовой кислоты дихлорангидрид) бц. ж.  $(CH_2CH_2COCl)_2$ ; M 183,05; Раств.: вода: реак., этанол: реак.; Давл. паров: 12 (126°); Лит.: [768] 120
- адипиновой кислоты диэтиловый эфир** (гександиовой кислоты диэтиловый эфир, диэтиладионат) бц. ж.  $(CH_2CH_2COOC_2H_5)_2$ ; M 202,25;  $T_{пл}$  -19,8°;  $T_{кпл}$  245°; Раств.: вода: 0,92 (20°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 1,007 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4272 (25°); Давл. паров: 13 (127°); Лит.: [768] 120

13. **dl-адреналин**  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{NHC}_2\text{H}_5$ ; М 183,204;  $T_{\text{разл}}$  230°; Лит.: [480]; Синт.: [480] 193
14. **l-адреналин** (альфа-(3,4-диоксифенил)-бета-(метиламино)этанол, эпинефрин)  $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{NO}_3$ ; М 183,2;  $T_{\text{пл}}$  212°; Раств.: бензол: н.р., вода: х.р. (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.;  $pK_a$  (1) = 8,66 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 9,95 (25°, вода); Лит.: [1026] 11-12
15. **l-адреналина гидротартрат** бел. крист.  $\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{NO}_9$ ; М 333,29;  $T_{\text{пл}}$  150°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 430-431
16. **адреналон** (3,4-дигидрокси-омега-метиламиноацетофенон) игольчатые крист.  $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{NO}_3$ ; М 181,2;  $T_{\text{пл}}$  235°;  $T_{\text{разл}}$  236°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [832] 34-35; Синт.: [480] 192
17. **l-адренохром** (3-гидрокси-1-метил-5,6-индолиндион) красно-коричнев. крист.  $\text{C}_9\text{H}_9\text{NO}_3$ ; М 179,2;  $T_{\text{пл}}$  135°; Раств.: бензол: н.р., вода: х.р., эф.: н.р., этанол: х.р.; Лит.: [294] 112-123, [825] 327-328, [832] 216-217
18. **1-азабипцикло[2.2.1]гептан**  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{N}$ ; М 97,16;  $T_{\text{пл}}$  78-79°;  $T_{\text{кип}}$  120-121°; Лит.: [351] 305
19. **4-азамидол**  $\text{C}_7\text{H}_6\text{N}_2$ ; М 118,136;  $T_{\text{пл}}$  127-128°; Лит.: [1026] 12
20. **5-азамидол**  $\text{C}_7\text{H}_6\text{N}_2$ ; М 118,136;  $T_{\text{пл}}$  112-113°; Лит.: [1026] 12
21. **6-азамидол**  $\text{C}_7\text{H}_6\text{N}_2$ ; М 118,136;  $T_{\text{пл}}$  136-137°; Лит.: [1026] 12
22. **7-азамидол**  $\text{C}_7\text{H}_6\text{N}_2$ ; М 118,136;  $T_{\text{пл}}$  106-107°; Лит.: [1026] 12
23. **1-аза-18-краун-6** крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{NO}_5$ ; М 263,33;  $T_{\text{пл}}$  46-49°; Лит.: [638] 924
24. **азафен** (2-(4-метилпиперазинил)-1)-10-метил-3,4-диазафеноксазина дигидрохлорид гидрат)  $\text{C}_{16}\text{H}_{23}\text{Cl}_2\text{N}_5\text{O}_2$ ; М 388,292;  $T_{\text{пл}}$  194-195°; Лит.: [1026] 13
25. **азетидин ж.**  $(\text{CH}_2)_3\text{NH}$ ; М 57,09;  $T_{\text{кип}}$  63°; Лит.: [1026] 13
26. **азидобензол**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}_3$ ; М 119,1;  $T_{\text{пл}}$  -27,3°; Раств.: эф.: х.р.; Пл.: 1,088 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,55886 (25°); Давл. паров: 16 (57°), 30 (80°); Лит.: [832] 64-65
27. **азидотиоугольная кислота** (азидодитиокарбоновая кислота) бц. крист.  $\text{N}_3\text{C}(\text{S})\text{SH}$ ; М 119,169;  $T_{\text{разл}}$  50°; Раств.: бензол: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., метанол: х.р., сероуглерод: х.р., укс.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [278] 273-274, [610] 519
28. **азидометан**  $\text{CH}_3\text{N}_3$ ; М 57,1;  $T_{\text{кип}}$  21°; Пл.: 0,869 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [832] 230-231
29. **4-азидо-3-нитрофуросан**  $\text{C}_2\text{N}_6\text{O}_4$ ; М 172,06;  $T_{\text{пл}}$  40°; Пл.: 1,83 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 323, [1058] 303
30. **азидо-оксофтораммония гексафторантимонат** бел. пор.  $(\text{FN}(\text{O})\text{N}_3)_3\text{SbF}_6$ ; М 326,78;  $T_{\text{разл}}$  50-60°; Раств.: фтороводород: л.р.; Лит.: [42] 16-17, [240]
31. **5-азидотетразол** бц. моноклинные крист.  $\text{CHN}_7$ ; М 111,07;  $T_{\text{пл}}$  80°;  $T_{\text{разл}}$  217°; Раств.: ацетон: л.р., бензол: р., вода: л.р., лигроин: н.р.; Лит.: [243] 1051-1057, [278] 403, [810] 92; Синт.: [135] 2969
32. **2-азидо-1,3,5-трипиробензол** (пикрилизид) желт. игольчатые крист.  $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{N}_3$ ; М 254,12;  $T_{\text{пл}}$  93°; Лит.: [832] 64-65; Синт.: [305] 200-201
33. **азидотрифторметан** бц. г.  $\text{F}_3\text{CN}_3$ ; М 111,026;  $T_{\text{пл}}$  -152°;  $T_{\text{кип}}$  -85°; Лит.: [376] 393
34. **азидозтан**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{N}_3$ ; М 71,1;  $T_{\text{кип}}$  49°; Раств.: петр.эф.: р.; Пл.: 0,8765 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,3997 (20°); Лит.: [832] 432-433
35. **азиридин** (этиленимин) бц. подвижная ж.  $(\text{CH}_2)_2\text{NH}$ ; М 43,07;  $T_{\text{пл}}$  -73,9°;  $T_{\text{кип}}$  56,7°;  $LD_{50}$ : 15 (б. крысы, п/о); Лит.: [1077] 228-229
36. **азобензол** оранжево-красн. моноклинные крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_5$ ; М 182,22; CAS 103-33-3;  $T_{\text{пл}}$  71°;  $T_{\text{кип}}$  293°; Раств.: вода: н.р. 0,00044 (25°), эф.: р., лигроин: 8,57 (20°), метанол: 3,95 (16°), серная кислота 100%: р., укс.: р., этанол: 8,5 (16°); Пл.: 1,0498 (68°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 22,04;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 6506; Лит.: [1026] 14, [241] 830-831, [768] 120
37. **4,4'-азобензолдипкарбоновая кислота** (п.п'-азобензолдипкарбоновая кислота, п.п'-азодибензойная кислота, п-азобензойная кислота) красн. игольчатые крист.

- $\text{HOOCCH}_2\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 270,24;  $T_{\text{пл}}$  330°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 400-401
38. **азо-бис(изобутироамидоксим)** (порофор  $\text{CH}_3\text{-23}$ )  
 $\text{HON}=\text{C}(\text{NH}_2)\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{N}=\text{NC}(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{NH}_2)=\text{NOH}$ ; М 230,268;  $T_{\text{разл}}$  125-148°; Лит.: [1026] 14
39. **2,2'-азо-бис-изобутиронитрил** (порофор N)  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CN})\text{N}=\text{NC}(\text{CN})(\text{CH}_3)_2$ ; М 164,208;  $T_{\text{пл}}$  105-106°;  $T_{\text{разл}}$  106°; Лит.: [1026] 14
40. **азодикарбоновой кислоты диамид** (азодикарбамид, азоформамид, порофор  $\text{CH}_3\text{-21}$ )  
оранжево-красн. крист.  $\text{H}_2\text{NCON}=\text{NCONH}_2$ ; М 116,08;  $T_{\text{пл}}$  180°;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: бензол: н.р., вода: р. (100°), эф.: р., этанол: н.р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 6400 (крысы, п/о, крысы линии Вистар); Лит.: [897] 402-403, [1026] 14
41. **азодикарбоновой кислоты ди-трет-бутиловый эфир**  
 $(\text{CH}_3)_3\text{COC}(\text{O})\text{N}=\text{NCOOC}(\text{CH}_3)_3$ ; М 230,26;  $T_{\text{пл}}$  90-92°; Лит.: [972] 12
42. **азодикарбоновой кислоты диниперидид** (1,1'-(azodicarbonyl)dipiperidine)  
 $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCON}=\text{NCON}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CH}_2$ ; М 252,32;  $T_{\text{пл}}$  135°; Лит.: [27] 109
43. **азодикарбоновой кислоты диэтиловый эфир** оранжев. ж.  
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{OOCN}=\text{NCOOC}_2\text{H}_5$ ; М 174,2; Раств.: ацетон: р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 1,1104 (19°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4199$  (20°); Давл. паров: 13 (106°); Лит.: [832] 16-17, [972] 13-15
44. **азоксипензол**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{O})=\text{NC}_6\text{H}_5$ ; М 198,221;  $T_{\text{пл}}$  36°; Раств.: эф.: р., лигрои́н: р., этанол: 17,5 (16°); ПЛ: 1,246 (20°, к в.4, г.);  $n = 1,6644$  (20°); Лит.: [1020] 54; Синт.: [365] 186
45. **азот (nitrogen)** бц. г.  $\text{N}_2$ ; М 28,0134;  $T_{\text{пл}}$  -210°;  $T_{\text{кип}}$  -196°; Раств.: вода: 0,00294 (0°), 0,00233 (10°), 0,00193 (20°), 0,00179 (25°), 0,00168 (30°), 0,00148 (40°), 0,00136 (50°), 0,0128 (60°), 0,0012 (80°), 0,00119 (100°), этанол: м.р.; ПЛ: 0,808 (-196°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0012506 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-226°), 10 (-219°), 100 (-210°); ДП: 1,000528 (25°); Вязк.: 0,0165 (0°), 0,0208 (100°), 0,0246 (200°), 0,0311 (400°), 0,0366 (600°); Скзв.: 334 (0°, состояние среды - газ)349 (19,1°, состояние среды - газ);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 199,9 (г);  $C_p^0$ : 29,1 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 0,721;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 5,59;  $T_{\text{криг}}^0$ : -149,9;  $P_{\text{криг}}^0$ : 3,905;  $P_{\text{Лкриг}}^0$ : 0,304; Лит.: [1026] 15, [185] 28-31, [333] 7-17, [386] 50, [393] 30, [395] 56-57, [475] 392-395, 411, [768] 27, 50, [885] 101-107
46. **азота диоксид-гипофторит** (нитроксифторид, фтора нитрат) бц. г.  $\text{FONO}_2$ ; М 81;  $T_{\text{пл}}$  -175,15°;  $T_{\text{кип}}$  -45,85°; ПЛ: 1,911 (-175°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,507 (-45°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H_{298}^0$ : 15 (г);  $S_{298}^0$ : 29 (г);  $C_p^0$ : 66,5 (г);  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 19,8; Лит.: [855] 264, [600] 21, 47, 57, 150, [610] 431-432
47. **азота диоксид-гипохлорит** (хлора нитрат) бц.  $\text{ClONO}_2$ ; М 97,458;  $T_{\text{пл}}$  -107°;  $T_{\text{кип}}$  18°; Лит.: [855] 267, [610] 432
48. **азота диоксид-фторид** (нитрилфторид)  $\text{NO}_2\text{F}$ ; М 65,004;  $T_{\text{пл}}$  -166°;  $T_{\text{кип}}$  -72,4°; ПЛ: 1,492 (-72,4°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H_{298}^0$ : -109 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 27 (г);  $S_{298}^0$ : 259,3 (г);  $C_p^0$ : 49,09 (г); Лит.: [1020] 60-61
49. **азота(I) оксид** (азота закись, веселящий газ) бц. г.  $\text{N}_2\text{O}$ ; М 44,01;  $T_{\text{пл}}$  -90,7°;  $T_{\text{кип}}$  -88,7°;  $T_{\text{разл}}$  600°; Раств.: вода: 0,257 (0°), 0,174 (10°), 0,125 (20°), 0,106 (25°), эф.: р., серная кислота 100%: р., этанол: р.; ПЛ: 1,226 (-89°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0019778 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-144°), 10 (-129°), 100 (-110°); ДП: 1,00103 (25°); Дип.: 0,16 (20°); Вязк.: 0,0137 (0°), 0,0183 (100°), 0,0225 (200°), 0,0303 (400°); Скзв.: 263 (0°, состояние среды - газ)273 (19°, состояние среды - газ);  $\Delta H_{298}^0$ : 82 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 104,1 (г);  $S_{298}^0$ : 219,9 (г);  $C_p^0$ : 38,6 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 6,52;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 16,56;  $T_{\text{криг}}^0$ : 36,43;  $P_{\text{криг}}^0$ : 7,255;  $P_{\text{Лкриг}}^0$ : 0,453; Лит.: [341] 31, [897] 12-13, [376] 414-415, [445] 45-46, [768] 50, [885] 130, [958] 107-121; Синт.: [819] 509
50. **азота(II) оксид** (азота моноокись, азота окись) бц. г.  $\text{NO}$ ; М 30,01;  $T_{\text{пл}}$  -163,7°;  $T_{\text{кип}}$  -151,7°;  $T_{\text{разл}}$  1100-1200°; Раств.: вода: 0,01 (20°), 0,0035 (100°), серная кислота

- 100%; р., сероуглерод: р., этанол: 0,036 (20°); ПЛ: 1,269 (-152°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0013402 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.); Лит.: [339] 107-108, [897] 12-13, [376] 416-418, [768] 50, [787] 638-639
51. **азота(III) оксид** (азотистый ангидрид) красно-бур. г. ONNO<sub>2</sub>; М 76,01; Т<sub>пл</sub> -101°; Т<sub>кип</sub> 3,5°; Т<sub>разл</sub> 3,5°; Раств.: вода: реак., эф.: р.; ПЛ: 1,447 (2°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 12-13, [1090] 223, [768] 50
  52. **азота(IV) оксид** (азота двуокись, азота диоксид) красно-бур. г. N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>; М 46,01; Т<sub>пл</sub> -112°; Т<sub>кип</sub> 21°; Раств.: вода: реак., сероуглерод: р., хлф.: р.; ПЛ: 1,491 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [339] 109-110, [897] 12-13, [506] 180-182, [768] 50
  53. **азота(V) оксид** (азотный ангидрид, нитрония нитрат) бц. гексагональные крист. NO<sub>2</sub>NO<sub>3</sub>; М 108,01; Т<sub>пл</sub> 30°; Т<sub>кип</sub> 45°; Т<sub>возг</sub> 32,3°; Раств.: вода: реак., хлф.: р.; ПЛ: 1,642 (18°, г/см<sup>3</sup>, г.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -42,7 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: 114,1 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 178 (г); Лит.: [897] 12-13, [360] 260, [376] 427, [885] 127-128, [972] 17-18
  54. **азота трифторид** бц. г. NF<sub>3</sub>; М 71; Т<sub>пл</sub> -206,79°; Т<sub>кип</sub> -129,06°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 1,76 (-208,5°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,532 (-129,06°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (-171°), 100 (-153°); Дип.: 0,24 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -126 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -84,4 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 260,6 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 53,26 (г); ΔH<sub>пл</sub>: 0,4; ΔH<sub>кип</sub>: 11,6; Т<sub>криг</sub>: -39,25; P<sub>криг</sub>: 4,531; Лит.: [684], [768] 50
  55. **азотистая кислота** вод. р-р HONO; М 47,013; Т<sub>разл</sub> 0°; Лит.: [898] 78, [1020] 61, [376] 430-433, [905] 276
  56. **азотистоводородная кислота** (азоимид) бц. подвижная ж. HNNN; М 43,03; Т<sub>пл</sub> -80°; Т<sub>кип</sub> 36°; Раств.: вода: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 1,13 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-72,8°), 10 (-44,9°), 100 (-8,1°); pK<sub>a</sub> (1) = 4,59 (25°, вода); Дип.: 0,85 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 294 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: 328 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 238,8 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 43,68 (г); ΔH<sub>кип</sub>: 30; Лит.: [896] 607, [278] 136-153, [376] 405-406, [415] 251, [768] 51, [972] 25-28; Синт.: [278] 174
  57. **азотная кислота** (nitric acid) бц. ж. HONO<sub>2</sub>; М 63,01; Т<sub>пл</sub> -41,6°; Т<sub>кип</sub> 83°; Раств.: вода: смеш., эф.: р.; ПЛ: 1,513 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,397 (10,4°); Давл. паров: 10 (-4,4°), 100 (34,2°); H<sub>0</sub> (1) = -6 (25°, вода); pK<sub>a</sub> (1) = 3,17 (25°, метанол); pK<sub>a</sub> (1) = 9,38 (25°, уксусная кислота); pK<sub>a</sub> (1) = -1,64 (25°, вода); pK<sub>a</sub> (1) = 3,57 (25°, этанол); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -174,1 (ж); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -80,8 (ж); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 155,6 (ж); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 109,9 (ж); ΔH<sub>пл</sub>: 10,47; Лит.: [886], [896] 607, [897] 12-13, [11] 445, [79] 244, [560] 138-139, [768] 51
  58. **азотная кислота моногидрат** бц. ж. HNO<sub>3</sub> · H<sub>2</sub>O; М 81,03; Т<sub>пл</sub> -38°; Лит.: [897] 12-13
  59. **азотная кислота тригидрат** бц. ж. HNO<sub>3</sub> · 3H<sub>2</sub>O; М 117,6; Т<sub>пл</sub> -18,5°; Раств.: вода: смеш.; Лит.: [897] 14-15
  60. **азотноватистая кислота** бц. крист. HON=NOH; М 62,03; Т<sub>разл</sub> 25°; Разл. на: вода, азота(I) оксид; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: л.р.; pK<sub>a</sub> (1) = 7 (20°, вода); pK<sub>a</sub> (2) = 11 (20°, вода); Лит.: [1020] 63, [376] 406, 428-430, [610] 425, [885] 130-131
  61. **азулен син. пластинчатые крист.** C<sub>10</sub>H<sub>8</sub>; М 128,19; Т<sub>пл</sub> 100°; Т<sub>разл</sub> 270°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., серная кислота 100%; х.р., этанол: р. (78°); Давл. паров: 14 (163°); Дип.: 0,8 (20°); Лит.: [1026] 16, [768] 120
  62. **аймалин** (неоаймалин, раувольфин, тахмалин) бц. крист. C<sub>20</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>; М 326,44; Т<sub>пл</sub> 206°; pK<sub>BH<sup>+</sup></sub> (1) = 8,32 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 130 (б. мыши, в/б); Лит.: [1020] 65, [1026] 16
  63. **аконитин** (ацетилбензоилаконин) ромбические крист. (р.п. хлороформ) C<sub>34</sub>H<sub>47</sub>NO<sub>11</sub>; М 645,74; Т<sub>пл</sub> 202°; Раств.: ацетон: р., бензол: 14,3 (25°), вода: 0,31 (25°), эф.: 2,27 (25°), хлф.: р.25 (20°), этанол: 4,54 (25°); pK<sub>BH<sup>+</sup></sub> (1) = 8,11 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 0,11 (крысы, в/в), 0,035 (собаки, в/в), 0,04 (человек, п/о); Лит.: [620] 221, 230, [897] 404-405, [1021] 90-91, [1026] 17, [452] 122, [510] 276, [670] 732
  64. **аконитина пикрат** C<sub>40</sub>H<sub>50</sub>N<sub>4</sub>O<sub>18</sub>; М 874,84; Т<sub>пл</sub> 166°; Лит.: [899] 622
  65. **аконитина стифнат**; Т<sub>пл</sub> 120°; Лит.: [899] 622
  66. **акридин** (дибензопиридин) желтоват. ромбические крист. (р.п. этанол) C<sub>13</sub>H<sub>9</sub>N; М 179,22; Т<sub>пл</sub> 111°; Т<sub>кип</sub> 346°; Раств.: бензол: х.р., вода: 0,00005 (20°), эф.: х.р., сероуг-



- лерод: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,006 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{BH}^+(1) = 5,6$  (20°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 1800-2000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1026] 17, [259] 140, [768] 121
67. **9-акридон** желт. листовидные крист. C<sub>13</sub>H<sub>9</sub>NO; М 195,2; Т<sub>пл</sub> 354°; Раств.: бензол: н.р.; Лит.: [832] 18-19
68. **акриловой кислоты аллиловый эфир** ж. CH<sub>2</sub>=CHCOOCH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub>; М 112,13; Т<sub>кип</sub> 122°; Лит.: [1026] 25
69. **акриловой кислоты амид** (акриламид) бц. листовидные крист. (р.п. бензол) CH<sub>2</sub>=CHCONH<sub>2</sub>; М 71,08; Т<sub>пл</sub> 85°; Раств.: ацетон: 63,1 (20°), вода: 215,5 (20°), эф.: р., метанол: 155 (20°), этанол: 86,2 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 156 (б. мыши, п/о), 280 (кролики, п/о), 175-208 (крысы, п/о), 173 (морские свинки, п/о); Лит.: [1026] 17, [768] 121
70. **акриловой кислоты бензильный эфир** CH<sub>2</sub>=CHCOOCH<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>; М 162,185; Т<sub>кип</sub> 228°; Лит.: [832] 330-331
71. **акриловой кислоты бутиловый эфир** (н-бутилакрилат) бц. ж. CH<sub>2</sub>=CHCOOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>; М 128,17; Т<sub>пл</sub> -64°; Т<sub>кип</sub> 147,4°; Раств.: вода: 0,2, эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9078 (20°, к в.4, ж.), 0,8935 (25°, к в.4, ж.); n = 1,4156 (25°); Давл. паров: 1 (-0,5°), 10 (35,5°), 40 (63,4°), 100 (85,1°), 400 (125,2°); Т<sub>всп</sub>: 40,5; Т<sub>свсп</sub>: 267; ЛД<sub>50</sub>: 3100 (кролики, накожно); Лит.: [598] 17-18, [896] 641, [1020] 332-333, [1026] 86; Синт.: [862] 116-118
72. **акриловой кислоты трет-бутиловый эфир** (трет-бутилакрилат) ж. CH<sub>2</sub>=CHCOOCH<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>; М 128,17; Т<sub>кип</sub> 120°; Лит.: [1026] 86
73. **акриловой кислоты додециловый эфир** CH<sub>2</sub>=CHCOO(CH<sub>2</sub>)<sub>11</sub>CH<sub>3</sub>; М 240,382; Давл. паров: 0,8 (120°); Лит.: [511] 88, [598] 21
74. **акриловой кислоты изопропиловый эфир** CH<sub>2</sub>=CHCOOCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; М 114,142; Т<sub>кип</sub> 108-112°; Лит.: [511] 88
75. **акриловой кислоты метиловый эфир** (метилакрилат, пропеновой кислоты метиловый эфир) бц. ж. H<sub>2</sub>C=CHCOOCH<sub>3</sub>; М 86,9; Т<sub>пл</sub> -75°; Т<sub>кип</sub> 80,5°; Т<sub>равл</sub> 80,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9564 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,404 (20°); Давл. паров: 10 (-13,5°), 40 (61,8°); ЛД<sub>50</sub>: 545 (крысы, п/о); Лит.: [338] 178-179, [598] 17-18, [768] 121; Синт.: [598] 12
76. **акриловой кислоты нитрил** (акрилонитрил, винил цианистый, пропеннитрил, цианоэтилен) бц. ж. CH<sub>2</sub>=CHCN; М 53,06; Т<sub>пл</sub> -82°; Т<sub>кип</sub> 79°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,797 (20°, к в.4, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 93-100 (кролики, п/о), 50 (морские свинки, п/о), 20 (мыши, п/о); Лит.: [338] 105-108, [897] 406-407, [1026] 17
77. **акриловой кислоты пропиловый эфир** бц. ж. CH<sub>2</sub>=CHCOOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>; М 114,142; Т<sub>кип</sub> 119°; n = 1,413 (19°); Давл. паров: 40 (44°); Лит.: [511] 88, [598] 18, [314] 431
78. **акриловой кислоты тетрадециловый эфир** CH<sub>2</sub>=CHCOO(CH<sub>2</sub>)<sub>13</sub>CH<sub>3</sub>; М 268,435; Давл. паров: 0,4 (138°); Лит.: [598] 22
79. **акриловой кислоты хлорангидрид** ж. CH<sub>2</sub>=CHCOCl; М 90,508; Т<sub>кип</sub> 75°; Лит.: [1026] 17
80. **акриловой кислоты этиловый эфир** (ethyl acrylate) CH<sub>2</sub>=CHCOOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>; М 100,117; Т<sub>пл</sub> -71,2°; Т<sub>кип</sub> 98,5-101°; Раств.: вода: 2 (25°); Пл.: 0,9234 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 1000-2800 (крысы, п/о); Лит.: [598] 17-18, [172] 3062-3064
81. **акрихин** (2-метокси-6-хлор-9-(1-метил-4-диэтиламинобутиламино)акридина дигидрохлорид дигидрат. атабрин, атебрин, малърицид) желт. крист. C<sub>22</sub>H<sub>34</sub>Cl<sub>3</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>; М 478,88; Т<sub>пл</sub> 250°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 17, [284] 334, [908] 276-278
82. **акролеин** (акриловый альдегид, пропеналь) бц. ж. CH<sub>2</sub>=CH-CHO; М 56,063; Т<sub>пл</sub> -86,95°; Т<sub>кип</sub> 52,5°; Раств.: ацетон: р., вода: 40 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,841 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4022 (19,3°); ΔH<sub>кип</sub>: 28,33; Т<sub>всп</sub>: -17,8; Т<sub>свсп</sub>: 277; ΔH<sub>сгор</sub>: 1631; ЛД<sub>50</sub>: 46 (б. крысы, п/о), 7 (кролики, п/о), 28 (мыши, п/о); Лит.: [1026] 17, [386] 229, [768] 121; Синт.: [858] 17-20, [309] 10

83. **актиний** (actinium) серебристо-бел. кубические мет. Ас; М 227;  $T_{пл}$  1050°;  $T_{кип}$  3590°; Раств.: вода: реаг.; ПЛ: 10,07 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1026] 20, [386] 50, [474], [768] 52
84. **актиния бромид** бц. гексагональные крист.  $AcBr_3$ ; М 466,76;  $T_{возг}$  800°; Раств.: вода: лр.; ПЛ: 5,85 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 16-17, [539] 72
85. **актиния сульфид** геммо-коричнев. кубические крист.  $Ac_2S_3$ ; М 550,27;  $T_{пл}$  1900°; ПЛ: 6,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 16-17, [539] 72
86. **актиния фторид** бц. гексагональные крист.  $AcF_3$ ; М 284,03;  $T_{пл}$  1327°;  $T_{кип}$  2277°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 7,88 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 16-17, [328] 112, [427] 92-93
87. **актиния хлорид** бц. гексагональные крист.  $AcCl_3$ ; М 333,4;  $T_{возг}$  960°; Раств.: вода: лр., эф.: н.р.; ПЛ: 7,81 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 16-17, [539] 72
88. **d-(-)-аланин** призматические крист. (р.п. этанол)  $CH_3CH(NH_2)COOH$ ; М 89,1;  $T_{пл}$  297°;  $T_{разл}$  297°; Раств.: вода: 2,2 (20°), эф.: н.р., этанол: 0,2 (20°); Лит.: [1026] 21, [768] 121
89. **dl-аланин** игольчатые крист. (р.п. вода)  $H_2NCH(CH_3)COOH$ ; М 89,1;  $T_{пл}$  295°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 16,6 (25°), 32,2 (75°), эф.: н.р., пиридин: р., этанол: 0,84 (25°), 0,57 (75°); ПЛ: 1,424 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 9,87 (25°, вода); Лит.: [768] 121; Синт.: [858] 20-22, [858] 23-24
90. **l-(+)-аланин** (l-α-аминопропионовая кислота) ромбические крист. (р.п. вода)  $H_2NCH(CH_3)COOH$ ; М 89,1;  $T_{пл}$  297°;  $T_{разл}$  297°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 16,65 (25°), 32,2 (75°), эф.: н.р., этанол: 0,16 (20°); ПЛ: 1,432 (23°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{NH^+}$  (1) = 2,34 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 9,69 (25°, вода); Лит.: [1026] 21, [768] 121, [943] 299
91. **алварин** (1,2-дигидрокси-9,10-антрахинон) оранжево-красн. триklinные крист. (р.п. этанол)  $C_{14}H_8O_4$ ; М 240,23;  $T_{пл}$  290°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,034 (100°), эф.: р., метанол: р. (64°), пиридин: смеш., сероуглерод: р., хлф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 21, [1090] 610, [768] 121; Синт.: [525] 9
92. **аллантоин** бц. моноклинные крист. (р.п. вода)  $C_4H_6N_4O_3$ ; М 158,12;  $T_{пл}$  235°;  $pK_a$  (1) = 8,96 (25°, вода); Лит.: [897] 410-411, [898] 85
93. **аллен** (пропадиен) г.  $C_3H_4$ ; М 40,07;  $T_{пл}$  -146°;  $T_{кип}$  -32°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., petr.эф.: р.; ПЛ: 0,662 (-34,5°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4168$  (-34,5°); Лит.: [1026] 24-25, [768] 121; Синт.: [777] 127-128
94. **аллетрин**  $C_{19}H_{26}O_3$ ; М 302,40794; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 1,0048 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5051$  (25°); Давл. паров: 0,001 (80°);  $LD_{50}$ : 800 (крысы, п/о); Лит.: [901] 522-523
95. **аллилбензол** ж.  $C_6H_5CH_2CH=CH_2$ ; М 118,17;  $T_{пл}$  -40°;  $T_{кип}$  156°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., тетраxлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,893 (20°, к в.4. ж.), 0,892 (25°, к в.4. ж.);  $n = 1,5131$  (25°), 1,5126 (20°); Давл. паров: 13 (47°); Лит.: [768] 121
96. **аллилбромид** (2-пропенилбромид, 3-бромпропен) бц. ж.  $CH_2=CHCH_2Br$ ; М 120,98;  $T_{пл}$  -119,4°;  $T_{кип}$  71,3°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: р., тетраxлорметан: р., хлф.: р., этанол: н.р.; ПЛ: 1,398 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,46595$  (20°); Лит.: [1026] 25, [768] 122; Синт.: [858] 110, [382] 410-411, [661] 284
97. **1-аллил-3,4-диметоксibenзол** (4-аллилвератрол, метилэвгенол, эвгенола метиловый эфир) бц. ж.  $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH=CH_2$ ; М 178,23;  $T_{кип}$  248°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 1,055 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 572-573
98. **аллиловотионанат** (аллилгорчичное масло) маслянистая ж.  $CH_2=CHCH_2NCS$ ; М 99,15;  $T_{пл}$  -80°;  $T_{кип}$  152°; Лит.: [338] 343, [1026] 25
99. **аллилмеркаптан** (2-пропен-1-тиол) ж.  $CH_2=CHCH_2SH$ ; М 74,14;  $T_{кип}$  63-67°; Лит.: [1026] 25
100. **1-аллил-3,4-метилендиоксibenзол** (сафрол, шикимол) бц. маслянистая ж.  $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH=CH_2$ ; М 162,19;  $T_{пл}$  11,2°;  $T_{кип}$  234,5°; Раств.: вода: н.р., глицерин: пл.р., эф.: лр., пропиленгликоль: пл.р., хлф.: смеш., этанол: лр.30 (20°); ПЛ: 1,1 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5383$  (20°); Давл. паров: 6 (104°), 15 (114°);  $LD_{50}$ : 1950 (крысы, п/о); Лит.: [897] 940-941, [898] 373, [1023] 294-295, [274] 147

101. **1-аллил-4-метоксibenзол** (метилхавикол, пара-аллиланизол, хавикол метиловый эфир, эсдрагол, эстрагол) маслянистая ж.  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 148,2;  $T_{\text{кип}}$  217°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9755 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,9645 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,9612 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5231$  (20°); Давл. паров: 12 (96°); Лит.: [897] 1120-1121, [1026] 337
102. **6-аллил-6-норливергиновой кислоты диэтиламид** (AL-LAD) бел. крист.  $\text{C}_{22}\text{H}_{27}\text{N}_3\text{O}$ ; М 349,47;  $T_{\text{пл}}$  88-90°; Лит.: [217]
103. **аллиловый спирт** (2-пропен-1-ол) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OH}$ ; М 58,08;  $T_{\text{пл}}$  -129°;  $T_{\text{кип}}$  97°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,854 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4135$  (25°); Давл. паров: 4,2 (0°), 17,3 (20°), 98,8 (50°), 394,3 (80°), 850 (100°);  $pK_a$  (1) = 15,5 (25°, вода); Дип.: 1,6 (20°); Вязк.: 1,2 (20°), 0,553 (70°); Пов.нат.: 25,68 (20°);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 39,95;  $T_{\text{всп}}$ : 22,2;  $T_{\text{свсп}}$ : 378;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 1851;  $LD_{50}$ : 75,5 (б. мыши, п/о), 90 (кролики, п/о), 140 (крысы, п/о);  $T_{\text{криг}}$ : 271,9;  $P_{\text{криг}}$ : 5,6; Лит.: [897] 412-413, [1026] 25, [259] 124, [386] 229, [768] 122; Синт.: [858] 25-28, [496] 261-262
104. **3-аллилокси-1,2-эпоксипропан** (аллилглицидиловый эфир) ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OCH}_2\text{CH}(\text{O})\text{CH}_2$ ; М 114,142;  $T_{\text{кип}}$  153,9°; Лит.: [337] 483, [1026] 25
105. **N-аллилгномочевина** (аллилсульфомочевина, тизинамин)  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{NHCSNH}_2$ ; М 116,18;  $T_{\text{пл}}$  78°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.: р.; Лит.: [1026] 25
106. **аллилтрихлорсилан** ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{SiCl}_3$ ; М 175,52;  $T_{\text{кип}}$  111,5°; Пл.: 1,2011 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1026] 25
107. **аллилфениловый эфир** (2-пропеноксибензол, аллилоксибензол) бц. маслянистая ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{OC}_6\text{H}_5$ ; М 134,18;  $T_{\text{кип}}$  192°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,9856 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 19 (85°); Лит.: [897] 412-413; Синт.: [318] 336
108. **2-аллилфенол**  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 134,2;  $T_{\text{кип}}$  220°; Лит.: [832] 374-375
109. **аллилхлорид** (2-пропенилхлорид) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{Cl}$ ; М 76,53;  $T_{\text{пл}}$  -136,4°;  $T_{\text{кип}}$  45,1°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: н.р., лигронин: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9376 (25°, к в.4, ж.);  $n = 1,4157$  (25°); Вязк.: 0,347 (15°), 0,3 (30°);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 29,04;  $T_{\text{всп}}$ : -29;  $T_{\text{свсп}}$ : 420;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 1844,7;  $T_{\text{криг}}$ : 240,3;  $P_{\text{криг}}$ : 4,71; Лит.: [1026] 25, [768] 122
110. **аллилдианид**  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CN}$ ; М 67,09;  $T_{\text{пл}}$  -86,8°;  $T_{\text{кип}}$  118,5°; Лит.: [1026] 25
111.  **$\pi$ -аллил- $\pi$ -циклопентадиенилпалладий** красн. крист.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{PdC}_5\text{H}_5$ ; М 212,59;  $T_{\text{пл}}$  63-63,5°; Лит.: [1026] 25-26
112. **2-аллил-2-этил-1,3-пропандиол**  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2(\text{C}_2\text{H}_5)\text{C}(\text{CH}_2\text{OH})_2$ ; М 144,211;  $T_{\text{пл}}$  31°; Лит.: [1026] 26
113. **аллобетулин** пластинчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{30}\text{H}_{50}\text{O}_2$ ; М 442,72;  $T_{\text{пл}}$  260-261°; Лит.: [55] 287
114. **аллоксан моногидрат** (мезоксалилмочевины моногидрат, пиримидинтетраона моногидрат) бц. ромбические крист.  $\text{C}_4\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_5$ ; М 160,1;  $T_{\text{пл}}$  170°;  $T_{\text{разл}}$  256°; Лит.: [897] 414-415, [415] 282, [504] 108-109
115. **аллоксановая кислота** (тетрагидро-4-гидроксид-2,5-диоксо-4-имидазолкарбоновая кислота) призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{C}_4\text{H}_4\text{N}_2\text{O}_5$ ; М 160,084;  $T_{\text{пл}}$  162-163°;  $pK_a$  (1) = 6,64 (25°, вода); Лит.: [897] 414-415, [898] 85
116. **аллоксан-5-оксим** (виолуровая кислота) ромбические крист.  $\text{C}_4\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_4$ ; М 157,08;  $T_{\text{пл}}$  250-252°;  $pK_a$  (1) = 4,7 (18°, вода); Лит.: [897] 574-575, [898] 86
117. **аллоксидим-натрий**  $\text{C}_{17}\text{H}_{24}\text{NNaO}_5$ ; М 345,37;  $T_{\text{пл}}$  185°;  $LD_{50}$ : 2300 (крысы); Лит.: [1026] 26
118. **алмаз** (diamond) бц. кубические крист. С; М 12,01;  $T_{\text{пл}}$  3500°;  $T_{\text{разл}}$  1000°; Пл.: 3,515 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 2,42$  (20°); Ск.зв.: 17500 (20°, состояние среды - кри-

- сталлы, ось L100)12800 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S100)18600 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L111)11600 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S110);  $\Delta H_{298}^0$ : 1,828 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 2,833 (т);  $S_{298}^0$ : 2,368 (т);  $C_p^0$ : 6,117 (т); Лит.: [981] 64, [1024] 106, [1024] 25-26, [1026] 26, [268] 626, [377] 299, [388] 41-43, [393] 48, [396], [768] 105, [1070] 6-7, 18
119. **алфентанила гидрохлорид моногидрат**  $C_{21}H_{35}ClN_6O_4$ ; М 470,99; CAS 70879-28-6;  $T_{пл}$  138,4-140,8°;  $LD_{50}$ : 47,5 (крысы, в/в); Лит.: [26] 171, [265] 148-149, [274] 145, [1015] 23
  120. **альдикарб** (2-метилтио-О-(метилкарбамил)изобутиральдоксим, УК-21149, амбич, темик)  $C_7H_{14}N_2O_2S$ ; М 190,26;  $T_{пл}$  100°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,6 (20°), эф.: р.25 (20°), голуол: 11 (20°), хлорбензол: 18 (20°), хлф.: 43 (20°), этанол: 33 (20°);  $LD_{50}$ : 0,93 (крысы, п/о), 0,9 (мыши, п/о); Лит.: [337] 564-565, [649] 228, [901] 564-565, [1021] 241, [60] 307-308
  121. **альдрин** (1,2,3,4,10,10-гексахлор[4ас,8ас]-1,4,4а,5,8,8а-гексагидро-1г,4:5т,8-диметанофталин, 1,4,4а,5,8,8а-гексагидро-1,4-эндо-5,8-экзо-диметилен-1,2,3,4,10,10-гексахлорфталин, aldrin, ГГДН, аглюкон, вератокс, картофин, окталин, соединение 118) бел. крист.  $C_{12}H_8Cl_6$ ; М 364,91; CAS 309-00-2;  $T_{пл}$  104-105°; Раств.: ацетон: 201,3 (20°), бензол: 398 (20°), вода: 0,00002 (20°), гексан: 148,5 (20°), тетрахлаорметан: 65,6 (20°), этанол: 11,4 (20°);  $LD_{50}$ : 75 (кошки, накожно), 84 (кролики, накожно), 115 (крысы, накожно), 44 (крысы, в/ж), 18 (мыши, в/ж); Лит.: [343] 566-568, 700-702, [11] 99, [417] 259-266, [561] 72-73
  122. **алюминий** (aluminum) серебрист. кубические мет. Al; М 26,98;  $T_{пл}$  660,1°;  $T_{кип}$  2520°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,0023 (20°); Пл.: 2,699 (20°,  $г/см^3$ ), 2,289 (1000°,  $г/см^3$ , ж.); Давл. паров: 0,1 (1125°), 1 (1279°); Пов.нат.: 840 (700°); Ск.зв.: 5080 (20°, состояние среды - кристаллы, в стержне);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 28,35 (т);  $C_p^0$ : 24,35 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 10,8;  $\Delta H_{кип}$ : 293; Лит.: [823] 2169, [897] 18-19, [981] 449, [1020] 116-117, [1026] 28, [376] 208-218, [386] 50, [454] 49-50, [768] 52, [925] 9-11
  123. **алюминий-никель (1/1)** NiAl; М 85,675;  $T_{пл}$  1640°; Лит.: [611] 342
  124. **алюминий-никель (1/3)** Ni<sub>3</sub>Al; М 203,062;  $T_{пл}$  1390°; Лит.: [913] 289
  125. **алюминия-аммония сульфат додекагидрат** (алюмоаммониевые квасцы) бц. кубические крист.  $NH_4Al(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ; М 453,32;  $T_{пл}$  95°;  $T_{разл}$  120°; Раств.: вода: 2,1 (0°), 4,99 (10°), 7,74 (20°), 9,19 (25°), 10,94 (30°), 14,88 (40°), 20,1 (50°), 26,7 (60°), 109,7 (95°); Пл.: 1,64 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $n = 1,459$  (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -11886 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -9870 (т);  $S_{298}^0$ : 1413 (т);  $C_p^0$ : 1362 (т); Лит.: [897] 18-19, [1026] 30, [768] 52
  126. **алюминия антимонид** (aluminum antimonide) темно-сер. крист. AlSb; М 148,74;  $T_{пл}$  1060°; Лит.: [1026] 28, [54] 3.13
  127. **алюминия арсенид** сер. кубические крист. AlAs; М 101,9;  $T_{пл}$  1740°; Раств.: вода: реак. (100°), этанол: реак.; Лит.: [897] 18-19, [1026] 28, [54] 3.13
  128. **алюминия ацетилацетонат**  $Al(CH_3COCH=C(CH_3)O)_3$ ; М 324,31;  $T_{пл}$  190-193°;  $T_{кип}$  315°; Лит.: [54] 3.13
  129. **алюминия борогидрид** бц. ж.  $Al(BH_4)_3$ ; М 71,53;  $T_{пл}$  -64,5°;  $T_{кип}$  44,5°; Пл.: 0,554 (20°,  $г/см^3$ , ж.);  $\Delta H_{298}^0$ : -16,3 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : 145 (ж);  $S_{298}^0$ : 289,1 (ж);  $C_p^0$ : 194,6 (ж); Лит.: [897] 18-19, [1020] 308, [1026] 28, [54] 6.81, [376] 219, [993] 74-78
  130. **алюминия бромат моногидрат** бц. крист.  $Al(BrO_3)_3 \cdot 9H_2O$ ; М 572,84;  $T_{пл}$  62,3°;  $T_{разл}$  100°; Лит.: [897] 18-19
  131. **алюминия бромид** бц. моноклинные крист.  $AlBr_3$ ; М 266,69; CAS 7727-15-3;  $T_{пл}$  97,5°;  $T_{кип}$  256,3°; Раств.: ацетон: р., вода: р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 3,01 (25°,  $г/см^3$ , т.), 2,64 (100°,  $г/см^3$ , ж.); Давл. паров: 1 (81°), 10 (118°), 100 (178°); ДП: 3,38 (100°);  $\Delta H_{298}^0$ : -513,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -490,6 (т);  $S_{298}^0$ : 180,2 (т);  $C_p^0$ : 100,5 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 11,25;  $\Delta H_{кип}$ : 50,2; Лит.: [897] 18-19, [1026] 28, [269] 157, [768] 52



132. **алюминия бромид - бензол (2/1)**  $C_6H_6 \cdot 2AlBr_3$ ; М 611,499;  $T_{пл}$  37°;  $T_{разл}$  37°; Лит.: [376] 225
133. **алюминия бромид гексагидрат** бц. крист.  $AlBr_3 \cdot 6H_2O$ ; М 374,8;  $T_{пл}$  93°;  $T_{разл}$  100°; Раств.: амилловый спирт: р., вода: р., сероуглерод: м.р., этанол: р.; Пл.: 2,54 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 18-19
134. **алюминия бромид пентадекагидрат** бц. игольчатые крист.  $AlBr_3 \cdot 15H_2O$ ; М 536,94;  $T_{пл}$  -7,5°;  $T_{разл}$  7°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [897] 18-19
135. **алюминия трет-бутоксид** (алюминия трет-бутилат)  $Al(OC(CH_3)_3)_3$ ; М 246,33;  $T_{пл}$  207°;  $T_{возг}$  180°; Пл.: 1,025 (20°, к в.о, т.); Лит.: [1026] 28, [54] 3.13
136. **алюминия гексаборат нонагидрат** крист.  $Al_4B_6O_{15} \cdot 9H_2O$ ; М 574,92;  $T_{разл}$  200°; Лит.: [1026] 28
137. **алюминия гидрид** бел. гексагональные крист.  $AlH_3$ ; М 30;  $T_{разл}$  105°; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: реак.; Пл.: 1,477 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -11,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 46,4 (т);  $S^0_{298}$ : 30 (т);  $C_p^0$ : 40,2 (т); Лит.: [1026] 28, [376] 218-219, [768] 52
138. **алюминия гидроксид-оксид альфа-форма** (алюминия метагидроксид, диаспор) бел. гексагональные крист.  $AlO(OH)$ ; М 59,99;  $T_{разл}$  420°; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -981 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -923,5 (т);  $S^0_{298}$ : 35,2 (т);  $C_p^0$ : 52,76 (т); Лит.: [376] 231-232, [768] 52, [1066] 16-17
139. **алюминия гидроксид-оксид гамма-форма** (алюминия метагидроксид, бемит, метаалюминиевая кислота) бел. ромбические крист.  $AlO(OH)$ ; М 59,99;  $T_{разл}$  300°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,01 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 12,22 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 12,4 (18°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -985 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -910,7 (т);  $S^0_{298}$ : 48,43 (т);  $C_p^0$ : 65,63 (т); Лит.: [898] 78, [376] 231-232, [768] 52
140. **алюминия гидроксид альфа-форма** (байерит) бц. моноклинные крист.  $Al(OH)_3$ ; М 78;  $T_{разл}$  150°; Разл. на: алюминия гидроксид-оксид гамма-форма, вода; Раств.: вода: н.р.;  $pK_b$  (3) = 8,86 (25°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -1315 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1157 (т);  $S^0_{298}$ : 70,1 (т);  $C_p^0$ : 93,07 (т); Лит.: [376] 231-233
141. **алюминия гидроксид гамма-форма** (гиббсит, гидраргиллит) бел. моноклинные крист.  $Al(OH)_3$ ; М 78;  $T_{разл}$  180°; Разл. на: алюминия гидроксид-оксид гамма-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,42 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1026] 28-29, [376] 231-233, [767] 52
142. **алюминия гидроксиддицетат**  $HOAl(OC(O)CH_3)_2$ ; М 162,077;  $T_{пл}$  54°; Лит.: [1026] 29, [904] 304
143. **алюминия гидроксид(12-гидроксистеарат)** ам. в-во  $C_{36}H_{71}AlO_7$ ; М 642,926;  $T_{пл}$  155°; Лит.: [1026] 29
144. **алюминия гидроксидистеарат**  $HOAl(OCO(CH_2)_{16}CH_3)_2$ ; М 610,927;  $T_{пл}$  145°; Лит.: [1026] 29
145. **алюминия гипофосфит**  $Al(H_2PO_2)_3$ ; М 221,94;  $T_{разл}$  220°; Лит.: [54] 3.13
146. **алюминия дигидрид** медно-красн. гексагональные крист.  $AlB_2$ ; М 48,604;  $T_{разл}$  1400°; Лит.: [427] 94-95
147. **алюминия дигидроксистеарат**  $(HO)_2AlOCO(CH_2)_{16}CH_3$ ; М 344,466;  $T_{пл}$  170°; Лит.: [1026] 29
148. **алюминия додекаборид** коричневл. крист.  $AlB_{12}$ ; М 156,714;  $T_{пл}$  2200°; Лит.: [1026] 29, [427] 94-95
149. **алюминия изопропоксид тетрамер** крист.  $(Al(ONH(CH_3)_2)_3)_4$ ; М 816,97;  $T_{пл}$  118,5°; Лит.: [1026] 28, [54] 3.13
150. **алюминия оксид** бц. гексагональные крист.  $Al_2O_3$ ; М 407,69;  $T_{пл}$  191°;  $T_{кип}$  382°; Раств.: вода: р., диоксид серы: 0,23 (0°), эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 3,98 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (178°), 10 (225°), 100 (296°);  $\Delta H^0_{298}$ : -313,8

- (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -300,8 (т);  $S_{298}^0$ : 159 (т);  $C_p^0$ : 98,7 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 15,9; Лит.: [1026] 29, [20] 36, [54] 6.82, [768] 52
151. **алюминия нитрид гексагидрат** желтоват. крист.  $AlN_3 \cdot 6H_2O$ ; М 515,79;  $T_{пл}$  185°;  $T_{разл}$  185°; Раств.: вода: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 2,63 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 18-19
  152. **алюминия-калия метасиликат** (лейцит) бц. крист.  $KAl(SiO_3)_2$ ; М 218,247;  $T_{пл}$  1686°; Лит.: [427] 94-95
  153. **алюминия-калия сульфат** бел. тригональные крист.  $KAl(SO_4)_2$ ; М 258,2;  $T_{разл}$  800-900°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, калия сульфат бета-форма, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 3 (0°), 67 (85°), этанол: н.р.; Пл.: 2,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 18-19, [540] 85
  154. **алюминия-калия сульфат додекагидрат** (алюмокалиевые квасцы) бц. кубические крист.  $KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ; М 474,38;  $T_{пл}$  92,5°;  $T_{разл}$  120°; Разл. на: алюминия-калия сульфат, вода; Раств.: вода: 3 (0°), 4 (10°), 5,9 (20°), 7,23 (25°), 8,39 (30°), 11,7 (40°), 17 (50°), 24,75 (60°), 40 (70°), 71 (80°), 109 (90°), 119 (92,5°), этанол: н.р.; Пл.: 1,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 5,02 (25°, вода, гидролиз иона алюминия);  $\Delta H_{298}^0$ : -12115 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -10274 (т);  $S_{298}^0$ : 1375 (т);  $C_p^0$ : 1302 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 56,1; Лит.: [1090] 202, [393] 78, [540] 85, [768] 52
  155. **алюминия карбид** желт. гексагональные крист.  $Al_4C_3$ ; М 143,96;  $T_{пл}$  2200°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 2,35 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 2,7 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -209 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -196 (т);  $S_{298}^0$ : 88,95 (т);  $C_p^0$ : 116,8 (т); Лит.: [768] 52
  156. **алюминия метафосфат** бц. кубические крист.  $Al(PO_3)_3$ ; М 263,897;  $T_{пл}$  1240°; Лит.: [427] 94-95
  157. **алюминия метоксид** (алюминия метилат)  $Al(ONH_3)_3$ ; М 72,07;  $T_{пл}$  0°;  $T_{кип}$  130°; Пл.: 1,35 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1026] 28, [54] 3.13
  158. **алюминия-натрия метасиликат** (жадеит) бц. моноклинные крист.  $AlNa(SiO_3)_2$ ; М 202,14;  $T_{пл}$  1050°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,3 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 94-95
  159. **алюминия-натрия сульфат додекагидрат** (алюмо-натриевые квасцы) бц. кубические крист.  $NaAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ; М 458,28;  $T_{пл}$  61°; Раств.: вода: 106 (0°), 121 (45°), этанол: н.р.; Пл.: 1,675 (20°, к в.4, т.);  $n$  = 1,4388 (20°); Лит.: [516] 268-269, [1026] 366
  160. **алюминия нитрат нонагидрат** бц. ромбические крист.  $Al(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$ ; М 375,14;  $T_{пл}$  73,6°;  $T_{разл}$  150°; Раств.: ацетон: р., вода: 62,6 (20°), 65,3 (25°), 68,1 (30°), 75,4 (40°), 85,2 (50°), 94,2 (60°), 122,2 (70°), 132,5 (80°), 153,2 (90°), 159,7 (100°), этанол: р.100 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -3757 (т);  $LD_{50}$ : 204 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 18-19, [1026] 29, [768] 52
  161. **алюминия нитрид** (алюминий азотистый) бц. гексагональные крист.  $AlN$ ; М 40,99;  $T_{возг}$  2000°; Раств.: вода: реак., этанол: реак.; Пл.: 3,05 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 318 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 287,4 (т);  $S_{298}^0$ : 20,2 (т);  $C_p^0$ : 30,1 (т); Лит.: [897] 18-19, [1020] 118, [1026] 29, [768] 52
  162. **алюминия оксид альфа-форма** (корунд) бц. тригональные крист.  $Al_2O_3$ ; М 101,96;  $T_{пл}$  2050°;  $T_{кип}$  3530°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,96 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 1,765 (20°); Вязк.: 58,4 (2052°), 38,8 (2162°), 29,5 (2252°); Пов.нат.: 690 (2050°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1676 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1582 (т);  $S_{298}^0$ : 50,92 (т);  $C_p^0$ : 79,04 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 113; Лит.: [1020] 118-119, [1026] 29, [376] 231, [393] 48, [539] 76, [768] 53
  163. **алюминия оксид гамма-форма** бц. кубические крист.  $Al_2O_3$ ; М 101,96;  $T_{разл}$  1000°; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [376] 231-232
  164. **алюминия олеат**  $C_{54}H_{99}AlO_6$ ; М 871,34;  $T_{пл}$  135°; Лит.: [1026] 29
  165. **алюминия пальмитат**  $(CH_3(CH_2)_{13}CH_2COO)_3Al$ ; М 745,232;  $T_{пл}$  98°; Лит.: [1026] 29

166. **алюминия перхлорат** гексагональные крист.  $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$ ; М 325,333;  $T_{\text{разл}}$  147-427°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, хлор. кислород; Раств.: вода: 120 (0°), 180 (90°); Пл.: 2,209 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1022] 499, [611] 47, [1086] 61-62
167. **алюминия перхлорат гексагидрат**  $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 433,43;  $T_{\text{пл}}$  120,8°;  $T_{\text{разл}}$  178°; Раств.: вода: 133 (20°); Пл.: 2,02 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [54] 3.13, [1086] 61-62
168. **алюминия перхлорат нонагидрат**  $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ ; М 487,47;  $T_{\text{пл}}$  85,3°; Пл.: 1,924 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1086] 61
169. **алюминия перхлорат пентадекагидрат**  $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3 \cdot 15\text{H}_2\text{O}$ ; М 595,563;  $T_{\text{пл}}$  76,2°; Пл.: 1,764 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1086] 61
170. **алюминия пропоксид**  $\text{Al}(\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)_3$ ; М 204,24;  $T_{\text{пл}}$  106°; Лит.: [54] 3.14
171. **алюминия рицинолеат**  $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COO})_3\text{Al}$ ; М 919,34;  $T_{\text{пл}}$  95°; Лит.: [1026] 29
172. **алюминия-рубидия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист.  $\text{RbAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 520,76;  $T_{\text{пл}}$  99°; Раств.: вода: 1,2 (0°), 43,5 (80°); Пл.: 1,89 (20°, к в.4, т.); n = 1,4566 (20°); Лит.: [516] 268-269
173. **алюминия селенид**  $\text{Al}_2\text{Se}_3$ ; М 290,843;  $T_{\text{пл}}$  947°; Лит.: [54] 3.14
174. **алюминия стеарат**  $\text{Al}(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_3$ ; М 877,41;  $T_{\text{пл}}$  117-120°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,07 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1026] 29, [54] 3.14
175. **алюминия сульфат** бц. гексагональные крист.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ; М 342,14;  $T_{\text{пл}}$  770°;  $T_{\text{разл}}$  770°; Раств.: вода: 37,9 (0°), 38,1 (10°), 38,5 (25°), 38,9 (30°), 40,4 (40°), 44,9 (60°), 48,8 (70°), 89 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 2,71 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -3442 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -3101 (т);  $S_{298}^0$ : 239,2 (т);  $C_p^0$ : 259 (т);  $JD_{50}$ : 980 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1026] 29-30, [54] 3.14, [539] 76, [768] 53
176. **алюминия сульфат октадекагидрат**  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ ; М 666,426;  $T_{\text{разл}}$  86,5°; Разл. на: алюминия сульфат, вода; Лит.: [1026] 29
177. **алюминия сульфид** желт. гексагональные крист.  $\text{Al}_2\text{S}_3$ ; М 150,16;  $T_{\text{пл}}$  1100°;  $T_{\text{возг}}$  1550°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реакт.; Пл.: 2,02 (13°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 20-21
178. **алюминия-таллия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист.  $\text{TlAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 639,66;  $T_{\text{пл}}$  91°; Раств.: вода: 10 (20°), 65,3 (60°); Пл.: 2,32 (20°, к в.4, т.); n = 1,4976 (20°); Лит.: [516] 268-269, [897] 20-21
179. **алюминия феноксид**  $\text{Al}(\text{OC}_6\text{H}_5)_3$ ; М 306,27;  $T_{\text{разл}}$  265°; Лит.: [54] 3.13
180. **алюминия фосфат** бц. гексагональные крист.  $\text{AlPO}_4$ ; М 121,95;  $T_{\text{пл}}$  1460°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [856] 211-212, [1026] 29, [54] 3.13, [427] 94-95, [925] 17
181. **алюминия фосфид** светло-сер. кубические крист.  $\text{AlP}$ ; М 57,955;  $T_{\text{пл}}$  2550°; Лит.: [1020] 116, [1026] 30, [316] 102, [907] 53
182. **алюминия фторид** бц. тригональные крист.  $\text{AlF}_3$ ; М 83,98;  $T_{\text{пл}}$  1290°;  $T_{\text{возг}}$  1272°; Раств.: вода: 0,13 (0°), 0,28 (10°), 0,5 (25°), 0,69 (50°), 0,89 (75°), 1,67 (100°), фтороводород: р.; Пл.: 3,07 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 (956°), 10 (1043°), 100 (1146°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1510 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1431 (т);  $S_{298}^0$ : 66,48 (т);  $C_p^0$ : 75,1 (т);  $\Delta H_{\text{возг}}^0$ : 272; Лит.: [1020] 121-122, [1026] 30, [376] 223-224, [427] 94-95, [768] 53
183. **алюминия хлорид** бц. тригональные крист.  $\text{AlCl}_3$ ; М 133,34;  $T_{\text{пл}}$  192,4°;  $T_{\text{возг}}$  180°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 44,9 (0°), 46,3 (10°), 45,1 (25°), 47 (30°), 46,5 (60°), эф.: р., тетрахлоформат: р., хлф.: 0,72 (25°), этанол: 100 (12,5°); Пл.: 2,44 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 (99°), 10 (123°), 100 (151°); Вязк.: 0,35 (197°), 0,26 (237°), 0,2 (277°); Пов.нат.: 9,12 (200°), 6,3 (240°), 3,49 (280°), 1,38 (310°);  $\Delta H_{298}^0$ : -704,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -628,6 (т);  $S_{298}^0$ : 109,3 (т);  $C_p^0$ : 91 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 35,3;  $JD_{50}$ : 980 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1026] 30, [376] 224, [768] 53, [1096] 515-530; Синт.: [492] 135
184. **алюминия хлорид гексагидрат** бц. крист.  $\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 241,43;  $T_{\text{пл}}$  100°;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, вода, хлороводород;  $pK_a$  (1) = 4,95 (25°, вода, гидролиз аквакомплекса); Лит.: [897] 20-21, [328] 115, [376] 217

185. **алюминия хлорид - триметиламин (1/1)**  $(\text{CH}_3)_3\text{N} \cdot \text{AlCl}_3$ ; М 192,45;  $T_{\text{пл}}$  156,9°; Лит.: [376] 225
186. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/1)**  $\text{AlCl}_3 \cdot \text{POCl}_3$ ; М 286,673;  $T_{\text{пл}}$  186,5°; Лит.: [376] 225
187. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/2)**  $\text{AlCl}_3 \cdot 2\text{POCl}_3$ ; М 440,005;  $T_{\text{пл}}$  164°;  $T_{\text{разл}}$  164°; Лит.: [376] 225
188. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/6)**  $\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{POCl}_3$ ; М 1053,334;  $T_{\text{пл}}$  41°;  $T_{\text{разл}}$  41°; Лит.: [376] 225
189. **алюминия-цезия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист.  $\text{CsAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 568,196;  $T_{\text{пл}}$  117°; Раств.: вода: 0,34 (0°), 42,54 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [897] 20-21
190. **алюминия этилфосфит** крист.  $\text{Al}(\text{OP}(\text{OH})\text{OC}_2\text{H}_5)_3$ ; М 354,105;  $T_{\text{разл}}$  200°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 3700 (мышь); Лит.: [1026] 30, [561] 404-405
191. **алюминия этоксид** (aluminum ethoxide, алюминия этилат)  $\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_3$ ; М 162,16;  $T_{\text{пл}}$  140°; Пл.: 1,14 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 414-415, [1026] 28, [54] 3.13
192. **алюминон** красно-коричнев. крист.  $\text{C}_{22}\text{H}_{23}\text{N}_3\text{O}_9$ ; М 473,43;  $T_{\text{пл}}$  220-225°; Лит.: [1026] 30
193. **амбрен**  $\text{C}_{30}\text{H}_{52}\text{O}$ ; М 428,73;  $T_{\text{пл}}$  83°; Лит.: [1026] 31
194. **амерций** (americium) серебристо-бел. мет. Ам; М 243;  $T_{\text{пл}}$  1173°;  $T_{\text{кип}}$  2607°; Пл.: 13,67 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 54,84 (т);  $C_p^0$ : 25,85 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 1437; Лит.: [342] 208-209, [1020] 125-126, [1026] 32
195. **амерция(III) оксид** красно-коричнев. крист.  $\text{Am}_2\text{O}_3$ ; М 534,12;  $T_{\text{пл}}$  2200°;  $\Delta H_{298}^0$ : -1757 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1678 (т);  $S_{298}^0$ : 154,7 (т); Лит.: [54] 6.82, [427] 96-97
196. **амерция(IV) оксид** темно-коричнев. крист.  $\text{AmO}_2$ ; М 275,06;  $T_{\text{разл}}$  1000°; Лит.: [1026] 32
197. **амерция(III) фторид** розов. гексагональные крист.  $\text{AmF}_3$ ; М 300,057;  $T_{\text{пл}}$  1393°;  $T_{\text{кип}}$  2070°; Раств.: вода: пл.р.; Лит.: [1020] 126, [1026] 32, [611] 109
198. **амерция(IV) фторид** коричнев. моноклинные крист.  $\text{AmF}_4$ ; М 319,055;  $T_{\text{разл}}$  635°; Разл. на: амерция(III) фторид, фтор; Лит.: [1020] 126
199. **амерция(III) хлорид** розов. гексагональные крист.  $\text{AmCl}_3$ ; М 349,42;  $T_{\text{пл}}$  850°;  $T_{\text{кип}}$  1750°; Лит.: [1020] 126, [377] 588, [611] 109
200. **амидоаллин** (амигдалозид, миндальной кислоты нитрила генциобиозид) бц. ромбические крист. (р.п. вода)  $\text{C}_{26}\text{H}_{27}\text{NO}_{11}$ ; М 457,429;  $T_{\text{пл}}$  215°; Раств.: вода: 8,3 (10°), смеш., эф.: н.р., этанол: 0,11 (10°), 9 (78°); Лит.: [897] 416-417, [943] 383
201. **5-(4-амидино-1-тетразено)тетразол моногидрат** (тетразен) желт. крист.  $\text{C}_2\text{H}_8\text{N}_{10}\text{O}$ ; М 188,16;  $T_{\text{разл}}$  60°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: н.р., ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 0,02 (22°), реаг. (100°), эф.: н.р., тетрагидрометан: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,635 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 293 (т); Лит.: [1023] 553-554, [278] 380-385
202. **амидопирин** (2,3-диметил-1-фенил-4-диметиламинопиразолон-5, пирамидон) бел. крист.  $\text{C}_{13}\text{H}_{17}\text{N}_3\text{O}$ ; М 231,29;  $T_{\text{пл}}$  109°; Раств.: вода: 5 (20°), эф.: р., хлф.: л.р., этанол: 50 (20°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1800 (б. мышь, в/ж), 700 (кролики), 1620 (крысы); Лит.: [901] 828-829, [1026] 33, [792] 47, [994] 332
203. **1-ампноадамантан** крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{N}$ ; М 151,2;  $T_{\text{пл}}$  190°; Лит.: [832] 12-13, [1026] 33-34
204. **2-ампноадамантан** крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{N}$ ; М 151,25;  $T_{\text{пл}}$  235°; Лит.: [832] 12-13
205. **1-ампноадамантана гидрохлорид** (адамантин, амантадин, мидантан) бел. крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{ClN}$ ; М 187,71; CAS 768-94-5;  $T_{\text{пл}}$  147-150°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [784] 67, [1026] 33-34
206. **4-ампноазобензол** (азоамин коричневый О) желт. крист.  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_5$ ; М 197,24;  $T_{\text{пл}}$  125-126°;  $T_{\text{кип}}$  360°; Лит.: [1026] 34; Синт.: [365] 207
207. **4-ампноазобензол-4'-карбоновая кислота** желт. крист.  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 241,25;  $T_{\text{пл}}$  241°; Лит.: [1026] 34



208. **аминоакрихин**  $C_{23}H_{37}Cl_3N_4O_3$ ; M 523,92;  $T_{пл}$  260-262°; Лит.: [1026] 34
209. **4-аминоантипирин**  $C_{11}H_{13}N_3O$ ; M 203,24;  $T_{пл}$  109°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1026] 34
210. **1-аминоантрахинон-2-карбоновая кислота**  $C_{15}H_9NO_4$ ; M 267,236;  $T_{пл}$  290-295°; Лит.: [1026] 34
211. **1-аминоантрахинон**  $C_{14}H_9NO_2$ ; M 223,227;  $T_{пл}$  252°; Лит.: [1026] 34
212. **2-аминоантрахинон**  $C_{14}H_9NO_2$ ; M 223,227;  $T_{пл}$  302°; Лит.: [1026] 34
213. **1-аминоантрахинон-2-сульфокислота** красн. крист.  $C_{14}H_9NO_5S$ ; M 303,29;  $T_{разл}$  400°; Лит.: [1026] 34
214. **4-аминобензальдегид** пластинчатые крист. (р.п. вода)  $NH_2C_6H_4CHO$ ; M 121,15;  $T_{пл}$  71°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 472-473
215. **2-аминобензойная кислота** (антраниловая кислота, орто-аминобензойная кислота) бц. ромбические крист.  $NH_2C_6H_4COOH$ ; M 137,14;  $T_{пл}$  146°; Раств.: бензол: 1,8 (11,4°), вода: 0,35 (14°), эф.: 16 (6,8°), пиридин: х.р. (115°), хлф.: х.р. (60°), этанол: х.р. (78°), этилацетат: 11,9 (10°); Пл.: 1,412 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{BH}^+(1) = 2,09$  (25°, вода);  $pK_a(1) = 4,95$  (25°, вода); Лит.: [832] 46-47, [274] 147, [768] 125, 221; Синт.: [1094] 203
216. **3-аминобензойная кислота** желт. игольчатые крист.  $H_2NC_6H_4COOH$ ; M 137,14;  $T_{пл}$  174-179,5°;  $pK_a(1) = 4,74$  (25°, вода); Лит.: [897] 490-491, [898] 85
217. **4-аминобензойная кислота** (ПАБК, витамин H<sub>1</sub>) бц. крист.  $H_2NC_6H_4COOH$ ; M 137,14;  $T_{пл}$  187°;  $pK_a(1) = 4,85$  (25°, вода); Лит.: [897] 490-491, [898] 85
218. **4-аминобензойной кислоты амид** желт. крист.  $H_2NC_6H_4CONH_2$ ; M 136,15;  $T_{пл}$  183°; Лит.: [1026] 34
219. **4-аминобензойной кислоты бутиловый эфир** (бутезин, бутил-п-аминобензоат, п-аминобензойной кислоты бутиловый эфир) бц. крист.  $H_2NC_6H_4COOC_4H_9$ ; M 193,25;  $T_{пл}$  55-57°; Раств.: бензол: р., вода: 0,00014 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (147°); Лит.: [832] 46-47, [897] 552-553
220. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтиламида гидроксид** (новокаинамид) бел. крист.  $H_2NC_6H_4CONHCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$ ; M 271,79;  $T_{пл}$  167°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 211
221. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (новокаин) бц. крист.  $H_2NC_6H_4COOCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$ ; M 272,77;  $T_{пл}$  155°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 211; Синт.: [813] 75
222. **2-аминобензойной кислоты метиловый эфир** (антраниловой кислоты метиловый эфир)  $H_2NC_6H_4COOCH_3$ ; M 151,2;  $T_{пл}$  24-25°;  $T_{кпл}$  256°; Лит.: [832] 46-47, [1084] 613; Синт.: [249] 75
223. **2-аминобензойной кислоты этиловый эфир** (этилантранилат)  $H_2NC_6H_4COOCH_2CH_3$ ; M 165,2;  $T_{пл}$  13°;  $T_{кпл}$  268°; Лит.: [511] 264, [832] 46-47, [1020] 187
224. **4-аминобензойной кислоты этиловый эфир** (анестезин) бел. крист.  $H_2NC_6H_4COOC_2H_5$ ; M 165,2;  $T_{пл}$  90°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: л.р., жирные масла: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 211
225. **4-аминобензолсульфамид** (prontosil album, sulfanilamide, стрептоцид, стрептоцид белый) бел. крист.  $H_2NC_6H_4SO_2NH_2$ ; M 172,205;  $T_{пл}$  165°; Раств.: ацетон: л.р., вода: м.р. 0,6 (20°), л.р. (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р. 2,9 (20°);  $pK_{BH}^+(1) = 10,43$  (25°, вода); Лит.: [284] 198, [555] 294-295, [994] 262-265
226. **4-аминобензолсульфокислота дигидрат** (сульфаниловая кислота) бц. ромбические крист.  $H_2NC_6H_4SO_3H \cdot 2H_2O$ ; M 209,24;  $T_{разл}$  100°;  $pK_a(1) = 3,23$  (25°, вода); Лит.: [897] 962-963, [898] 93; Синт.: [365] 120
227. **2-аминобензотиазол**  $C_7H_6N_2S$ ; M 150,2;  $T_{пл}$  129°; Лит.: [55] 71; Синт.: [509]

228. **4-аминобутановая кислота** (гамма-аминомасляная кислота, пиперидиновая кислота) бц. игольчатые крист.  $\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 103,12;  $T_{\text{пл}}$  203°;  $T_{\text{разл}}$  203°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., лигрои́н: м.р., этанол: х.р.;  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = 4,031 (25° вода);  $pK_a$  (1) = 10,56 (25° вода); Лит.: [768] 123
229. **4-аминобутановой кислоты этиловый эфир** (гамма-аминомаслянной кислоты этиловый эфир)  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 131,18; Давл. паров: 12 (75°); Лит.: [832] 144-145
230. **4-амино-6-трет-бутил-3-метилпипто-1,2,4-триазинин-5** (зенкор, метрибузин)  $\text{C}_8\text{H}_{14}\text{N}_4\text{OS}$ ; М 214,29;  $T_{\text{пл}}$  125-126°; Раств.: вода: 0,12 (20°);  $\text{LD}_{50}$ : 2200 (); Лит.: [561] 660
231. **dl-2-аминогексановая кислота** (dl-альфа-аминокапроновая кислота, dl-гликолейцин, dl-норлейцин) листовидные крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ; М 131,18;  $T_{\text{пл}}$  327°;  $T_{\text{разл}}$  327°; Раств.: вода: 1,18 (25°), 2,88 (75°);  $pK_a$  (1) = 9,83 (25° вода); Лит.: [897] 840-841; Синт.: [858] 31-32
232. **6-аминогексановой кислоты лактам** (эпсилон-аминокапроновой кислоты лактам, эпсилон-капролактam) бел. крист.  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NO}$ ; М 113,16;  $T_{\text{пл}}$  69°;  $T_{\text{кип}}$  262,5°; Раств.: бензол: о.х.р., вода: 525 (20°), эф.: о.х.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.;  $n = 1,4768$  (20°); Давл. паров: 12 (139°); Лит.: [760], [890] 305-314, [768] 153
233. **2-амино-3-гидроксипентандиовая кислота** (бета-оксиглутаминовая кислота) ромбические крист. (р.п. вода)  $\text{HOOCCH}(\text{NH}_2)\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 163,14;  $T_{\text{пл}}$  198°;  $T_{\text{разл}}$  198°;  $pK_a$  (1) = 4,24 (25° вода);  $pK_a$  (2) = 9,56 (25° вода); Лит.: [897] 630-631, [898] 92
234. **3-амино-3-(3,5-динод-4-гидроксифенил)пропановая кислота** (бетазин) бел. крист.  $\text{I}_2(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 432,98;  $T_{\text{пл}}$  180°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [284] 427
235. **1-2-амино-3-(3,5-динод-4-гидроксифенил)пропановая кислота** (1-3,5-динодтирозин, 1-иодгормоновая кислота) бел. игольчатые крист.  $\text{I}_2(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ; М 432,98;  $T_{\text{пл}}$  200-213°;  $T_{\text{разл}}$  213°; Раств.: бензол: н.р., вода: т.р. 0,29 (15°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 648-649, [284] 427; Синт.: [382] 418
236. **4-амино-2',3'-диметилазобензол** желтовато-коричн. крист.  $\text{CH}_3(\text{H}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ ; М 225,3;  $T_{\text{пл}}$  102°; Лит.: [1026] 34
237. **6-аминокапроновая кислота** (6-аминогексановая кислота, эпсилон-аминокапроновая кислота) бц. листовидные крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_5\text{COOH}$ ; М 131,2;  $T_{\text{пл}}$  202-203°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: пл.р.; Лит.: [832] 186-187, [1020] 136, [313] 457-458
238. **3-амино-4-метокси-N-ацетилпипидин**  $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{NHCOCH}_3$ ; М 180,204;  $T_{\text{пл}}$  103-104°; Лит.: [1026] 34
239. **3-амино-4-метоксибензолсульфокислоты диэтиламид** (2-аминоанизол-4-диэтилсульфамид, азамин красный О)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{H}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{SO}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ ; М 258,337;  $T_{\text{пл}}$  104-105°; Лит.: [1026] 34
240. **2-амино-4-нитрофенол** оранжев. призматические крист.  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_3(\text{NH}_2)\text{OH}$ ; М 154,13;  $T_{\text{пл}}$  143°; Раств.: вода: г.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1042-1043, [520] 111
241. **1-аминопентан** (амиламин)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{NH}_2$ ; М 87,16;  $T_{\text{пл}}$  -55°;  $T_{\text{кип}}$  104,4°; Лит.: [1026] 33
242. **3-аминоперхлорилбензол** бц. игольчатые крист.  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{ClO}_3$ ; М 175,57;  $T_{\text{пл}}$  30°; Лит.: [1086] 87; Синт.: [592] 449
243. **2-аминопипидин** листовидные крист. (р.п. лигрои́н)  $\text{C}_5\text{H}_4\text{NNH}_2$ ; М 94,12;  $T_{\text{пл}}$  56°;  $T_{\text{кип}}$  204°; Лит.: [897] 884-885

244. **3-аминопиридин** (бета-пиридиламин) листовидные крист. (р.п. бензол)  $\text{H}_2\text{NC}_5\text{H}_4\text{N}$ ; М 94,12;  $T_{\text{пл}}$  64°;  $T_{\text{кип}}$  252°; Раств.: вода: л.р.; эф.: л.р.; этанол: л.р.;  $\text{pK}_{\text{BH}}^+$  (1) = 6,03 (25°; вода); Лит.: [897] 884-885; Синт.: [849] 9-11, [566] 19-21
245. **4-аминопиридин** (авитрол) бц. игольчатые крист. (р.п. бензол)  $\text{H}_2\text{NC}_5\text{H}_4\text{N}$ ; М 94,12;  $T_{\text{пл}}$  158°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., лигроин: т.р., этанол: р.;  $\text{pK}_{\text{BH}}^+$  (1) = 9,114 (25°; вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 20 (); Лит.: [897] 884-885, [561] 513
246. **6-(2-аминопропил)-5-метоксипиридин-2,3-дигидробензофурана гидроксид** (F-22) бел. крист.  $\text{C}_{14}\text{H}_{22}\text{ClNO}_2$ ; М 271,78;  $T_{\text{пл}}$  154-155°; Лит.: [216]
247. **3-аминопропионитрил** ж.  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CN}$ ; М 70,1; Давл. паров: 16 (80°); Лит.: [338] 92, 100-101
248. **3-аминопропионовая кислота** (бета-аланин)  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 89,093;  $T_{\text{пл}}$  196°;  $T_{\text{разл}}$  200°;  $\text{pK}_a$  (1) = 10,24 (25°; вода);  $\text{pK}_a$  (2) = 3,6 (25°; вода.  $\text{COOH}$ ); Лит.: [897] 408-409, [898] 85, [1020] 81-82
249. **5-аминосалициловая кислота** (5-амино-2-оксibenзойная кислота) бц. игольчатые крист.  $\text{HO}(\text{H}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 153,15;  $T_{\text{пл}}$  280°;  $T_{\text{разл}}$  283°; Раств.: вода: т.р. (100°), сероуглерод: р., этанол: н.р.;  $\text{pK}_{\text{BH}}^+$  (1) = 2,74 (25°; вода);  $\text{pK}_a$  (1) = 5,84 (25°; вода); Лит.: [897] 938-939
250. **5-аминотетразол** (5-aminotetrazole) крист.  $\text{H}_2\text{NCHN}_4$ ; М 85,07; CAS 4418-61-5;  $T_{\text{пл}}$  203°; Раств.: вода: 1,2 (18°);  $\text{pK}_a$  (1) = 5,93 (25°; вода);  $\text{pK}_b$  (1) = 12,18 (20°; вода); Лит.: [353] 12, [241] 9, [278] 394, [721]; Синт.: [721]
251. **5-аминотетразол моногидрат** бц. призматические крист.  $\text{H}_2\text{NCHN}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 103;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: 5-аминотетразол, вода; Раств.: вода: т.р. (20°), л.р. (100°), эф.: р., этанол: пл.р.; Лит.: [278] 394, [721]; Синт.: [721], [397] 123
252. **4-амино-1,2,4-(4Н)-триазол** бел. крист.  $\text{C}_2\text{H}_4\text{N}_4$ ; М 84,08;  $T_{\text{пл}}$  81°; Лит.: [851] 17-19; Синт.: [851] 17-18
253. **4-аминофенилуксусная кислота** листовидные крист. (р.п. вода)  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 151,17;  $T_{\text{пл}}$  199-200°;  $T_{\text{разл}}$  200°;  $\text{pK}_a$  (1) = 3,6 (25°; вода); Лит.: [897] 996-997; Синт.: [858] 36-37
254. **4-(4-аминофеноксипиридин)** (4,4'-диаминодифениловый эфир, 4,4'-диаминодифенилоксид) бц. крист.  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ ; М 200,24;  $T_{\text{пл}}$  188-190°;  $\text{pK}_{\text{BH}}^+$  (1) = 5,41 (20°; вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 570 (б. крысы, п/о); Лит.: [1021] 44
255. **2-аминофенол** (о-гидроксианилин) бц. пластинчатые крист.  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 109,14;  $T_{\text{пл}}$  170-174°;  $\text{pK}_a$  (1) = 9,71 (21°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 500 (б. крысы, п/о), 1500 (кролики, п/о), 1900 (морские свинки, п/о), 600 (мышы, п/о); Лит.: [897] 1042-1043, [898] 85; Синт.: [365] 187-188
256. **3-аминофенол** (М-оксианилин) бц. призматические крист. (р.п. толуол)  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 109,14;  $T_{\text{пл}}$  122-123°;  $\text{pK}_a$  (1) = 9,87 (21°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 420 (б. мышы, п/о); Лит.: [897] 1042-1043, [898] 85
257. **4-аминофенол** (пара-аминофенол, пара-оксианилин, родиналь) бц. листовидные крист.  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 109,14;  $T_{\text{пл}}$  184°;  $T_{\text{разл}}$  184°; Раств.: вода: 1,1 (0°). эф.: т.р., этанол: 4,5 (0°);  $\text{pK}_{\text{BH}}^+$  (1) = 5,48 (25°; вода);  $\text{pK}_a$  (1) = 10,3 (25°; вода); Лит.: [897] 1042-1043, [1020] 146
258. **1-аминоэтанол** (ацетальдегидаммиак, уксусный альдегидаммиак) бц. ромбические крист.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{OH}$ ; М 61,083;  $T_{\text{пл}}$  75°;  $T_{\text{кип}}$  100°;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р.; этанол: т.р.; Лит.: [897] 1030-1031; Синт.: [757] 676-678
259. **2-аминоэтанол**  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 61,083;  $T_{\text{пл}}$  10,5°;  $T_{\text{кип}}$  171°; Лит.: [970] 220-221
260. **2-аминоэтансульфоновая кислота** (таурин) игольчатые крист.  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{SO}_3\text{H}$ ; М 125,2;  $T_{\text{пл}}$  320°;  $T_{\text{разл}}$  320°; Раств.: вода: 3,93 (0°), 10,48 (25°), 21,88 (50°), 45,76 (100°). эф.: н.р., этанол: 0,0032 (17°);  $\text{pK}_a$  (1) = 9,06 (25°; вода); Лит.: [640] 429, [415] 32, 389

261. **3-амино-4-этоксип-N-ацетиланилин**  $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{NHCOCH}_3$ ; М 194,23;  $T_{\text{пл}}$  133-133,2°; Лит.: [1026] 34
262. **аммиак** (ammonia, водорода нитрид) бц. г.  $\text{NH}_3$ ; М 17,03;  $T_{\text{пл}}$  -77,75°;  $T_{\text{кип}}$  -33,42°; Раств.: ацетон: р., вода: 87,5 (0°), 67,9 (10°), 52,6 (20°), 46,2 (25°), 40,3 (30°), 30,7 (40°), 22,9 (50°), 15,4 (80°), 7,4 (100°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,00077 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-110°), 10 (-95°), 100 (-67,4°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 9,247 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 33 (20°, вода); ДП: 22,7 (-50°); Дип.: 1,48 (20°); Ск.зв.: 1853 (-50°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : -46,19 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -16,71 (г);  $S_{298}^0$ : 192,6 (г);  $C_p^0$ : 35,6 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 5,655;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 23,33;  $T_{\text{криг}}$ : 132,3;  $P_{\text{криг}}$ : 11,283;  $Pl_{\text{криг}}$ : 0,233; Лит.: [339] 88-92, [341] 14, [1026] 41, [367], [369] 72, [376] 394-399, [768] 51
263. **аммиак - бора трифторид (1/1)**  $\text{NH}_3 \cdot \text{BF}_3$ ; М 84,84;  $T_{\text{пл}}$  163°; Лит.: [626] 48
264. **аммоний  $\text{NH}_4$** ; М 18,04;  $T_{\text{разл}}$  -40°; Лит.: [610] 395, [611] 191
265. **аммония азид** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{N}_3$ ; М 60,06;  $T_{\text{пл}}$  160°;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: аммиак жидкий: р., бензол: 0,0032 (20°), 0,0078 (40°), вода: 20,2 (30°), 27,07 (40°), эф.: 0,0063 (20°), метанол: 3,268 (20°), 3,984 (40°), этанол: 1,06 (20°); Пл.: 1,346 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 4,5 (48°), 55,1 (85°), 160,9 (102°), 508,1 (125°), 782,1 (134,2°); Лит.: [640] 237, [897] 22-23, [278] 161-164, [427] 96-97
266. **аммония ацетат** (ammonium acetate, аммоний уксуснокислый) бц. крист.  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$ ; М 77,08;  $T_{\text{пл}}$  114°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 148 (4°), диоксид серы: 1,09 (0°), этанол: р.; Пл.: 1,073 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -615 (г); Лит.: [897] 26-27, [768] 53
267. **аммония бензоат** бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COONH}_4$ ; М 139,16;  $T_{\text{пл}}$  198°; Раств.: вода: 19,6 (14,5°), 83,3 (100°), эф.: н.р., этанол: 1,63 (25°); Пл.: 1,262 (20°, к в.4, т.); Лит.: [516] 484, [897] 22-23
268. **аммония бромат** бц. гексагональные крист.  $\text{NH}_4\text{BrO}_3$ ; М 145,94;  $T_{\text{разл}}$  -5°; Лит.: [897] 22-23, [377] 207
269. **аммония бромид** бц. кубические крист.  $\text{NH}_4\text{Br}$ ; М 97,94;  $T_{\text{возг}}$  394°; Раств.: ацетон: р., вода: 59,5 (0°), 66,6 (10°), 74,2 (20°), 81,8 (30°), 89,7 (40°), 97,6 (50°), 104,9 (60°), 119,3 (80°), 134,7 (100°), диоксид серы: 0,059 (0°), эф.: р., метанол: 10,62 (0°), 12,33 (20°), 14,07 (40°), этанол: 2,97 (0°), 3,36 (20°), 4,26 (40°); Пл.: 2,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 100 (320°);  $\Delta H_{298}^0$ : -270,1 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -174,7 (г);  $S_{298}^0$ : 112,8 (г);  $C_p^0$ : 88,7 (г); Лит.: [768] 53
270. **аммония-ванадий(III) сульфат додекагидрат** фиолетов. кубические крист.  $\text{NH}_4\text{V}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 477,29;  $T_{\text{пл}}$  45°; Раств.: вода: 15,6 (20°); Пл.: 1,69 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 96-97
271. **аммония гексабромоплатинат(IV)** красно-коричнев. кубические крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{PtBr}_6$ ; М 710,58;  $T_{\text{разл}}$  145°; Лит.: [427] 96-97
272. **аммония гексамolibдотеллурат гептагидрат** бц. ромбические крист.  $(\text{NH}_4)_6\text{TeMo}_6\text{O}_{24} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ; М 1321,56;  $T_{\text{разл}}$  550°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 98-99
273. **аммония гексафтороксониобат** бц. кубические крист.  $(\text{NH}_4)_3\text{NbOF}_6$ ; М 277,012;  $T_{\text{разл}}$  255-420°; Лит.: [1022] 252
274. **аммония гексафтороцирконат**  $(\text{NH}_4)_2\text{ZrF}_6$ ; М 241,29;  $T_{\text{разл}}$  365°; Раств.: вода: 25,3 (20°); Лит.: [1026] 42
275. **аммония гексафтортитанат** тригональные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{TiF}_6$ ; М 197,93;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: 25 (22°), этанол 98°: 0,004 (22°); Лит.: [826] 668-671
276. **аммония гексафторфосфат** бц. кубические крист.  $\text{NH}_4\text{PF}_6$ ; М 163;  $T_{\text{разл}}$  68°; Раств.: ацетон: р., вода: 74,8 (20°), этанол: р.; Пл.: 2,18 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [54] 3,15, [427] 100-101
277. **аммония гексахлороосмат(IV)** черн. кубические крист.  $(\text{NH}_4)_2[\text{OsCl}_6]$ ; М 439,025;  $T_{\text{возг}}$  170°; Пл.: 2,93 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 100-101

278. **аммония гептамолибдат тетрагидрат** светло-желт. моноклинные крист.  $(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 1235,86;  $T_{\text{разл}}$  90°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [427] 98-99
279. **аммония гидрокарбонат** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$ ; М 79,06;  $T_{\text{разл}}$  70°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 11,9 (0°), 16,1 (10°), 21,7 (20°), 24,8 (25°), 28,4 (30°), 36,6 (40°), этанол: н.р.; Пл.: 1,586 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 59 (25,4°), 278 (45°);  $\Delta H_{298}^0$  -850 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -666 (т); Лит.: [1026] 42, [768] 53
280. **аммония гидропероксид** бел.  $\text{NH}_4\text{OOH}$ ; М 51,045;  $T_{\text{пл}}$  25°; Лит.: [376] 591
281. **аммония гидросульфат** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{HSO}_4$ ; М 115,11;  $T_{\text{пл}}$  146,9°;  $T_{\text{кип}}$  490°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 100 (20°), л.р. (100°), этанол: пл.р.; Пл.: 1,78 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,473$  (20°); Лит.: [897] 26-27
282. **аммония гидрофосфат** бц. моноклинные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ ; М 132,06;  $T_{\text{разл}}$  70°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 42,9 (0°), 62,8 (10°), 69 (20°), 75,2 (30°), 81,8 (40°), 89,2 (50°), 106 (70°), этанол: н.р.; Пл.: 1,619 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,53$  (20°);  $\Delta H_{298}^0$  -1566 (т); Лит.: [768] 54
283. **аммония дифторид** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{HF}_2$ ; М 57,043;  $T_{\text{пл}}$  126,1°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 100-101
284. **аммония гипофосфит** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_2$ ; М 83,03;  $T_{\text{пл}}$  200°;  $T_{\text{разл}}$  240°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., этанол: р.; Пл.: 1,63 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 96-97
285. **аммония дигидрофосфат** бц. тетрагональные крист.  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ ; М 115,03;  $T_{\text{пл}}$  190°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 22,6 (0°), 28 (10°), 35,3 (20°), 39,5 (25°), 43,9 (30°), 57 (40°), 82,5 (60°), 118,3 (80°), 173,2 (100°); Пл.: 1,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1446 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -1211 (т);  $S_{298}^0$  152 (т);  $C_p^0$  142 (т); Лит.: [768] 54
286. **аммония дигидроцианурат** крист.  $\text{NH}_4\text{H}_2\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3$ ; М 146,105;  $T_{\text{разл}}$  130°; Разл. на: 2,4,6-тригидроксид-1,3,5-триазин, аммиак; Лит.: [212] 307
287. **аммония динитрид** (АДНА) бц. крист.  $\text{NH}_4\text{N}(\text{NO}_2)_2$ ; М 124,06;  $T_{\text{пл}}$  93°;  $T_{\text{разл}}$  135°; Раств.: ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., ДМФА: х.р., диоксан: пл.р., эф.: н.р., метанол: х.р., нитрометан: пл.р., толуол: н.р., этанол: х.р., этилацетат: пл.р.; Пл.: 1,84 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [66], [1089] 9-10, [4] 285-286, [810] 10
288. **аммония дитионат гемгидрат** бц. моноклинные крист.  $2(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 410,42;  $T_{\text{разл}}$  130°; Раств.: вода: 178,5 (19°), этанол: н.р.; Лит.: [897] 24-25
289. **аммония дихромат** (аммоний двухромовокислый, аммония бихромат) оранжев. моноклинные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ; М 252,06;  $T_{\text{разл}}$  180°; Разл. на: хрома(III) оксид, вода, азот; Раств.: ацетон: н.р., вода: 18,3 (0°), 35,6 (20°), 46,5 (30°), 58,5 (40°), 86,6 (60°), 115 (80°), 155,6 (100°), этанол: р.; Пл.: 2,15 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1799 (т); Лит.: [1019] 146, 149, [1026] 42, [454] 44, [768] 54; Синт.: [478] 37
290. **аммония-железа(III) сульфат** бц. гексагональные крист.  $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$ ; М 266,009;  $T_{\text{разл}}$  420°; Лит.: [427] 96-97
291. **аммония-железа(II) сульфат гексагидрат** (соль Мора) светло-зелен. моноклинные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 392,13;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: 12,5 (0°), 17,2 (10°), 26,4 (20°), 33 (40°), 40 (50°), 52 (70°); Пл.: 1,864 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 96-97, [768] 62
292. **аммония-железа(III) сульфат додекагидрат** (железоаммониевые квасцы) светло-фиолетов. кубические крист.  $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 482,19;  $T_{\text{пл}}$  40°;  $T_{\text{разл}}$  230°; Разл. на: аммония-железа(III) сульфат, вода; Раств.: вода: 124 (25°), 400 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,71 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,4854$  (20°); Лит.: [427] 96-97, [768] 62
293. **аммония подат** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{IO}_3$ ; М 192,94;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: 2,6 (15°), 14,5 (100°); Лит.: [897] 24-25

294. **аммоний йодид** бц. кубические крист.  $\text{NH}_4\text{I}$ ; М 144,94;  $T_{\text{возг}}$  405°; Раств.: ацетон: л.р.; вода: 154,2 (0°), 163,2 (10°), 172,3 (20°), 176,8 (25°), 181,4 (30°), 190,5 (40°), 199,6 (50°), 208,6 (60°), 228,8 (80°), 250,3 (100°), диоксид серы: 8,4 (0°), эф.: м.р., этанол: 26,3 (25°); ПЛ: 2,51 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 100 (331°);  $\Delta H_{298}^0$ : -201 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -112 (т);  $S_{298}^0$ : 117 (т);  $C_p^0$ : 81,76 (т); Лит.: [768] 53
295. **аммония-кадмия сульфат гексагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{NH}_4\text{Cd}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 430,666;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: р.; ПЛ: 2,06 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 96-97
296. **аммония-кадмия хлорид** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{CdCl}_3$ ; М 236,808;  $T_{\text{пл}}$  289°; Раств.: вода: 33,5 (16°), 44 (63,8°), этанол: р.; ПЛ: 2,93 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 96-97
297. **аммония-кальция ортоарсенат гексагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{NH}_4\text{CaAsO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 305,127;  $T_{\text{разл}}$  140°; ПЛ: 1,91 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 96-97
298. **аммония карбонат** бц. кубические крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ; М 96,09;  $T_{\text{разл}}$  58°; Раств.: вода: 100 (15°), этанол: н.р.; Лит.: [768] 53
299. **аммония-магния сульфат гексагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{NH}_4\text{Mg}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 342,56;  $T_{\text{разл}}$  250°; Раств.: вода: х.р.; ПЛ: 1,72 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 98-99
300. **аммония-магния хлорид гексагидрат** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{MgCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 242,79;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: р.; ПЛ: 1,46 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 98-99
301. **аммония-меди(II) хлорид дигидрат** син. тетрагональные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{CuCl}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 277,47;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: вода: 29,4 (0°), 86,4 (80°), этанол: р.; ПЛ: 1,99 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 98-99
302. **аммония метаванадат** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{VO}_3$ ; М 116,98;  $T_{\text{разл}}$  100-150°; Раств.: вода: 4,8 (20°), 17,8 (50°), эф.: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 2,326 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1051 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -886,2 (т);  $S_{298}^0$ : 140,6 (т);  $C_p^0$ : 129,3 (т); ЛД<sub>50</sub>: 1,5-2 (кролики, в/в), 20-30 (крысы, п/к), 1-2 (морские свинки, п/к), 25-30 (мыши, п/к); Лит.: [897] 22-23, [1026] 43, [768] 53
303. **аммония-натрия гидрофосфат тетрагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{NH}_4\text{NaHPO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 209,069;  $T_{\text{разл}}$  79°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 98-99
304. **аммония нитрат** (аммиачная селитра) бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{NO}_3$ ; М 80,04;  $T_{\text{пл}}$  169,6°;  $T_{\text{кпл}}$  235°;  $T_{\text{разл}}$  210°; Раств.: аммиак жидкий: 391 (25°), ацетон: р., вода: 119 (0°), 150 (10°), 212 (25°), 346 (50°), 600 (80°), метанол: 17,1 (20°), пиридин: р., этанол: 2,5 (20°), 5 (40°), 7,5 (60°); ПЛ: 1,725 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,436 (170°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,414 (220°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Вязк.: 5,71 (170°), 3,23 (220°);  $\Delta H_{298}^0$ : -365,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -184 (т);  $S_{298}^0$ : 151,1 (т);  $C_p^0$ : 139,4 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 5,86; Лит.: [1020] 153, [419] 227-252, [768] 53
305. **аммония нитрит** (аммоний азотистокислый) бел. крист.  $\text{NH}_4\text{NO}_2$ ; М 64,04;  $T_{\text{разл}}$  70°; Раств.: вода: 180,1 (19,5°), 300 (33,5°), эф.: н.р., этанол: р.; ПЛ: 1,69 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -256 (т); Лит.: [897] 22-23, [1026] 43, [768] 53
306. **аммония 5-нитротетразолат**  $\text{NH}_4\text{N}_4\text{CNO}_5$ ; М 132,08;  $T_{\text{пл}}$  202°;  $T_{\text{разл}}$  200°; ПЛ: 1,57 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [114] 109-122; Синт.: [114] 112-113
307. **аммония озонид** красн.  $\text{NH}_4\text{O}_3$ ; М 66,037;  $T_{\text{разл}}$  -126°; Разл. на: аммония нитрат, вода, кислород; Лит.: [1022] 333, [611] 228-229
308. **аммония пентахлорферрат(III)** красн. ромбические крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{FeCl}_5$ ; М 269,19;  $T_{\text{пл}}$  234°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 96-97
309. **аммония пербромат** (ammonium perbromate) бел. крист.  $\text{NH}_4\text{BrO}_4$ ; М 161,9;  $T_{\text{разл}}$  170-180°; Раств.: ацетон: 3,22 (25°), ацетонитрил: 1,36 (25°), вода: 10,5 (0°), 18,27 (15°), 21,65 (25°), 35,83 (45°), метанол: 8,22 (25°), этанол: 2,94 (25°); ПЛ: 2,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [819] 369, [110] 1560-1561, [950] 2119-2121; Синт.: [819] 369

310. **аммоний перманганат** фиолетов. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{MnO}_4$ ; М 136,97;  $T_{\text{разл}}$  60°; Раств.: вода: 7,9 (15°); ПЛ: 2,208 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 24-25, [427] 98-99
311. **аммоний пероксонитрат**  $\text{NH}_4\text{NO}_4$ ; М 96,043;  $T_{\text{разл}}$  5°; Лит.: [941] 39
312. **аммоний перренат** (аммоний рениевокислый) тетрагональные крист.  $\text{NH}_4\text{ReO}_4$ ; М 268,24;  $T_{\text{разл}}$  200°; Разл. на: рения(IV) оксид альфа-форма, вода, азот; Раств.: вода: 6,234 (20°), 32,34 (80°); ПЛ: 3,63 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [785] 320-321, [897] 26-27
313. **аммоний персульфат** бц. моноклинные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ ; М 228,19;  $T_{\text{разл}}$  120°; Раств.: вода: 58,2 (0°), 74,8 (15,5°); ПЛ: 1,982 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1648 (т); Лит.: [768] 54
314. **аммоний перхлорат** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{ClO}_4$ ; М 117,489;  $T_{\text{разл}}$  270°; Раств.: аммиак жидкий: 135 (25°), вода: 10,7 (0°), 20,2 (25°), 42,5 (85°), метанол: 6,85 (25°), этанол: 1,906 (25°); Лит.: [1026] 43, [377] 212, [427] 98-99, [1096] 433-434, 448-453
315. **аммоний пикрат** красн. ромбические крист.  $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{ONH}_4$ ; М 246,14;  $T_{\text{пл}}$  265°; Раств.: вода: 1,1 (20°), этанол: пл.р.; ПЛ: 1,72 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 26-27, [1022] 514, [1089] 360
316. **аммоний стеарат**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COONH}_4$ ; М 301,51;  $T_{\text{пл}}$  22°; Лит.: [54] 3.16
317. **аммоний сульфамат** (аммоний амидосульфат)  $\text{H}_2\text{NSO}_3\text{NH}_4$ ; М 114,12;  $T_{\text{пл}}$  131°;  $T_{\text{разл}}$  160°; ЛД<sub>50</sub>: 3100 (б. мыши); Лит.: [339] 71-72, [54] 3.14, 3.16
318. **аммоний сульфат** (аммоний сернокислый) бц. ромбические крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ; М 132,13;  $T_{\text{разл}}$  218°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 70,1 (0°), 72,7 (10°), 75,4 (20°), 76,9 (25°), 78,1 (30°), 81,2 (40°), 84,3 (50°), 87,4 (60°), 94,1 (80°), 102 (100°), диоксид серы: 0,067 (0°), этанол: н.р.; ПЛ: 1,77 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,521$  (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1180 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -901,3 (т);  $S_{298}^0$ : 220 (т);  $C_p^0$ : 187 (т); ЛД<sub>50</sub>: 4540 (крысы, в/ж), 4280 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 54
319. **аммоний сульфит моногидрат** бц. моноклинные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 134,155;  $T_{\text{разл}}$  60°; Лит.: [427] 98-99
320. **аммоний тетрароданодинаминхромат(III) гидрат** (соль Рейнеке) красн. листовидные крист.  $\text{NH}_4[\text{Cr}(\text{NH}_3)_2(\text{SCN})_4] \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 354,44;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [516] 276-277, 321
321. **аммоний тетрагидрованадат(V)**  $(\text{NH}_4)_3\text{VS}_3$ ; М 233,32;  $T_{\text{разл}}$  60-150°; Лит.: [539] 135
322. **аммоний тетрафторборат** бц. ромбические крист.  $\text{NH}_4\text{BF}_4$ ; М 104,86;  $T_{\text{возг}}$  350°; Раств.: вода: 25 (16°), 95 (100°); ПЛ: 1,851 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [385] 45, [427] 100-101
323. **аммоний тетрахлорапопминат** бел. крист.  $\text{NH}_4\text{AlCl}_4$ ; М 186,83;  $T_{\text{пл}}$  304°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 18-19
324. **аммоний тетрахлороплатинат(II)** красн. тетрагональные крист.  $(\text{NH}_4)_2[\text{PtCl}_4]$ ; М 372,97;  $T_{\text{разл}}$  140°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; ПЛ: 2,94 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 100-101
325. **аммоний тетрахлороферрат(III)**  $\text{NH}_4[\text{FeCl}_4]$ ; М 215,695;  $T_{\text{пл}}$  297°;  $T_{\text{кип}}$  390°; Лит.: [611] 369-370
326. **аммоний тетрахлороцинкат** бц. ромбические крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{ZnCl}_4$ ; М 243,28;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 100-101
327. **аммоний тиосульфат** бц. моноклинные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$ ; М 148,21;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 2,15 (15°), 103,3 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [897] 26-27, [54] 3.17, [427] 98-99
328. **аммоний тиоцианат** (аммоний роданид) бц. моноклинные крист.  $\text{NH}_4\text{SCN}$ ; М 76,12;  $T_{\text{пл}}$  149,6°;  $T_{\text{разл}}$  170°; Разл. на: тиомочевина; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., вода: 120 (0°), 144 (10°), 170 (20°), 190 (25°), 208 (30°), 284 (50°), 431

- (70°), этанол: р.; ПЛ.: 1,305 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -82 (т);  $JD_{50}$ : 720 (мышь, п/о); Лит.: [1020] 154, [768] 54
329. **аммония триподид** темно-коричнев. ромбические крист.  $NH_4I_3$ ; М 398,75;  $T_{разл}$  175°; ПЛ.: 3,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 96-97
330. **аммония триоксалоферрат(III) тригидрат** зелен. моноклинные крист.  $(NH_4)_3[Fe(C_2O_4)_3] \cdot 3H_2O$ ; М 428,07;  $T_{разл}$  165°; ПЛ.: 1,78 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 64-65
331. **аммония формиат** (ammonium formate, аммоний муравьинокислый) бц. моноклинные крист.  $HCOONH_4$ ; М 63,06;  $T_{пл}$  116°;  $T_{разл}$  180°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 102 (0°), 143 (20°), 204 (40°), 311 (60°), 531 (80°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 1,266 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 24-25, [54] 3.15, 5.9
332. **аммония фосфат** бц. крист.  $(NH_4)_3PO_4$ ; М 149,087;  $T_{разл}$  30°; Разл. на: аммония гидрофосфат, аммиак; Лит.: [1020] 154
333. **аммония фторид** бц. гексагональные крист.  $NH_4F$ ; М 37,04;  $T_{разл}$  168°; Раств.: вода: 71,9 (0°), 74,1 (10°), 82,6 (20°), 88,8 (30°), 111 (60°), 118 (80°), этанол: р.; ПЛ.: 1,01 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -463,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -348,4 (т);  $S_{298}^0$ : 71,96 (т);  $C_p^0$ : 65,27 (т); Лит.: [1026] 44, [768] 54
334. **аммония хлорат** бц. моноклинные крист.  $NH_4ClO_3$ ; М 101,49;  $T_{разл}$  50-100°; Раств.: вода: 28,7 (0°), 115 (75°), этанол: м.р.; ПЛ.: 1,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 28-29, [377] 207, [427] 100-101
335. **аммония хлорид** (аммоний хлористый, нашатырь) бц. кубические крист.  $NH_4Cl$ ; М 53,49;  $T_{разл}$  337,6°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 29,4 (0°), 33,2 (10°), 37,2 (20°), 39,3 (25°), 41,4 (30°), 45,8 (40°), 50,4 (50°), 55,2 (60°), 65,6 (80°), 78,6 (100°), диоксид серы: 0,009 (0°), метанол: 3,2 (17°), этанол: 0,6 (19°); ПЛ.: 1,526 (20°, к в.4, т.);  $n = 1,642$  (20°); Давл. паров: 100 (270°);  $\Delta H_{298}^0$ : -314,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -203,2 (т);  $S_{298}^0$ : 95,8 (т);  $C_p^0$ : 84,1 (т); Лит.: [897] 265, [1020] 155, [768] 54
336. **аммония-хрома сульфат додекагидрат** (хромоаммониевые квасцы) зелен. кубические крист.  $NH_4Cr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ; М 478,33;  $T_{пл}$  94°; Раств.: вода: 2,1 (0°), 15,7 (40°), этанол: р.; ПЛ.: 1,72 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -11346 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -9349 (т);  $S_{298}^0$ : 1423 (т);  $C_p^0$ : 1407 (т); Лит.: [768] 110
337. **аммония хромат** желт. моноклинные крист.  $(NH_4)_2CrO_4$ ; М 152,07;  $T_{разл}$  180°; Раств.: аммиак жидкий: м.р., ацетон: м.р., вода: 24,7 (0°), 40,5 (30°), 70,1 (75°), этанол: н.р.; Лит.: [897] 28-29, [427] 100-101
338. **аммония-церия(III) сульфат тетрагидрат** моноклинные крист.  $NH_4Ce(SO_4)_2 \cdot 4H_2O$ ; М 422,34;  $T_{разл}$  100-150°; Раств.: вода: 2,7 (50°); ПЛ.: 2,52 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 100-101
339. **аммония цианид** бц. кубические крист.  $NH_4CN$ ; М 44,056;  $T_{разл}$  36°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [427] 100-101
340. **амфетамин** (DL-1-фенил-2-аминопропан) бц. подвижная ж.  $C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3$ ; М 135,21; CAS 300-62-9;  $T_{кип}$  204°; Раств.: вода: 2 (20°), эф.: х.р., хлф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,93 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 7 (64°);  $pK_{BH}^+(1) = 9,9$  (20°, вода); Лит.: [43] 349-350, [784] 85, [897] 1034-1035, [1026] 610, [274] 145, [748] 280, [1056] 26-30
341. **амфетамин гидрохлорид**  $C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3 \cdot HCl$ ; М 171,7;  $T_{пл}$  149°; Лит.: [748] 280
342. **амфетамин оксалат полугидрат** бц. игольчатые крист.  $(C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3)_2 \cdot 2(COOH)_2 \cdot H_2O$ ; М 468,497;  $T_{пл}$  160°; Лит.: [443] 413; Синт.: [443] 413
343. **амфетамин сульфат** (DL-1-фенил-2-аминопропана сульфат, актедрон, бензидрин, психотон, фенамин) бел. крист.  $(C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3)_2 \cdot H_2SO_4$ ; М 368,5; CAS 60-13-9;  $T_{пл}$  300°;  $T_{разл}$  300°; Раств.: вода: р.5 (20°), 33 (100°), эф.: н.р., хлф.:



- н.р., этанол: м.р.0,19 (20°);  $JD_{50}$ : 300 (мышь, в/б); Лит.: [43] 349, [620] 147, [781] 90, [901] 952-953, [287] 496-497, [602] 221, [748] 280, [813] 38, [994] 230-231
344. **1-анабазин** (1-2-(3-пиридил)пиперидин) бц. маслянистая ж.  $C_{10}H_{14}N_2$ ; M 162,33;  $T_{пл}$  9°;  $T_{кип}$  276°; Раств.: бензол: р., вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 1,0455 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 2 (105°);  $JD_{50}$ : 10,2 (мышь, в/б); Лит.: [897] 420-421, [1020] 157, [670] 128-132, [828] 22-59
345. **анатаз** (титана (IV) оксид) бп. тетрагональные крист.  $TiO_2$ ; M 79,9;  $T_{пл}$  1870°;  $T_{разл}$  2900°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ.: 4,05 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 2,5$  (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -938,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -883,3 (т);  $S_{298}^0$ : 49,92 (т);  $C_p^0$ : 55,48 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 58; Лит.: [1023] 593, [377] 298-299, [768] 105
346. **анетол** (1-(4-метоксифенил)пропен, 1-метокси-4-пропенилбензол, анисовая камфора, изострагол) бц. листовидные крист. (р.п. этанол)  $C_{10}H_{12}O$ ; M 148,2;  $T_{пл}$  22,5°;  $T_{кип}$  235,3°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: 20; ПЛ.: 0,9936 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,56$  (20°); Давл. паров: 10 (106°);  $T_{всп}$ : 92; Лит.: [897] 420-421, [1024] 506, [1026] 47, [1048] 238-239
347. **анилин** (фениламин) бц. маслянистая ж.  $C_6H_5NH_2$ ; M 93,13;  $T_{пл}$  -5,89°;  $T_{кип}$  184,4°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: р.3,4 (20°), р.6,4 (90°), эф.: смеш., лигрои: р., тетрагхлорметан: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,02173 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5863$  (20°); Давл. паров: 10 (68,3°), 33 (92°), 50 (102°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 4,58 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 27 (25°, вода); ДП: 6,89 (20°) 5,93 (70°); Дип.: 1,53 (20°); Вязк.: 3,77 (25°), 0,825 (100°); Пов.нат.: 43,3 (20°); Скзв.: 1659 (20°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : 29,7 (ж);  $S_{298}^0$ : 192 (ж);  $C_p^0$ : 191 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 10,56;  $\Delta H_{кип}$ : 55,83;  $T_{всп}$ : 79;  $T_{своя}$ : 562;  $\Delta H_{сгор}$ : 3410;  $JD_{50}$ : 250 (кошки, в/ж), 460 (мышь, в/ж);  $T_{крип}$ : 425,65;  $R_{крип}$ : 5,134;  $PL_{крип}$ : 0,314; Лит.: [338] 281-283, [898] 85, [768] 124; Синт.: [358] 205-206
348. **анилина гидрохлорид** бц. крист.  $C_6H_5NH_2 \cdot HCl$ ; M 129,6;  $T_{пл}$  198°;  $T_{крип}$  245°; Раств.: вода: р.18 (15°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: х.р.; ПЛ.: 1,2215 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 124
349. **анилина нитрат** бц. крист.  $C_6H_5NH_2 \cdot HNO_3$ ; M 156,15;  $T_{разл}$  190°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ.: 1,356 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 124
350. **анилина оксалат** бц. крист.  $(C_6H_5NH_2)_2C_2O_4$ ; M 276,29;  $T_{пл}$  150°;  $T_{разл}$  175°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р., эф.: н.р., этанол: х.р.; Лит.: [768] 124
351. **анилина пикрат** красн. крист.  $(O_2N)_3C_6H_2ONH_3C_6H_5$ ; M 322,25;  $T_{пл}$  181°;  $T_{разл}$  181°; Раств.: бензол: 0,078, вода: р.0,374 (18°), этанол: 8,4 (15°); ПЛ.: 1,558 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 124
352. **анилина 4-толуолсульфонат**  $C_6H_5NH_2(CH_3C_6H_4SO_3)$ ; M 265,328;  $T_{пл}$  238,4°; Лит.: [915] 202
353. **анин-диацетилфуроксана диоксим**  $C_6H_8N_4O_4$ ; M 200,15;  $T_{пл}$  145°; Лит.: [1058] 266, 281
354. **антспирин** (2,3-диметил-1-фенил-5-пиразолон, анальгезин, феназон) бц. листовидные крист.  $C_{11}H_{12}N_2O$ ; M 188,22;  $T_{пл}$  112°; Раств.: вода: 34 (20°), эф.: 2,6 (20°), лигрои: т.р., толуол: т.р., хлф.: л.р., этанол: 74 (20°); ПЛ.: 1,19 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (212°), 174 (319°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 1,45 (25°, вода); Лит.: [897] 434-435, [1026] 50, [241] 734-735, [994] 330
355. **9,10-антрахион** желтоват. крист.  $C_{14}H_8O_2$ ; M 208,212;  $T_{пл}$  286°;  $T_{кип}$  379,8°; Раств.: анилин: р., нитробензол: р.;  $JD_{50}$ : 3500 (б. крысы, в/б); Лит.: [1026] 52, [748] 108
356. **антрацен** желт. крист.  $C_{14}H_{10}$ ; M 178,23;  $T_{пл}$  216°;  $T_{кип}$  342°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: 0,096 (20°); ПЛ.: 1,25 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1026] 52-53, [417] 129, 423, 708
357. **антрон** бц. крист.  $C_{14}H_{10}O$ ; M 194,23;  $T_{пл}$  154-155°; Лит.: [1020] 191; Синт.: [858] 45-46

358. **апоморфин** бц. призматические крист.  $C_{17}H_{17}O_2N$ ; М 267,33;  $T_{пл}$  170°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.;  $pK_{BH}^+(1) = 8,92$  (25°, вода);  $pK_{BH}^+(2) = 7$  (25°, вода); Лит.: [184] 95, [639] 817, [897] 444-445, [183] 76-77
359. **апоморфина гидрохлорид** (апоморфина хлоргидрат) моноклинные крист.  $C_{17}H_{18}ClO_2N$ ; М 303,79;  $T_{пл}$  200°; Раств.: вода: 2 (25°), эф.: 0,0536 (25°), этанол: 2,47 (25°); Лит.: [897] 444-445
360. **апрофен** (1,1-дифенилпропионовой кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид) бел. крист.  $C_{21}H_{28}ClNO_2$ ; М 361,91;  $T_{пл}$  165°; Раств.: ацетон: т.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [901] 836-837, [274] 146, [284] 134, [554] 216, [837] 258, [994] 234-235
361. **1-арабиноза** ромбические крист.  $C_5H_{10}O_5$ ; М 150,14;  $T_{пл}$  159,5°; Раств.: вода: 58,9 (10°), эф.: н.р., этанол 90°: 0,5 (20°); Лит.: [897] 444-445; Синт.: [858] 52-55
362. **арахионовая кислота** (5-цис,8-цис,11-цис,14-цис-эйкозантаэраеновая кислота)  $CH_3(CH_2)_4(CH=CHCH_2)_4CH_2CH_2COOH$ ; М 304,2;  $T_{пл}$  -49,5°; Лит.: [1026] 54, [290] 621, [927] 13
363. **арахиновой кислоты метиловый эфир** (эйкозановой кислоты метиловый эфир)  $CH_3(CH_2)_{18}COOCH_3$ ; М 326,56;  $T_{пл}$  46,4°; Давл. паров: 2 (188°); Лит.: [642] 15
364. **1-(+)-аргиппин** призматические крист. (р.п. вода)  $H_2NC(=NH)NH(CH_2)_3CH(NH_2)COOH$ ; М 174,2;  $T_{пл}$  238°;  $T_{разл}$  238°; Раств.: вода: 15 (21°), эф.: н.р., этанол: м.р.;  $pK_{BH}^+(1) = 9,04$  (25°, вода);  $pK_{BH}^+(2) = 2,17$  (25°, вода);  $pK_a(1) = 12,48$  (25°, вода); Лит.: [768] 125
365. **аргон** (argon) бц. г. Ar. М 39,95;  $T_{пл}$  -189,6°;  $T_{кип}$  -185,9°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0093 (0°), 0,0059 (20°), 0,0045 (40°), этанол: р.; Пл.: 1,4 (-186°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0017839 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-219,5°), 10 (-211,3°), 100 (-200,1°); ДП: 1,000504 (25°); Вязк.: 0,021 (0°), 0,0269 (100°), 0,0321 (200°), 0,0411 (400°); Скзв.: 319 (0°, состояние среды - газ) 321 (20°, состояние среды - газ) 325,23 (30,2°, состояние среды - газ);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 154,7 (г);  $C_p^0$ : 20,79 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 1,19;  $\Delta H_{кип}$ : 6,51;  $T_{криг}$ : -122,5;  $R_{криг}$ : 4,86; Пл<sub>криг</sub>: 0,531; Лит.: [386] 50, [610] 44, [768] 27, 54
366. **ареколин** (1,2,5,6-тетрагидро-1-метилникотиновой кислоты метиловый эфир, арекаидина метиловый эфир) бц. маслянистая ж.  $C_8H_{13}NO_2$ ; М 155,2;  $T_{кип}$  220°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.;  $pK_{BH}^+(1) = 6,84$  (25°, вода); Лит.: [897] 446-447, [605] 163-165
367. **арсапиловая кислота** (4-аминофенилмышьяковая кислота, п-аминобензоларсоновая кислота) бц. игольчатые крист.  $H_2NC_6H_4AsO(OH)_2$ ; М 217,06;  $T_{пл}$  232°;  $T_{разл}$  280°; Раств.: амиловый спирт: р., ацетон: т.р., бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: р., укс.: т.р., хлф.: т.р., этанол: т.р.;  $pK_a(2) = 4,02$  (25°, вода); Лит.: [897] 446-447; Синт.: [858] 55-57
368. **1-арса-2-(2,5,6-три-(трет-бутил)фенил)ацетилен** светло-желт. крист.  $((CH_3)_3C)_3C_6H_2CAs$ ; М 332,355;  $T_{пл}$  114°; Лит.: [376] 550
369. **арсенолит** (мышьяка (III) оксид, мышьяковистый ангидрид) бц. кубические крист.  $As_2O_3$ ; М 197,84;  $T_{пл}$  278°;  $T_{кип}$  461°; Раств.: вода: 1,2 (0°), 1,8 (20°), 2,05 (25°), 2,9 (40°), 4,4 (60°), 5,6 (75°), 8,2 (98,5°), хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,865 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (181°), 1 (214°), 100 (333°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1334,7 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -1176,4 (г);  $S_{298}^0$ : 233,5 (г);  $C_p^0$ : 204 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 48,5;  $\Delta H_{кип}$ : 56,1; ЛД<sub>50</sub>: 10 (мышыи. в/б); Лит.: [768] 82
370. **арсин** (S.A. arsine, водород мышьяковистый) бц. г.  $AsH_3$ ; М 77,95; CAS 7784-42-1;  $T_{пл}$  -116,9°;  $T_{кип}$  -62,5°;  $T_{разл}$  500°; Пл.: 0,003502 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.);  $\Delta H_{298}^0$ : 66,4 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 68,9 (г);  $S_{298}^0$ : 223 (г);  $C_p^0$ : 38,6 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 1,2;  $\Delta H_{кип}$ : 16,69; Лит.: [78] 47-50, [255] 174-175, [613] 16-17, [768] 83
371. **арсония гексафторантимонат** бц. крист.  $AsH_4[SbF_6]$ ; М 314,704;  $T_{разл}$  -40°; Лит.: [376] 519

372. **арсония гексафторарсенат** бц. крист.  $\text{AsH}_4[\text{AsF}_6]$ ; М 267,87;  $T_{\text{разл}} -75^\circ$ ; Лит.: [376] 519
373. **аскаридол** (1,4-перокси-п-ментен-2) ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_2$ ; М 168,233;  $T_{\text{пл}} 2,5^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 200 (крысы, п/о); Лит.: [1020] 209, [1026] 57
374. **d-аскорбиновая кислота**  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ ; М 176,12;  $T_{\text{пл}} 192^\circ$ ; Лит.: [1081] 242
375. **l-аскорбиновая кислота** (2,3-дегидро-l-гулоновой кислоты гамма-лактон, витамин С) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ ; М 176,12;  $T_{\text{пл}} 191^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 192^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 33,3 (20°), глицерин: пл.р., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.4,8 (20°); Пл.: 1,65 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a(1) = 4,1$  (24°, вода, 3-С-ОН);  $pK_a(2) = 11,79$  (16°, вода, 2-С-ОН); Лит.: [817] 147, [1020] 384-385, [290] 19-56, [392], [768] 125, [869] 244, [986] 8, [994] 634-638, [1081] 236-296
376. **d-аспарагиновая кислота** (l-аминоянтарная кислота) бц. ромбические крист.  $\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}_4$ ; М 133,12;  $T_{\text{пл}} 270^\circ$ ; Раств.: вода: 0,39 (10°), 0,54 (25°), 2,71 (75°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 448-449
377. **l-аспарагиновая кислота** (d-аминоянтарная кислота)  $\text{HOOCCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ; М 133,12;  $T_{\text{пл}} 270^\circ$ ; Раств.: вода: т.р., эф.: н.р., этанол: н.р.;  $pK_a(1) = 3,9$  (25°, вода);  $pK_a(2) = 10$  (25°, вода); Лит.: [897] 448-449
378. **l-аспарагиновой кислоты моноамид** (аспарагин) бц. ромбические крист.  $\text{H}_2\text{NCOCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ; М 132,11;  $T_{\text{пл}} 226^\circ$ ;  $pK_a(1) = 8,85$  (25°, вода); Лит.: [897] 448-449, [898] 85
379. **аспартам** (L-альфа-аспартил-L-фенилаланина монометиловый эфир, aspartame) бел. крист.  $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_5$ ; М 294,3;  $T_{\text{пл}} 246,5^\circ$ ; Раств.: бензол: н.р., вода: м.р.1 (25°), эф.: н.р., этанол: н.р.;  $pI(1) = 5,4$  (25°, вода); Лит.: [179] 86-95, [214] 401, [520] 103
380. **астат** (astatine)  $\text{At}_2$ ; М 419,97;  $T_{\text{пл}} 244^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 309^\circ$ ; Раств.: орг. р-ли: р.; Лит.: [342] 343-344, [1020] 211, [54] 3.18, [377] 227-229, [386] 50, [506] 423-424, [530] 228-259, [885] 50
381. **атропин** (dl-тиосциамин, dl-датурин, dl-троповой кислоты тропиновый эфир) бц. ромбические крист.  $\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3$ ; М 289,38;  $T_{\text{пл}} 115,5^\circ$ ;  $T_{\text{возг}} 118^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: 0,14 (19°), глицерин: 3 (15°), эф.: р.1,64 (20°), укс.: р., хлф.: р.50 (20°), этанол: р.25 (20°);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 9,68$  (20°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 1500 (кролики), 221,5 (мыши, п/о), 1,5 (человек); Лит.: [491], [620] 150, [825] 335, [897] 448-449, [928] 28, [1020] 219-220, [1026] 60, [361] 307-309, [510] 259, [748] 368-369
382. **атропина пикрат** желт. пластинчатые крист.  $\text{C}_{23}\text{H}_{26}\text{N}_4\text{O}_{16}$ ; М 518,475;  $T_{\text{пл}} 175-176^\circ$ ; Лит.: [748] 369
383. **атропина сульфат** (dl-троповой кислоты тропинового эфира сульфат) бел. крист.  $(\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$ ; М 676,817;  $T_{\text{пл}} 194^\circ$ ; Раств.: вода: 50 (20°), глицерин: 33 (15°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 20 (20°); Лит.: [640] 431, [1020] 219, [284] 350, [510] 259, [748] 369
384. **атропина сульфат моногидрат**  $\text{C}_{34}\text{H}_{50}\text{N}_2\text{O}_{11}\text{S}$ ; М 694,83;  $T_{\text{разл}} 109^\circ$ ; Разл. на: атропина сульфат, вода; Лит.: [748] 369
385. **атроповая кислота** (альфа-метилена-альфа-толуиловая кислота, альфа-фенилакриловая кислота) бц. моноклинные крист.  $\text{CH}_2=\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)\text{COOH}$ ; М 148,16;  $T_{\text{пл}} 106-107^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 267^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 267^\circ$ ;  $pK_a(1) = 3,84$  (25°, вода); Лит.: [897] 450-451, [898] 85
386. **афлатоксин В1**  $\text{C}_{17}\text{H}_{12}\text{O}_6$ ; М 312,27;  $T_{\text{пл}} 269^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 1 (коровы, п/о), 0,4 (кролики, п/о), 17,9 (крысы-самки, п/о), 7,2 (крысы-самцы, п/о), 2 (лошади, п/о), 7,8 (макаки, п/о), 2 (морские свинки, п/о), 9 (мыши, п/о), 0,6 (норки, п/о), 2 (овцы, п/о), 2 (павианы, п/о), 0,5 (радужная форель, п/о), 0,62 (свины, п/о), 1 (собаки, п/о), 0,4 (утки, п/о), 10,2 (хомяки, п/о); Лит.: [1022] 80-81, [942] 26. 32
387. **аценафтен** (acenaphthene) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{10}$ ; М 154,2; CAS 83-32-9;  $T_{\text{пл}} 96^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 279^\circ$ ; Раств.: вода: 0,000347 (25°), диоксид серы: 13 (7°), метанол: 1,8

- (0°), 2,25 (20°), 6 (40°), 11,7 (60°), толуол: 20 (20°), хлф.: 33 (20°), этанол: 1,9 (0°), 4 (20°); Пл.: 1,024 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,604 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 2100 (мыши, п/о); Лит.: [55] 2, [1020] 221, [1026] 61, [170] 691-698, [241] 828, [391]
388. **ацетилфен** золотисто-желт. крист. C<sub>12</sub>H<sub>8</sub>; М 152,1919; Т<sub>пл</sub> 92-93°; Т<sub>кип</sub> 265-275°; ЛД<sub>50</sub>: 3000 (крысы, в/ж); Лит.: [337] 134-135
389. **ацесульфам-К** (калия 6-метил-1,2,3-оксатиазин-4(3Н)-он-2,2-диоксид, пищевая добавка Е950, сунетт) бел. моноклинные крист. C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>KNO<sub>4</sub>S; М 201,24; Т<sub>разл</sub> 225°; Раств.: вода: 15 (0°), 27 (20°), 130 (100°), этанол 50%о: 10 (20°); Пл.: 1,81 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 7431 (, п/о); Лит.: [179] 65-85, [520] 86, 88, [625] 140-141
390. **ацетальдегид** (уксусный альдегид, этанал, этаналь) бц. ж. CH<sub>3</sub>CHO; М 44,05; Т<sub>пл</sub> -124°; Т<sub>кип</sub> 20,8°; Раств.: бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,783 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,3316 (20°); ДП: 21,8 (10°); Дип.: 2,69 (20°); Вязк.: 0,22 (20°); Пов.нат.: 21,2 (20°); ΔН<sub>кип</sub>: 25,25; Т<sub>свост</sub>: 156; ΔН<sub>сгор</sub>: 1164,8; ЛД<sub>50</sub>: 1930 (б. крысы, п/о), 1232 (морские свинки, п/о), 1200 (мыши, п/о); Т<sub>крист</sub>: 188; Р<sub>крист</sub>: 6,4; Лит.: [897] 1030-1031, [902] 473, [1020] 224, [328] 248, [768] 187, [943] 189; Синт.: [757] 676-678, [1094] 345-346
391. **4-ацетампифенол** (4-(ацетиламино)фенол, ацетофен. парацетамол) бел. крист. НОС<sub>6</sub>H<sub>4</sub>ННСОСН<sub>3</sub>; М 151,16; Т<sub>пл</sub> 168°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [901] 838-839, [1026] 423, [284] 183, [549] 22, 28
392. **Н-ацетиланилин** (N-фенилацетамид, антифегрин, ацетанилид) C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>ННСОСН<sub>3</sub>; М 135,2; Т<sub>пл</sub> 114,3°; Т<sub>кип</sub> 304°; Раств.: ацетон: х.р., вода: пл.р., эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,0261 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Лит.: [1026] 61, [1040] 91; Синт.: [365] 86
393. **ацетилacetон** (2,4-пентадион) бц. ж. CH<sub>3</sub>COCH<sub>2</sub>COCH<sub>3</sub>; М 100,12; Т<sub>пл</sub> -23°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 15 (30°), 34 (80°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9721 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4541 (17°); Давл. паров: 746 (139°); рK<sub>a</sub> (1) = 8,24 (25°, вода, енольная форма); рK<sub>a</sub> (1) = 8,95 (25°, вода, кетон-форма); ДП: 25,7 (20°); Лит.: [504] 120, [734] 14, [768] 126
394. **ацетилен** (этин) бц. г. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>; М 26,04; Т<sub>кип</sub> -83,8°; Т<sub>возг</sub> -84,1°; n = 1,00051 (0°); рK<sub>a</sub> (1) = 25 (20°, вода); ΔН<sub>298</sub><sup>0</sup>: 226,75 (г); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 200,8 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 43,93 (г); Т<sub>свост</sub>: 335; ΔН<sub>сгор</sub>: 135,4; Т<sub>крист</sub>: 35,2; Р<sub>крист</sub>: 6,45; Пл<sub>крист</sub>: 0,23; Лит.: [768] 126
395. **ацетилсалициловая кислота** (бутиндиовая кислота) бц. призматические крист. НООС-СС-СООН; М 114,06; Т<sub>пл</sub> 179°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; рK<sub>a</sub> (1) = 1,74 (20°, вода); рK<sub>a</sub> (2) = 4,38 (20°, вода); Лит.: [897] 458-459, [1020] 228, [1026] 62
396. **ацетилсалициловой кислоты диметилловый эфир** CH<sub>3</sub>ООС-СС-СООСН<sub>3</sub>; М 142,109; Давл. паров: 8 (96°); Лит.: [832] 180-181, [972] 78-79
397. **О-ацетилкодеин** C<sub>20</sub>H<sub>23</sub>NO<sub>4</sub>; М 341,401; CAS 6703-27-1; Т<sub>пл</sub> 134°; ЛД<sub>50</sub>: 120 (мыши); Лит.: [43] 317-318, [837] 46, [1073] 358-359
398. **ацетилнитрат** бц. ж. CH<sub>3</sub>COONO<sub>2</sub>; М 105,05; Давл. паров: 70 (22°); Лит.: [55] 25; Синт.: [383] 292
399. **Н-ацетил-4-нитроанилин** (пара-нитроацетанилид) желт. ромбические крист. O<sub>2</sub>NC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>ННСОСН<sub>3</sub>; М 180,16; Т<sub>пл</sub> 215°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 454-455, [1026] 383, [454] 45; Синт.: [358] 113
400. **О-ацетилсалициловая кислота** (2-acetoxybenzoic acid, acetylsalicylic acid, аспирин, салициловой кислоты уксуснокислый эфир) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) CH<sub>3</sub>COOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>COOH; М 180,16; CAS 50-78-2; Т<sub>пл</sub> 136,5°; Т<sub>разл</sub> 140°; Раств.: бензол: м.р., вода: 0,25 (20°), р. (100°), эф.: 3,57 (20°), хлф.: 5,9 (20°), этанол: 20 (20°); Пов.нат.: 60,06 (25,9°); Лит.: [26] 44, [748] 164-166, [768] 126; Синт.: [365] 86
401. **4-ацетил-2,6,7-триокса-1-фосфабисцикло[2.2.2]октан-1-оксид** CH<sub>3</sub>СОС(СН<sub>2</sub>О)<sub>3</sub>РО; М 192,11; Т<sub>пл</sub> 190-192°; ЛД<sub>50</sub>: 51 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64

402. **ацетилхолина хлорид** (N-(2-ацетоксиэтил)триметиламмония хлорид) бц. крист.  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Cl}$ ; М 181,66;  $T_{\text{пл}}$  144-148°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 63, [284] 151, [994] 233-234
403. **N-ацетил-4-этоксанилин** (фенацетин) бел. крист.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{NHCOCH}_3$ ; М 179,22;  $T_{\text{пл}}$  135°; Раств.: вода: г.р. (100°), о.м.р., эф.: м.р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [257] 118, [284] 183
404. **ацетогидроксамовая кислота**  $\text{CH}_3\text{CONHOH}$ ; М 75,07;  $T_{\text{пл}}$  88°;  $\text{pK}_a$  (1) = 9,46 (25°, вода); Лит.: [431] 53, [737] 12, 53
405. **2-ацетоксибензальдегид**  $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 164,16;  $T_{\text{пл}}$  37°; Лит.: [13] 67
406. **3-ацетоксибензальдегид** ж.  $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 164,16;  $T_{\text{кип}}$  203-263°; Лит.: [13] 79, [56] 729
407. **4-ацетоксибензальдегид**  $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 164,16;  $T_{\text{кип}}$  264-265°; Лит.: [13] 82
408. **2-ацетоксн-3-метилбензальдегид**  $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 178,185;  $T_{\text{кип}}$  267°; Лит.: [13] 89
409. **2-ацетоксн-5-метилбензальдегид**  $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 178,185;  $T_{\text{пл}}$  57°; Лит.: [13] 88
410. **2-ацетоксн-5-метокснбензальдегид**  $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 194,19;  $T_{\text{пл}}$  63°; Лит.: [13] 99
411. **4-ацетоксн-3-метокснбензальдегид** (ацетилванилин, ванилина ацетат) бц. игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 194,19;  $T_{\text{пл}}$  77°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [13] 104, [897] 570-571
412. **2-ацетоксн-5-этокснбензальдегид**  $\text{CH}_3\text{COO}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 208;  $T_{\text{пл}}$  69°;  $T_{\text{кип}}$  285°;  $T_{\text{разл}}$  285°; Лит.: [13] 99
413. **ацетон** (acetone, dimethyl ketone, propan-2-one, диметилкетон, пропанон) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$ ; М 58,08; CAS 67-64-1;  $T_{\text{пл}}$  -95,35°;  $T_{\text{кип}}$  56,24°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., метанол: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,7908 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,7899 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3591$  (20°), 1,3588 (25°);  $\text{pK}_{\text{BH}^+}$  (1) = -7,2 (25°, вода);  $\text{pK}_a$  (1) = 20 (20°, вода); ДП: 20,9 (20°); Дипл.: 2,84 (20°); Вязк.: 0,295 (25°), 0,28 (41°), 0,36 (10°); Пов.нат.: 23,7 (20°); Ск.зв.: 1189 (20°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : -247,7 (ж);  $S_{298}^0$ : 200 (ж);  $C_p^0$ : 125 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 5,69;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 29,1;  $T_{\text{всп}}^0$ : -18;  $T_{\text{свсеп}}^0$ : 465;  $\Delta H_{\text{сгор}}^0$ : 1829,4;  $\Delta H_{298}^0$ : -216,5 (г);  $\text{JД}_{50}$ : 3800 (кролики, п/о), 9750 (крысы, п/о);  $T_{\text{крит}}^0$ : 235,5;  $\text{Р}_{\text{крит}}^0$ : 4,7;  $\text{Пл}_{\text{крит}}^0$ : 0,273; Лит.: [620] 261, [776] 145, [1020] 230-231, [220] 171-173, [259] 138, [274] 147, [369] 186, [653] 60, 279-284, [768] 127, [1075] 62-71; Синт.: [790] 240
414. **ацетона оксим** (2-пропаноноксим, ацетоксим) бц. призматические крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{NOH}$ ; М 73,1;  $T_{\text{пл}}$  61°;  $T_{\text{кип}}$  136,3°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., лигроин: р., этанол: л.р.; Пл.: 0,97 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\text{pK}_a$  (1) = 12,42 (25°, вода); Лит.: [897] 460-461, [1026] 63, [1059] 199; Синт.: [858] 164-166
415. **ацетона фенилгидразон** (1-фенил-2-изопропилиденгидразин) бц. ромбические крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{NNHC}_6\text{H}_5$ ; М 148,2;  $T_{\text{пл}}$  27°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 50 (163°); Лит.: [897] 460-461
416. **ацетондикарбоновая кислота** (3-оксопентандиовая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{HOOCCH}_2\text{COCCH}_2\text{COOH}$ ; М 146,1;  $T_{\text{пл}}$  135°;  $T_{\text{разл}}$  135°; Лит.: [832] 268-269; Синт.: [858] 70-72
417. **ацетонпропангидрин** (2-гидроксн-2-метилпропаннитрил, 2-гидроксн-2-метилпропановой кислоты нитрил, гидроксиизобутиронитрил, гидроксинизомаслянной кислоты нитрил) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CN}$ ; М 85,1;  $T_{\text{пл}}$  -19°;  $T_{\text{кип}}$  82°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,932 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3996$  (20°); Давл. паров: 23 (82°);  $\text{JД}_{50}$ : 5,9 (крысы-самки, п/о), 5,7 (крысы-самцы, п/о), 5,8 (мышы-самки, п/о); Лит.: [338] 103-105, [832] 312-313, [1020] 231-232, [929] 29

418. **ацеторфин**  $C_{27}H_{35}NO_5$ ; М 453,6; CAS 25333-77-1;  $T_{пл}$  193°; Раств.: вода: 0,025 (20°). эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [43] 316
419. **ацеторфина гидрохлорид** бел. крист.  $C_{27}H_{35}ClNO_5$ ; М 490; CAS 25333-78-2;  $T_{пл}$  204°; Раств.: вода: 2 (20°), этанол: 10 (20°); Лит.: [43] 316
420. **ацетоуксусная кислота** ж.  $CH_3COCH_2COOH$ ; М 102,089;  $T_{кип}$  100°;  $T_{разл}$  100°;  $pK_a$  (1) = 3,58 (18°, вода); Лит.: [1020] 110, [1026] 64
421. **ацетоуксусной кислоты этиловый эфир смесь таутомеров** (ацетоуксусный эфир)  $CH_3COC_2H_5COOC_2H_5$ ; М 130,142;  $T_{пл}$  -45°;  $T_{кип}$  180,8°;  $pK_a$  (1) = 10,68 (25°, вода); Лит.: [1026] 64; Синт.: [858] 73-74
422. **ацетофенон** (ацетилбензол, метилфенилкетон) бц. ж.  $C_6H_5C(O)CH_3$ ; М 120,15;  $T_{пл}$  19,62°;  $T_{кип}$  202,3°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0281 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1.53718 (20°); Давл. паров: 10 (79°);  $pK_a$  (1) = 19 (20°, вода,  $CH_3$  группа); ДП: 17,39 (25°) 8,64 (202°); Дип.: 3,02 (20°);  $\Delta H_{кип}$ : 38,79;  $\Delta H_{сгор}$ : 4137,6;  $JD_{50}$ : 2650 (б. крысы, п/о), 1250 (мыши, п/о); Лит.: [369] 77, [768] 127; Синт.: [365] 161, [365] 160-161
423. **барбитуровая кислота** ( $N,N'$ -малониломочевина, малоновой кислоты уреид) бц. ромбические крист.  $C_4H_4N_2O_3$ ; М 128,1;  $T_{пл}$  248°; Раств.: вода: м.р. (20°), х.р. (100°), эф.: р., этанол: м.р.;  $pK_a$  (1) = 4,04 (25°, вода); Лит.: [768] 127; Синт.: [537] 65-66
424. **барий** (barium) серебристо-бел. кубические мет. Ва; М 137,34;  $T_{пл}$  727°;  $T_{кип}$  1860°; Раств.: вода: реак., ртуть: 0,33 (18°); Пл.: 3,76 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (724°), 1 (861°), 10 (1044°), 100 (1300°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 67 (т);  $C_p^0$ : 28,7 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 8,66;  $\Delta H_{кип}$ : 150,9; Лит.: [617] 10, [1090] 195, [54] 3.18, [386] 50, [768] 54
425. **бария азид** бц. моноклинные крист.  $Ba(N_3)_2$ ; М 221,38;  $T_{разл}$  219°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 12,5 (0°), 16,7 (15°), 17,3 (17°), эф.: н.р., этанол абсолютный: 0,017 (16°); Пл.: 2,936 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [617] 81, [640] 184, [897] 28-29, [1089] 20, [427] 100-101
426. **бария ацетат моногидрат** бц. триклинные крист.  $Ba(CH_3COO)_2 \cdot H_2O$ ; М 273,43;  $T_{разл}$  150°; Разл. на: бария ацетат, вода; Раств.: вода: 71,4 (25°), 70 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 2,19 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 100-101
427. **бария бромат моногидрат** бц. моноклинные крист.  $Ba(BrO_3)_2 \cdot H_2O$ ; М 411,17;  $T_{разл}$  180°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,3 (0°), 5,7 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,95 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 30-31, [393] 69
428. **бария бромид** бц. ромбические крист.  $BaBr_2$ ; М 297,15;  $T_{пл}$  847°;  $T_{кип}$  1980°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 90,5 (0°), 94,2 (10°), 98 (20°), 100 (25°), 102,5 (30°), 106,2 (40°), 110,5 (50°), 120,7 (75°), 132 (100°), метанол: 44,4 (0°), 43,1 (10°), 41,9 (20°), 40,2 (40°), 38,8 (60°), этанол: м.р.; Пл.: 4,78 (24°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -756,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -732 (т);  $S_{298}^0$ : 150 (т); Лит.: [898] 291, [427] 100-101, [768] 54
429. **бария вольфрамат** бц. тетрагональные крист.  $BaWO_4$ ; М 385,17;  $T_{пл}$  1475°;  $T_{кип}$  1730°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,04 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 100-101
430. **бария гексаборид** сер. кубические крист.  $BaB_6$ ; М 202,193;  $T_{пл}$  2270°; Пл.: 4,36 (16°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1026] 66, [427] 100-101
431. **бария гексафторсиликат**  $BaSiF_6$ ; М 279,4;  $T_{разл}$  300°; Раств.: вода: 0,0025 (25°), 0,04 (78°). этанол: н.р.; Пл.: 4,29 (21° к в.д. т.); Лит.: [640] 185, [54] 3.18
432. **бария гексахлороплатинат(IV) гексагидрат** оранжево-желт. моноклинные крист.  $Ba[PtCl_6] \cdot 6H_2O$ ; М 653,22;  $T_{разл}$  70°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,86 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 104-105
433. **бария гексацианоферрат(II) гексагидрат** желт. моноклинные крист.  $Ba_2[Fe(CN)_6] \cdot 6H_2O$ ; М 594,72;  $T_{разл}$  40°; Раств.: вода: 0,17 (15°), 0,9 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,67 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 64-65, [427] 104-105, [917] 49

434. **бария гидрид** светло-сер. ромбические крист.  $\text{BaH}_2$ ; М 139,36;  $T_{\text{разл}}$  675°; Раств.: вода: реакт.; ПЛ: 4,21 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -179 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -130 (т); Лит.: [427] 102-103, [768] 54
435. **бария гидроарсенат моногидрат** бц. ромбические крист.  $\text{BaHAsO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 295,27;  $T_{\text{разл}}$  150°; Разл. на: вода; Раств.: вода: м.р.; ПЛ: 1,93 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 100-101
436. **бария гидроксид** бц. моноклинные крист.  $\text{Ba(OH)}_2$ ; М 171,35;  $T_{\text{пл}}$  408°;  $T_{\text{разл}}$  1000°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 1,67 (0°), 2,48 (10°), 3,89 (20°), 5,59 (30°), 8,22 (40°), 13,1 (50°), 20,9 (60°), 101,4 (80°), этанол: 12,61 (25°); ПЛ: 4,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\rho_{\text{Кв}}$  (1) = 0,64 (25°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -950 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -886 (т);  $S^0_{298}$ : 124 (т); Лит.: [768] 54
437. **бария гидрофосфат** бц. ромбические крист.  $\text{BaHPO}_4$ ; М 233,306;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: вода: м.р.; ПЛ: 4,17 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 102-103
438. **бария гидрофосфит моногидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{Ba(H}_2\text{PO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 285,32;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: 28 (15°), 31 (100°), этанол: н.р.; ПЛ: 2,9 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 102-103
439. **бария дивантрозогидрид тригидрат**  $\text{BaN}_4\text{O}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 279,398;  $T_{\text{разл}}$  110°; Лит.: [438] 1838; Синт.: [438] 1839
440. **бария дисульфат дигидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{BaS}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 333,8;  $T_{\text{разл}}$  120°; Раств.: вода: 22,1 (18°), 81,1 (100°), этанол: м.р.; ПЛ: 4,54 (14°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 102-103
441. **бария иодат** моноклинные крист.  $\text{Ba(IO}_3)_2$ ; М 487,132;  $T_{\text{разл}}$  476°; Раств.: вода: 0,008 (0°), 0,033 (20°); ПЛ: 5, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [54] 3.18, [427] 102-103
442. **бария иодид** бц. ромбические крист.  $\text{BaI}_2$ ; М 391,15;  $T_{\text{пл}}$  711°;  $T_{\text{кип}}$  1900°; Раств.: ацетон: р., вода: 166,7 (0°), 184,1 (10°), 204,4 (20°), 223,6 (30°), 228,9 (40°), 234,4 (50°), 241,3 (60°), 246,6 (70°), диоксид серы: 0,71 (0°), этанол: 77 (20°), 76,2 (40°); ПЛ: 4,92 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -605,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -619 (т);  $S^0_{298}$ : 167 (т); Лит.: [427] 102-103, [768] 55
443. **бария иодид гексагидрат** бц. гексагональные крист.  $\text{BaI}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 499,23;  $T_{\text{пл}}$  25,7°; Лит.: [427] 102-103
444. **бария иодид дигидрат** бц. ромбические крист.  $\text{BaI}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 427,17;  $T_{\text{разл}}$  100°; Лит.: [427] 102-103
445. **бария карбид** сер. тетрагональные крист.  $\text{BaC}_2$ ; М 161,36;  $T_{\text{пл}}$  2000°;  $T_{\text{разл}}$  2000°; Раств.: вода: реакт.; ПЛ: 3,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 32-33
446. **бария карбонат** (витерит) бел. ромбические крист.  $\text{BaCO}_3$ ; М 197,35;  $T_{\text{разл}}$  1450°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 4,43 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\rho_{\text{ПР}}$  (0) = 8,1 (25°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -1219 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1139 (т);  $S^0_{298}$ : 112 (т);  $C_p^0$ : 85,35 (т);  $\text{ЛД}_{50}$ : 650 (б. крысы, в/ж); Лит.: [427] 102-103, [768] 55
447. **бария ксенат**  $\text{Ba}_3\text{XeO}_6$ ; М 639,27;  $T_{\text{разл}}$  125°; Раств.: вода: 0,025 (25°); Лит.: [610] 245
448. **бария метасиликат** бц. моноклинные крист.  $\text{BaSiO}_3$ ; М 213,42;  $T_{\text{пл}}$  1604°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 4,399 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [516] 78-79
449. **бария молибдат** бц. тетрагональные крист.  $\text{BaMoO}_4$ ; М 297,27;  $T_{\text{пл}}$  1450°;  $T_{\text{кип}}$  1730°; Раств.: вода: 0,0058 (25°); ПЛ: 4,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [54] 3.18, [427] 102-103
450. **бария нитрат** бц. кубические крист.  $\text{Ba(NO}_3)_2$ ; М 261,35;  $T_{\text{пл}}$  595°; Раств.: ацетон: 0,005 (25°), вода: 4,99 (0°), 6,78 (10°), 9,05 (20°), 10,32 (25°), 11,6 (30°), 14,3 (40°), 17,2 (50°), 20,3 (60°), 26,6 (80°), 34,2 (100°), метанол: 0,07 (0°), 0,057 (20°), 0,04 (60°), этанол: 1 (20°), 4,71 (50°); ПЛ: 3,24 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 1,572 (20°);  $\Delta H^0_{298}$ : -991,9 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -795 (т);  $S^0_{298}$ : 214 (т);  $C_p^0$ : 151 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 25; Лит.: [768] 55
451. **бария нитрид** бц. крист.  $\text{Ba}_3\text{N}_2$ ; М 439,994;  $T_{\text{пл}}$  1000°; ПЛ: 4,78 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 102-103, [611] 168

452. **бария нитрит** бц. гексагональные крист.  $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$ ; М 229,35;  $T_{\text{пл}}$  217°;  $T_{\text{разл}}$  217°; Раств.: вода: 67,5 (20°). 300 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,23 (23°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 28-29
453. **бария оксид** бц. кубические крист.  $\text{BaO}$ ; М 153,34;  $T_{\text{пл}}$  1920°;  $T_{\text{кип}}$  2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 5,72 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -558,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -528,4 (т);  $S_{298}^0$ : 70,3 (т);  $C_p^0$ : 47,45 (т); Лит.: [768] 55
454. **бария ортованадат**  $\text{Ba}_3(\text{VO}_4)_2$ ; М 641,86;  $T_{\text{пл}}$  707°; Пл.: 5,14 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [54] 3.19
455. **бария перксенат**  $\text{Ba}_2\text{XeO}_6$ ; М 501,94;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [377] 238, [475] 490
456. **бария перманганат** черно-фиолетов. ромбические крист.  $\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$ ; М 375,21;  $T_{\text{разл}}$  220°; Раств.: вода: 62,5 (11°); Пл.: 3,77 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 30-31, [427] 102-103; Синт.: [824] 668-669
457. **бария пероксид** (бария перекись) бел. тетрагональные крист.  $\text{BaO}_2$ ; М 169,34;  $T_{\text{пл}}$  450°;  $T_{\text{разл}}$  600°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг.; Пл.: 4,96 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -629,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -587,9 (т);  $S_{298}^0$ : 65,7 (т); Лит.: [1022] 490, [768] 55
458. **бария перренат**  $\text{Ba}(\text{ReO}_4)_2$ ; М 637,736;  $T_{\text{пл}}$  999°; Пл.: 5,91 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [785] 320
459. **бария перхлорат** бц. гексагональные крист.  $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2$ ; М 336,23;  $T_{\text{пл}}$  470°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,2 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 102-103
460. **бария перхлорат тригидрат** (барий хлорноокислый трехводный) бц. гексагональные крист.  $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 390,29;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: вода: 138,1 (0°), 177,8 (20°), 205,8 (40°), этанол: л.р.; Пл.: 2,74 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n = 1,533$  (20°); Лит.: [897] 34-35
461. **бария пирофосфат** бц. ромбические крист.  $\text{Ba}_2\text{P}_2\text{O}_7$ ; М 448,597;  $T_{\text{пл}}$  1430°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 3,9 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 102-103
462. **бария селенид** бц. кубические крист.  $\text{BaSe}$ ; М 216,29;  $T_{\text{пл}}$  1780°; Пл.: 5,02 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 102-103
463. **бария стеарат** бел. пор.  $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COO})_2\text{Ba}$ ; М 704,29;  $T_{\text{пл}}$  200°; ЛД<sub>50</sub>: 5500 (б. мыши, п/о), 4000 (крысы, п/о), 3600 (морские свинки, п/о); Лит.: [1077] 63
464. **бария сульфат** (барит) бц. ромбические крист.  $\text{BaSO}_4$ ; М 233,4;  $T_{\text{пл}}$  1580°; Раств.: вода: 0,00022 (18°), 0,00041 (100°), серная кислота 100%: 11 (20°); Пл.: 4,5 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1465 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1353 (т);  $S_{298}^0$ : 132 (т);  $C_p^0$ : 101,8 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 41; Лит.: [427] 102-103, [611] 176, [768] 55
465. **бария сульфид** бц. кубические крист.  $\text{BaS}$ ; М 169,4;  $T_{\text{пл}}$  2200°; Раств.: вода: 2,88 (0°), 4,89 (10°), 7,86 (20°), 8,95 (25°), 10,38 (30°), 14,89 (40°), 21,4 (50°), 27,7 (60°), 49,9 (80°), 60,3 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,25 (15°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -443,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -437,2 (т);  $S_{298}^0$ : 78,2 (т);  $C_p^0$ : 49,37 (т); Лит.: [1026] 67, [768] 55
466. **бария теллурид** светло-желт. кубические крист.  $\text{BaTe}$ ; М 264,93;  $T_{\text{пл}}$  1510°; Пл.: 5,13 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 102-103
467. **бария тетразолат**  $\text{Ba}(\text{CHN}_3)_2$ ; М 275,42;  $T_{\text{разл}}$  344°; Лит.: [963] 581
468. **бария тетрасульфид моногидрат** желтовато-красн. ромбические крист.  $\text{BaS}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 337,65;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: вода: 38,4 (15°), сероуглерод: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,99 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 102-103
469. **бария тетрахлороплатинат(II) тригидрат** темно-красн. призматические крист.  $\text{Ba}[\text{PtCl}_4] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 528,26;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,87 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 102-103
470. **бария тиосульфат** (barium thiosulfate)  $\text{BaS}_2\text{O}_3$ ; М 249,5; CAS 35112-53-9;  $T_{\text{пл}}$  220°;  $T_{\text{разл}}$  220°; Лит.: [11] 399
471. **бария тиосульфат моногидрат** бц. ромбические крист.  $\text{BaS}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 267,47;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: 0,2 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 3,5 (18°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 102-103



472. **бария феррат(VI)** красн.  $\text{BaFeO}_4$ ; М 257,17;  $T_{\text{разл}}$  120°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [611] 377, [788] 309
473. **бария фосфат** бел. тригональные крист.  $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$ ; М 601,96;  $T_{\text{пл}}$  1727°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,1 (16°,  $\text{г/см}^2$ , т.); Лит.: [897] 32-33, [427] 102-103
474. **бария фторид** (франкдиксонит) бц. кубические крист.  $\text{BaF}_2$ ; М 175,34;  $T_{\text{пл}}$  1280°;  $T_{\text{кип}}$  2140°; Раств.: вода: 0,159 (10°), 0,162 (30°), фтороводород: р.; Пл.: 4,83 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 (1436°), 10 (1639°), 100 (1905°); рПР (0) = 5,77 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$  -1200 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -1149 (т);  $S_{298}^0$  96,2 (т);  $C_p^0$  71,21 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$  12,6;  $\Delta H_{\text{кип}}$  347; Лит.: [768] 55
475. **бария фторсульфонат**  $\text{Ba}(\text{SO}_3\text{F})_2$ ; М 335,45;  $T_{\text{разл}}$  500°; Разл. на: серы(VI) диоксид-дифторид, бария сульфат; Лит.: [610] 336
476. **бария хлорат**  $\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2$ ; М 304,229;  $T_{\text{пл}}$  414°; Лит.: [610] 261
477. **бария хлорат моногидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 322,26;  $T_{\text{разл}}$  120°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 21,8 (0°), 119 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,179 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n$  = 1,577 (20°); Лит.: [897] 34-35, [898] 185, [987] 12
478. **бария хлорид** бц. ромбические крист.  $\text{BaCl}_2$ ; М 208,25;  $T_{\text{пл}}$  960°;  $T_{\text{кип}}$  1560°; Раств.: вода: 31,6 (0°), 33,7 (10°), 36,2 (20°), 37,4 (25°), 38,7 (30°), 41,2 (40°), 43,7 (50°), 46,4 (60°), 52,2 (80°), 58,2 (100°), метанол: 2,18 (15°), этанол: н.р.; Пл.: 3,92 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Вязк.: 4,6 (967°), 3,61 (1037°); Пов.нат.: 165 (970°), 159,4 (1040°);  $\Delta H_{298}^0$  -860,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -810,9 (т);  $S_{298}^0$  126 (т);  $C_p^0$  75,3 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$  23; ЛД<sub>50</sub>: 150 (б. крысы, в/ж); Лит.: [339] 366, [427] 102-103, [768] 55, [1060] 133
479. **бария хлорид дигидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 244,26;  $T_{\text{разл}}$  113°; Разл. на: бария хлорид, вода; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 3,1 (24°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 102-103
480. **бария хромат** желт. орторомбические крист.  $\text{BaCrO}_4$ ; М 253,321;  $T_{\text{пл}}$  1380°; Раств.: вода: 0,00026 (20°); Лит.: [328] 119
481. **бензаконин** (бензоилаконин, напеллин, пикраконитин) ам. в-во  $\text{C}_{32}\text{H}_{43}\text{NO}_{10}$ ; М 601,69;  $T_{\text{пл}}$  130°; Лит.: [897] 470-471
482. **бензальацетофенон** (1,3-дифенил-2-пропен-1-он, бензилиденацетофенон, стирилфенилкетон, халкон) светло-желт. ромбические крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CHCOC}_6\text{H}_5$ ; М 208,26;  $T_{\text{пл}}$  62°;  $T_{\text{кип}}$  348°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., лигроиин: т.р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 1,071 (62°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 18 (219°); Лит.: [897] 1074-1075; Синт.: [858] 77-79
483. **бензальдегид** (benzaldehyde, бензойный альдегид) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ ; М 106,13;  $T_{\text{пл}}$  -26°;  $T_{\text{кип}}$  179°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: м.р. 0,33, эф.: смеш., лигроиин: х.р., этанол: смеш.; ЛД<sub>50</sub>: 1300 (крысы, п/о); Лит.: [55] 237, [897] 470-471, [1020] 256, [386] 229; Синт.: [607] 100-101, [631] 106-107, [669] 305
484. **бензанилид** (benzanilide)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONHC}_6\text{H}_5$ ; М 197,24;  $T_{\text{пл}}$  163°; Лит.: [54] 1.98; Синт.: [858] 80-81
485. **бенз[а]антрацен**  $\text{C}_{18}\text{H}_{12}$ ; М 228,29; CAS 56-55-3;  $T_{\text{пл}}$  160,5°;  $T_{\text{кип}}$  438°; Лит.: [170] 788-795
486. **бензацин** (бензиловый кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{18}\text{H}_{22}\text{ClNO}_3$ ; М 335,84;  $T_{\text{пл}}$  188°; Раств.: вода: л.р., эф.: пл.р., этанол: г.р.; Лит.: [813] 95-96
487. **бензгидрол** игольчатые крист.  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{CHOH}$ ; М 184,23;  $T_{\text{пл}}$  68-69°;  $T_{\text{кип}}$  297-298°; Лит.: [638] 710; Синт.: [858] 82, [365] 235-236
488. **бензиламин** (альфа-аминотолуол) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ ; М 107,15;  $T_{\text{кип}}$  185°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9826 (19°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (90°);  $\text{pK}_{\text{BH}^+}$  (1) = 9,34 (25°, вода); Лит.: [897] 480-481

489. **N-бензиламин** (N-фенилбензиламин) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5CH_2NHC_6H_5$ ; М 183,25;  $T_{пл}$  32-37,8°;  $T_{кпл}$  306-307°; Лит.: [897] 480-481; Синт.: [858] 85-86
490. **2-бензилбензимидазола гидрохлорид** (дибазол) бел. крист.  $C_{14}H_{13}ClN_2$ ; М 244,72;  $T_{пл}$  184°; Раств.: ацетон: м.р., вода: т.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 262
491. **бензибромид** (альфа-бромтолуол. бензил бромистый) бц. ж.  $C_6H_5CH_2Br$ ; М 171,034;  $T_{пл}$  -4°;  $T_{кпл}$  198°; Раств.: вода: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,438 (22°, к в.0, ж.); Лит.: [897] 480-481; Синт.: [678] 71-72
492. **N-бензилденанилин** (N-бензальанилин) желт. игольчатые крист. (р.п. се-роуглерод)  $C_6H_5CH=NC_6H_5$ ; М 181,24;  $T_{пл}$  51-54°;  $T_{кпл}$  300°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 424-425; Синт.: [858] 75
493. **транс-2-бензилденгепталь** (альфа-пентилкоричный альдегид, жасми-нальдегид, жасмональ) зеленовато-желт. ж.  $C_6H_5CH=C(CH_3)CH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$ ; М 202,28; Пл.: 0,9711 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 10 (154°);  $JD_{50}$ : 3730 (крысы, п/о); Лит.: [1021] 130
494. **N-бензилпидол-3-альдегид** бел. крист.  $C_8H_5N(CH_2C_6H_5)CHO$ ; М 235,8;  $T_{пл}$  113°; Лит.: [853] 18; Синт.: [853] 18
495. **бензилпидол** ((иодметил)бензол) игольчатые крист. (р.п. метанол)  $C_6H_5CH_2I$ ; М 218,035;  $T_{пл}$  24,1°; Лит.: [832] 82-83; Синт.: [924] 72
496. **бензиловая кислота** (дифенилгидроксиуксусная кислота, дифенилгликоле-вая кислота) моноклинные крист.  $(C_6H_5)_2C(OH)COOH$ ; М 228,25;  $T_{пл}$  150°;  $T_{кпл}$  180°;  $T_{разл}$  180°; Раств.: вода: л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.;  $pK_a$  (1) = 3,04 (25°, вода); Лит.: [897] 482-483, [748] 162-163; Синт.: [858] 88-89
497. **бензиловой кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (benacyzine, parasan, tranquilline, амизил, бенактизин) бел. крист.  $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$ ; М 363,88;  $T_{пл}$  174-179°; Раств.: вода: р., этанол: т.р.; Лит.: [1026] 33, [554] 80-81
498. **бензиловой кислоты 1-метил-4-пиперидилового эфира гидрохлорид**  $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH(CH_3)CH_2CH_2NCH_3 \cdot HCl$ ; М 361,86;  $T_{пл}$  209°; Лит.: [695]
499. **бензиловой кислоты 1-метил-4-пиперидиловый эфир** (4-NMPB, N-метил-4-пиперидилбензилат)  $(C_6H_5)_2C(OH)COOC_5H_9NCH_3$ ; М 325,4;  $T_{пл}$  164°; Лит.: [695]; Синт.: [695]
500. **бензиловой кислоты 3-хинуклидиловый эфир** (3-quinuclidinyl benzilate, BZ, EA 2277, дифенилоксиуксусной кислоты 3-хинуклидиловый эфир, хинукли-дил-3-бензилат) бц. крист.  $(C_6H_5)_2C(OH)COOC(CH_2CH_2)_3N$ ; М 337,4; CAS 6581-06-2;  $T_{пл}$  167,5°;  $T_{кпл}$  412°; Раств.: вода: н.р., хлф.: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,000032 (70°);  $JD_{50}$ : 102,5 (б. мыши, в/б), 23,5 (мыши, в/в); Лит.: [1024] 272, [78] 73-76, [165] 324, [255] 192-195, [265] 144, [1009] 7
501. **бензиловый спирт** (фенилметанол) бц. ж.  $C_6H_5CH_2OH$ ; М 108,14;  $T_{пл}$  -15,3°;  $T_{кпл}$  205,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: р.4 (17°), эф.: смеш., метанол: р., хлф.: р., этанол: смеш.;  $JD_{50}$ : 3100 (б. крысы, п/о); Лит.: [337] 400-401, [768] 128; Синт.: [358] 207-208, [365] 281
502. **3-бензилоксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид**  $C_6H_5CH_2OC_6H_4COOC_3H_6NCH_3 \cdot HCl$ ; М 373,867;  $T_{пл}$  186-188°; Лит.: [163] 2
503. **4-бензилоксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид**  $C_6H_5CH_2OC_6H_4COOC_3H_6NCH_3 \cdot HCl$ ; М 373,867;  $T_{пл}$  236-237°; Лит.: [163] 2; Синт.: [163] 26
504. **4-бензилокси-3,5-диметоксифетамина гидрохлорид** (3C-BZ) бел. крист.  $C_6H_5CH_2O(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$ ; М 337,84;  $T_{пл}$  162°; Лит.: [216]
505. **5-бензилокситриптамина гидрохлорид** (5-benzyl oxytryptamine hydrochloride)  $C_6H_5CH_2OC_6H_4NCH_2CH_2NH_2 \cdot HCl$ ; М 302,81;  $T_{пл}$  261°; Лит.: [27] 139

506. **2-бензилоксиптанол** (бензилцеллозольв) бц. ж.  $C_6H_5CH_2OCH_2CH_2OH$ ; М 152,19;  $T_{кип}$  256°; Раств.: вода: 0,4 (20°); Лит.: [768] 128
507. **1-бензилпиперидин** (N-бензилпиперидин)  $C_{12}H_{17}N$ ; М 175,27;  $n = 1,5252$  (20°); Давл. паров: 13 (119°); Лит.: [660] 188
508. **5-бензилфуран-2-карбоновая кислота** бц. крист.  $C_{12}H_{10}O_3$ ; М 202,21;  $T_{пл}$  104°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [839] 12; Синт.: [839] 11-12
509. **3-(5'-бензилфурил-2')-5-меркаптотриазол-1,2,4** бц. крист.  $C_{13}H_{11}N_3OS$ ; М 257,32;  $T_{пл}$  240°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [839] 14; Синт.: [839] 13-14
510. **бензилхлорид** (альфа-хлортолуол, бензил хлористый) бц. ж.  $C_6H_5CH_2Cl$ ; М 126,59;  $T_{пл}$  -39°;  $T_{кип}$  179,3°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1002 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,539$  (20°); Давл. паров: 11 (66°);  $\Delta H_{сгор}$ : 3708,7; Лит.: [768] 128, [982] 80
511. **бензилцианид** (альфа-толуилцианид, альфа-толунитрил, фенилацетонитрил, фенилуксусной кислоты нитрил) бц. ж.  $C_6H_5CH_2CN$ ; М 117,16;  $T_{пл}$  -24°;  $T_{кип}$  234°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,018 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $JD_{50}$ : 270 (крысы, п/о). 78 (мыши, п/о); Лит.: [338] 92. 120-121, [897] 998-999, [1020] 261
512. **бензилэтиловый эфир** (альфа-этокситолуол) бц. ж.  $C_6H_5CH_2OC_2H_5$ ; М 136,19;  $T_{кип}$  185°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9577 (10°, к в.4, ж.), 0,949 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 484-485; Синт.: [249] 63
513. **бензимидазол** (1,3-бенздиазол)  $C_7H_6N_2$ ; М 118,14;  $T_{пл}$  170°; Раств.: вода: р., этанол: р.;  $pK_{BH^+}$  (1) = 5,53 (25°, вода); Лит.: [1026] 70, [628] 39
514. **N-(бензимидазол-2-О)-метилкарбамат** (БМК, карбендазим)  $C_9H_9N_3O_2$ ; М 191,19;  $T_{пл}$  310°;  $JD_{50}$ : 6400 (I); Лит.: [561] 559
515. **бенз[а]нафтацен** ярко-желт. игольчатые крист.  $C_{22}H_{14}$ ; М 278,35;  $T_{пл}$  263-264°; Лит.: [487] 385-389
516. **бензотидроксаямовая кислота**  $C_6H_5CONHOH$ ; М 137,14;  $T_{пл}$  127-128°;  $pK_a$  (1) = 8,84 (20°, вода);  $pK_b$  (1) = -1,83 (25°, вода); Лит.: [737] 12, 54, 68
517. **1,4-бензодиксан**  $C_8H_8O_2$ ; М 136,15;  $n = 1,549$  (20°); Давл. паров: 6 (103°); Лит.: [54] 1.101; Синт.: [249] 63-64
518. **бензолазид** пластинчатые крист.  $C_6H_5CON_3$ ; М 147,13;  $T_{пл}$  27,2°;  $T_{кип}$  160°;  $T_{разл}$  160°; Лит.: [832] 44-45; Синт.: [347] 194
519. **N-бензоламфетамин** (р.п. этанол)  $C_6H_5CH_2CH(CH_3)NHCOC_6H_5$ ; М 239,31;  $T_{пл}$  135°; Лит.: [994] 230
520. **бензоила перекись** бц. крист.  $(C_6H_5COO)_2$ ; М 242,23;  $T_{пл}$  107°;  $T_{разл}$  108°; Пл.: 1,334 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $JD_{50}$ : 1200 (б. мыши, в/ж), 6400 (крысы, в/ж); Лит.: [1020] 265, [404] 442
521. **N-бензоилглицин** (гиппуровая кислота) бц. ромбические крист.  $C_6H_5CONHCH_2COOH$ ; М 179,17266;  $T_{пл}$  187-190°;  $pK_a$  (1) = 3,64 (25°, вода); Лит.: [897] 618-619, [898] 87; Синт.: [365] 185
522. **N-бензоил-1,4-диампиоантрахион** фиолетов. крист.  $C_{21}H_{14}N_2O_3$ ; М 342,347;  $T_{пл}$  278°; Лит.: [1026] 35
523. **N-бензоил-1,5-диампиоантрахион** оранжев. крист.  $C_{21}H_{14}N_2O_3$ ; М 342,347;  $T_{пл}$  261°; Лит.: [1026] 35
524. **N-бензилпиперидин** триклинные крист.  $C_6H_5CON(CH_2CH_2)_2CH_2$ ; М 189,25;  $T_{пл}$  49°; Лит.: [832] 280-281; Синт.: [858] 92-94
525. **бензоилуксусной кислоты этиловый эфир** бц. ж.  $C_6H_5COCH_2COOC_2H_5$ ; М 192,21;  $T_{кип}$  267°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,122 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1024-1025
526. **1-бензоил-5-этил-5-фенилбарбитуровая кислота** (бензобарбитал, бензонал) бел. крист.  $C_{19}H_{16}N_2O_4$ ; М 336,34;  $T_{пл}$  135°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: р., хлф.: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 72, [284] 307

527. **бензонин** (фенил-альфа-гидроксibenзилкетон) бц. призматические крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5CH(OH)COC_6H_5$ ; М 212,25;  $T_{пл}$  137°; Раств.: вода: 0.03 (25°); эф.: м.р., пиридин: х.р.20 (20°), укс.: х.р. (118°), хлф.: р., этанол: р. (78°); ПЛ: 1,31 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 12 (194°), 768 (344°); Лит.: [768] 129; Синт.: [858] 95-96
528. **бензойная кислота** (бензолкарбоновая кислота) бц. моноклинные крист.  $C_6H_5COOH$ ; М 122,12;  $T_{пл}$  122,4°;  $T_{кип}$  249°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р. (78°), р., вода: 0.18 (4°), 0.27 (18°), 2.2 (75°). эф.: 40 (15°), жирные масла: р., лигрои́н: м.р., метанол: р., тетрагидрометан: р., хлф.: р., этанол: 47,1 (15°); ПЛ: 1,2659 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,0749 (130°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,504$  (132°), 1,53974 (20°); Давл. паров: 10 (133°);  $pK_a$  (1) = 4,18 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -385,2 (т);  $S_{298}^0$ : 167,6 (т);  $C_p^0$ : 146,8 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 17,32;  $\Delta H_{сгор}$ : 3226,7;  $ЛД_{50}$ : 3300 (крысы, п/о); Лит.: [338] 26, [1020] 267-268, [284] 169, [358] 222, [768] 129; Синт.: [358] 221-222, [365] 281, [365] 238-239
529. **бензойной кислоты ангидрид** бц. крист.  $(C_6H_5CO)_2O$ ; М 226,2;  $T_{пл}$  42°;  $T_{кип}$  360°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 1,199 (15°, к в.4, т.);  $n = 1,5767$  (15°); Лит.: [386] 92-93; Синт.: [858] 96-98, [309] 368
530. **бензойной кислоты бензильный эфир** (бензилбензоат)  $C_6H_5COOCH_2C_6H_5$ ; М 212,25;  $T_{пл}$  21°;  $T_{кип}$  323-324°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.;  $n = 1,5681$  (20°); Лит.: [1026] 69; Синт.: [858] 89-91
531. **бензойной кислоты изопропиловый эфир** бц. ж.  $C_6H_5COOCH(CH_3)_2$ ; М 164,2;  $T_{кип}$  218,5°; Лит.: [897] 488-489
532. **бензойной кислоты метильный эфир** (метилбензоат)  $C_6H_5COOCH_3$ ; М 136,15;  $T_{пл}$  -12,21°;  $T_{кип}$  199,5°; Лит.: [1020] 267; Синт.: [249] 74-75
533. **бензойной кислоты фениловый эфир** (фенилбензоат) крист.  $C_6H_5COOC_6H_5$ ; М 198,2;  $T_{пл}$  71°;  $T_{кип}$  314°; Давл. паров: 1 (106,8°), 10 (157,8°), 40 (197,6°), 100 (227,8°), 400 (283,5°); Лит.: [832] 46-47, [896] 665
534. **бензойной кислоты хлорангидрид** (бензоилхлорид) бц. дымящая ж.  $C_6H_5COCl$ ; М 140,57;  $T_{пл}$  -0,6°;  $T_{кип}$  197,2°; Раств.: бензол: р., вода: реакт.; эф.: смеш., сероуглерод: р.; ПЛ: 1,2122 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5537$  (20°); Давл. паров: 9 (71°); ДП: 29, (0°) 15, (20°); Лит.: [768] 129; Синт.: [1095] 252-253
535. **бензо-15-краун-5** крист.  $C_{14}H_{20}O_5$ ; М 268,3;  $T_{пл}$  78-80°; Лит.: [638] 912
536. **бензол** (benzene, benzol, benzole, бензен, фенол) бц. ж.  $C_6H_6$ ; М 78,12; CAS 71-43-2;  $T_{пл}$  5,533°;  $T_{кип}$  80,103°; Раств.: ацетон: смеш., вода: 0,082 (22°), смеш. (270°), эф.: смеш., укс.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,8895 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,879 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,8685 (30°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,50112$  (20°), 1,49478 (30°); Давл. паров: 1 (-45°), 10 (-11,6°), 40 (7,5°), 100 (26,1°), 400 (60,6°);  $pK_a$  (1) = 37 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -82,98 (ж);  $S_{298}^0$ : 269,38 (ж);  $C_p^0$ : 81,6 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 9,843;  $\Delta H_{кип}$ : 30,76;  $T_{всп}$ : -11;  $T_{свот}$ : 534;  $\Delta H_{сгор}$ : 3273,1;  $ЛД_{50}$ : 8100 (крысы, в/ж, возраст 8-10 мес.), 1800 (крысы, в/ж, возраст 1-1,5 мес.), 6400 (крысы, в/ж, возраст 18-24 мес.), 4700 (мыши, в/ж, возраст 6-8 нед.), 5700 (мыши, в/ж, возраст 14-18 нед.), 5000 (мыши, в/ж, возраст 18-24 нед.);  $T_{криг}$ : 289,41;  $T_{криг}$ : 4,92; ПЛ<sub>криг</sub>: 0,307; Лит.: [337] 88-97, [343] 115-140, [637] 557-605, [762] 620-622, [898] 634, [1020] 268-269, [1090] 376, 380-381, [220] 35-37, [241] 238-242, [336] 200, [369] 186, 462, [386] 229, [653] 282, [768] 129, [1042] 82; Синт.: [790] 97
537. **бензол - бром (1/1)**  $Br_2 \cdot C_6H_6$ ; М 237,92;  $T_{пл}$  -14°; Лит.: [610] 274
538. **бензолексатриол трис(триглюкарбонат)**  $C_6(S_2CS)_3$ ; М 396,68;  $T_{возг}$  310°; Лит.: [376] 297
539. **1,3-бензолдикарбоновая кислота** (изофталевая кислота, м-фталевая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $C_6H_4(COOH)_2$ ; М 166,14;  $T_{пл}$  348,5°; Раств.: вода: 0,013 (25°), 0,22 (100°), этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 3,62 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 4,6 (25°, вода);  $ЛД_{50}$ : 9580 (б. мыши, п/о), 10800 (крысы, п/о); Лит.: [897] 694-695

540. **1,4-бензолдикарбоновой кислоты диметилвый эфир** (ДМТ, диметилтерефталат)  $\text{CH}_3\text{OOC}\cdot\text{C}_6\text{H}_4\cdot\text{COOCCH}_3$ ; М 194,19;  $T_{\text{пл}}$  140,6-140,7°;  $T_{\text{кпл}}$  281°; ПЛ.: 1,084 (150°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [650] 227-228
541. **1,2-бензолдикарбоновой кислоты моноамид** (фаламиновая кислота, фталевой кислоты моноамид) призматические крист. (р.п. метанол)  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})\text{CONH}_2$ ; М 163,1;  $T_{\text{пл}}$  148-149°; Раств.: бензол: м.р., вода: р. (100°), эф.: м.р.; Лит.: [832] 98-99; Синт.: [1094] 202
542. **1,2-бензолдикарбоновой кислоты монометилвый эфир** (фталевой кислоты монометилвый эфир) игольчатые крист. (р.п. бензол)  $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$ ; М 180,2;  $T_{\text{пл}}$  82,5°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [832] 98-99; Синт.: [249] 76
543. **бензолпентакарбоновая кислота** бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}(\text{COOH})_5$ ; М 298,17;  $T_{\text{пл}}$  238°; Раств.: вода: р.:  $\text{pK}_a(1) = 1,8$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(2) = 2,73$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(3) = 3,97$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(4) = 5,25$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(5) = 6,26$  (25°, вода); Лит.: [1020] 269
544. **бензолсульфиновая кислота** (фенилсульфиновая кислота) бел. призматические крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{H}$ ; М 142,18;  $T_{\text{пл}}$  64,5-65°;  $T_{\text{разл}}$  100°;  $\text{pK}_a(1) = 1,5$  (25°, вода); Лит.: [897] 524-525, [898] 86
545. **бензолсульфокислота** (бензолсульфоновая кислота) бц. листовидные крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{H}$ ; М 158,18;  $T_{\text{пл}}$  50°;  $T_{\text{разл}}$  136°; Раств.: бензол: т.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.;  $\text{pK}_a(1) = 0,7$  (25°, вода); Лит.: [897] 524-525, [898] 86; Синт.: [365] 117-118
546. **бензолсульфокислоты N,N-дихлорамид** (дихлорамин Б) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{NCl}_2$ ; М 226,0804;  $T_{\text{пл}}$  73°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: х.р., бензол: х.р., вода: 0,02 (20°), тетрахлорметан: х.р., толуол: х.р., хлф.: х.р.; ПЛ.: 1,435 (80°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $T_{\text{всп}}$ : 204; Лит.: [762] 386-390, [1024] 283; Синт.: [762] 388
547. **бензолсульфокислоты метилый эфир**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{CH}_3$ ; М 172,2; Раств.: вода: м.р., этанол: х.р.; ПЛ.: 1,2734 (17°, к в.4, ж.);  $n = 1,5151$  (20°); Давл. паров: 10 (120°); Лит.: [832] 104-105
548. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновая кислота** (пиромеллитовая кислота)  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{COOH})_4$ ; М 254,16;  $T_{\text{пл}}$  272°; Раств.: вода: 1,42 (16°), эф.: т.р., этанол: л.р.;  $\text{pK}_a(1) = 1,92$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(2) = 2,87$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(3) = 4,49$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(4) = 5,63$  (25°, вода); Лит.: [897] 892-893, [1020] 269
549. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновой кислоты дигидрат** (пиромеллитовой кислоты дигидрат) триклинные крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 292,196;  $T_{\text{пл}}$  242°; Лит.: [897] 892-893
550. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновой кислоты диангидрид** (пиромеллитовый диангидрид) бц. крист.  $\text{O}(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CO})_2\text{O}$ ; М 218,12;  $T_{\text{пл}}$  287°;  $T_{\text{кпл}}$  397-400°; Лит.: [1022] 538
551. **бензолтрикарбонылхром** желт.  $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cr}(\text{CO})_3$ ; М 214,14;  $T_{\text{пл}}$  162°; Лит.: [1046] 461, [377] 280; Синт.: [496] 44
552. **1,2,3-бензолтрикарбоновая кислота** (гемимеллитовая кислота) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{COOH})_3$ ; М 210,15;  $T_{\text{пл}}$  197°;  $\text{pK}_a(1) = 2,8$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(2) = 4,2$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(3) = 5,87$  (25°, вода); Лит.: [1020] 269
553. **1,2,4-бензолтрикарбоновая кислота** (тримеллитовая кислота) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{COOH})_3$ ; М 210,15;  $T_{\text{пл}}$  238°;  $\text{pK}_a(1) = 2,52$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(2) = 3,84$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(3) = 5,2$  (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 3100 (б. крысы. в/ж), 1960 (б. мыши. в/ж); Лит.: [1020] 269
554. **бензонитрил** (бензойной кислоты нитрил, фенилцианид) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CN}$ ; М 103,13;  $T_{\text{пл}} -13^\circ$ ;  $T_{\text{кпл}}$  190,7-191,3°; Раств.: вода: 1 (100°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,0102 (15°, к в.15, ж.);  $\text{ЛД}_{50}$ : 800 (крысы, п/о); Лит.: [897] 526-527, [1020] 271
555. **бензо[g,h,i]периллен**  $\text{C}_{22}\text{H}_{12}$ ; М 276,33068; CAS 191-24-2;  $T_{\text{пл}}$  272,5°;  $T_{\text{кпл}}$  525°; Лит.: [170] 823-825

556. **бензо[а]пирен** (1,2-бензопирен, 3,4-бензпирен) светло-желт. игольчатые крист.  $C_{20}H_{12}$ ; М 252,32;  $T_{пл}$  180°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1.351 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (311°); Лит.: [343] 236-250, [897] 530-531, [1020] 272, [170] 804-810, [488] 155-165, [768] 131
557. **бензотиазол** желт. ж.  $C_7H_5NS$ ; М 135,13;  $T_{кип}$  229-231°; Лит.: [1020] 276
558. **бензо[b]тиофен** (benzo[b]thiophene)  $C_8H_6S$ ; М 134,19824; CAS 95-15-8;  $T_{пл}$  32°;  $T_{кип}$  221°; Раств.: вода: 0,013 (25°);  $JД_{50}$ : 960 (б. мыши), 1260 (крысы); Лит.: [170] 3419-3420
559. **бензотриазол** (benzotriazole) бц. крист.  $C_6H_5N_3$ ; М 119,124;  $T_{пл}$  99°;  $pK_a$  (1) = 8,2 (25°, вода); Лит.: [637] 901, [832] 110-111, [1026] 72, [58] 207, [398] 362, [399] 644
560. **бензотрифуроксан** (БТФ, БТФ, бензо-трис(1,2,5-оксадиазолилоксид), бензтрифуроксан) бел. крист.  $C_6N_6O_6$ ; М 252;  $T_{пл}$  200°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: н.р., ДМСО: х.р., ДМФА: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,902 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 61
561. **бензофенон** (benzophenone)  $C_6H_5COC_6H_5$ ; М 182,22;  $T_{пл}$  48°;  $T_{кип}$  305°; Лит.: [54] 1.102; Синт.: [858] 99-101. [365] 163, [365] 274
562. **бензо[b]флуорантен**  $C_{20}H_{12}$ ; М 252,3; CAS 205-99-2;  $T_{пл}$  168°;  $T_{кип}$  481°; Лит.: [170] 796-798
563. **бензо[k]флуорантен** (benzo[k]fluoranthene)  $C_{20}H_{12}$ ; М 252,3; CAS 207-08-9;  $T_{пл}$  217°;  $T_{кип}$  480°; Лит.: [170] 800-803
564. **1,2-бензохинон** (3,5-циклогексадиен-1,2-дион, орто-бензохинон, орто-хинон) ярко-красн. крист.  $OC(CH=CH)_2CO$ ; М 108,1;  $T_{разл}$  70°; Раств.: вода: р., гексан: л.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1020] 278-279
565. **1,4-бензохинон** (2,5-циклогексадиен-1,4-дион, пара-бензохинон, пара-хинон, хинон) желт. моноклинные крист. (р.п. вода)  $C_6H_4O_2$ ; М 108,1;  $T_{пл}$  115,7°; Раств.: вода: 0,7 (22°), 1,5 (30°), р. (100°), м.р., эф.: р., лигрои́н: р. (100°), петр.эф.: м.р., этанол: р.; Пл.: 1,318 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ДП: 3,12 (17°);  $S'_{298}$ : -187,5 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 20,95;  $\Delta H_{кип}$ : 47,76; Лит.: [643] 840-846, [1020] 278-279, [768] 131; Синт.: [1061] 200-201, [347] 349, [347] 348-349
566. **2(3Н)-бензтриазолтион** (2-меркаптобензотриазол, анкап, каптакс, ротакс) желт. крист.  $C_7H_5NS_2$ ; М 167,25;  $T_{пл}$  180°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.;  $JД_{50}$ : 2300-2700 (мышь, п/о); Лит.: [338] 433-434, [1026] 323, [1077] 145-146
567. **берберин** светло-желт. крист.  $C_{20}H_{19}NO_5$ ; М 353,36;  $T_{пл}$  144°; Раств.: бензол: т.р., вода: 22 (21°), эф.: т.р., хлф.: т.р., этанол: т.р.;  $pK_{BH^+}$  (1) = 11,73 (25°, вода);  $JД_{50}$ : 9,55 (б. мышь, в/в); Лит.: [897] 534-535, [1020] 279, [54] 8.31, [477] 1102-1104, [606] 358, [753] 21-26
568. **берберина подид**  $C_{20}H_{19}NO_5 \cdot HI$ ; М 481,28;  $T_{пл}$  262°,  $T_{разл}$  262°; Лит.: [1020] 279
569. **берберина пикрат**  $C_{20}H_{19}NO_5 \cdot HOC_6H_2(NO_2)_3$ ; М 582,47;  $T_{пл}$  234°; Лит.: [1020] 279
570. **берберина сульфат** желт. игольчатые крист.  $C_{20}H_{21}NO_9S$ ; М 451,46;  $T_{пл}$  270°; Раств.: вода: 1 (21°), этанол: т.р.; Лит.: [897] 534-535, [1020] 279
571. **берберин-хлороформ** (1/1) триклинные крист. (р.п. хлороформ)  $C_{21}H_{20}Cl_3NO_5$ ; М 472,75;  $T_{пл}$  179°; Лит.: [897] 534-535
572. **бериллий** (berillium) светло-сер. гексагональные мет. Ве; М 9,01;  $T_{пл}$  1285°;  $T_{кип}$  2470°; Раств.: вода: н.р., ртуть: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,85 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,001 (1091°), 0,1 (1361°), 1 (1548°), 10 (1785°), 100 (2097°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 9,54 (т);  $C_p^0$ : 16,4 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 14,7;  $\Delta H_{кип}$ : 309;  $\Delta H_{возг}$ : 333; Лит.: [76] 11-51, [896] 182, [981] 449, 994, [376] 115, [386] 50, [393] 32, [768] 55

573. **бериллия борогидрид** бел. крист.  $\text{Be}(\text{BH}_4)_2$ ; М 38,7;  $T_{\text{возг}} 91,3^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 123^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: реак.: Давл. паров: 1 ( $2^\circ$ ), 10 ( $27,6^\circ$ ), 100 ( $58,4^\circ$ ); Лит.: [376] 117-118, [768] 55
574. **бериллия бромид** бц. игольчатые крист.  $\text{BeBr}_2$ ; М 168,82;  $T_{\text{пл}} 488^\circ$ ;  $T_{\text{возг}} 480^\circ$ ; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,465 ( $25^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 ( $285^\circ$ ), 10 ( $340^\circ$ ), 100 ( $404^\circ$ ); Дип.: 0 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -330 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -354 (т);  $S_{298}^0$ : 103 (т); Лит.: [768] 55
575. **бериллия трет-бутоксид**  $\text{Be}(\text{OC}(\text{CH}_3)_3)_2$ ; М 155,24;  $T_{\text{пл}} 112^\circ$ ; Лит.: [376] 130
576. **бериллия гидрид** бел. гексагональные крист.  $\text{BeH}_2$ ; М 11,03;  $T_{\text{разл}} 190-250^\circ$ ; Раств.: вода: реак., эф.: н.р., толуол: н.р.; Лит.: [897] 34-35, [376] 117, [611] 120
577. **бериллия гидрид - триметиламин (1/1)**  $(\text{CH}_3)_3\text{NBeH}_2$ ; М 70,14;  $T_{\text{пл}} 128^\circ$ ; Лит.: [611] 120
578. **бериллия гидроксид** бел. тетрагональные крист.  $\text{Be}(\text{OH})_2$ ; М 43,03;  $T_{\text{разл}} 138^\circ$ ; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 1,92 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\rho_{\text{IP}}(0) = 21,2$  ( $20^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -907 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -818 (т);  $S_{298}^0$ : 55,6 (т);  $C_p^0$ : 64,22 (т); Лит.: [427] 104-105, [635] 9-12, [768] 55
579. **бериллия иодид** бц. игольчатые крист.  $\text{BeI}_2$ ; М 262,82;  $T_{\text{пл}} 510^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 590^\circ$ ; Раств.: вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 4,325 ( $25^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 ( $282^\circ$ ), 10 ( $339^\circ$ ), 100 ( $410^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -165 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -210 (т);  $S_{298}^0$ : 130 (т);  $C_p^0$ : 71,1 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 19;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 80; Лит.: [768] 55
580. **бериллия карбид** желт. кубические крист.  $\text{Be}_2\text{C}$ ; М 30,04;  $T_{\text{пл}} 2100^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 2100^\circ$ ; Раств.: вода: реак.; Лит.: [897] 36-37, [981] 358
581. **бериллия карбонат тетрагидрат** (бериллий углекислый четырехводный) бел. гексагональные крист.  $\text{BeCO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 141,08;  $T_{\text{разл}} 100^\circ$ ; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 0,36 ( $0^\circ$ ); Лит.: [897] 36-37, [768] 56
582. **бериллия металаюминат** (хризоберилл) желтовато-зел. ромбические крист.  $\text{Be}(\text{AlO}_2)_2$ ; М 126,97;  $T_{\text{пл}} 1870^\circ$ ; Пл.: 3,76 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 104-105
583. **бериллия нитрат**  $\text{Be}(\text{NO}_3)_2$ ; М 133,02;  $T_{\text{разл}} 320^\circ$ ;  $\Delta H_{298}^0$ : -678 (т); Лит.: [768] 56
584. **бериллия нитрат тетрагидрат** бц. крист.  $\text{Be}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 205,07;  $T_{\text{пл}} 61^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 160^\circ$ ; Разл. на: бериллия нитрат, вода; Раств.: вода: 98,6 ( $0^\circ$ ), 107 ( $20^\circ$ ), 110 ( $30^\circ$ ), 142 ( $50^\circ$ ), 184 ( $61^\circ$ ), этанол: х.р.; Лит.: [768] 56
585. **бериллия нитрид** бц. кубические крист.  $\text{Be}_3\text{N}_2$ ; М 55,05;  $T_{\text{пл}} 2200^\circ$ ; Лит.: [427] 104-105
586. **бериллия оксалат**  $\text{BeC}_2\text{O}_4$ ; М 97,03;  $T_{\text{разл}} 350^\circ$ ; Лит.: [427] 104-105
587. **бериллия оксалат тригидрат** ромбические крист.  $\text{BeC}_2\text{O}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 151,077;  $T_{\text{разл}} 100-220^\circ$ ; Раств.: вода: 63,2 ( $25^\circ$ ); Лит.: [427] 104-105, [635] 30-32
588. **бериллия оксид** (бромеллит) бц. гексагональные крист.  $\text{BeO}$ ; М 25,01;  $T_{\text{пл}} 2530^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 4120^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,01 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n = 1,719$  ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -598 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -582 (т);  $S_{298}^0$ : 14,1 (т);  $C_p^0$ : 25,5 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 71; Лит.: [768] 56
589. **бериллия ортосиликат** (фенакит) крист.  $\text{Be}_2\text{SiO}_4$ ; М 110,107;  $T_{\text{пл}} 1560^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [1026] 74
590. **бериллия селенат тетрагидрат** бц. ромбические крист.  $\text{BeSeO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 224,03;  $T_{\text{разл}} 100-300^\circ$ ; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,03 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 104-105
591. **бериллия сульфат** бц. тетрагональные крист.  $\text{BeSO}_4$ ; М 105,07;  $T_{\text{разл}} 550^\circ$ ; Раств.: вода: 36,2 ( $0^\circ$ ), 37,9 ( $10^\circ$ ), 40 ( $20^\circ$ ), 41,2 ( $25^\circ$ ), 42,5 ( $30^\circ$ ), 45,8 ( $40^\circ$ ), 49,7 ( $50^\circ$ ), 54,3 ( $60^\circ$ ), 63,9 ( $76^\circ$ ), 60 ( $80^\circ$ ), 42,9 ( $100^\circ$ ); Пл.: 2,44 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1197 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1088 (т);  $S_{298}^0$ : 90 (т);  $\text{ЛД}_{50}$ : 82 (крысы, п/о), 80 (мыши, п/о), 0,265 (мыши, в/в); Лит.: [339] 344, [464] 86, [768] 56
592. **бериллия сульфат тетрагидрат** бц. тетрагональные крист.  $\text{BeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 177,14;  $T_{\text{разл}} 100-400^\circ$ ; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Лит.: [427] 104-105

593. **бериллия тетрагидроалюминат** бц. крист.  $\text{Be}(\text{AlH}_4)_2$ ; М 71,039;  $T_{\text{разл}} -10^\circ$ ; Раств.: эф.: р.: Лит.: [1020] 122
594. **бериллия фторид** бц. тетрагональные крист.  $\text{BeF}_2$ ; М 47,01;  $T_{\text{пл}} 797^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 1159^\circ$ ; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,99 ( $25^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 ( $775^\circ$ ), 10 ( $880^\circ$ ), 100 ( $1013^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -1010 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -941 (т);  $S_{298}^0$ : 45 (т);  $C_p^0$ : 59 (т); Лит.: [427] 104-105, [768] 56
595. **бериллия хлорид** бц. ромбические крист.  $\text{BeCl}_2$ ; М 79,92;  $T_{\text{пл}} 440^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 520^\circ$ ; Раств.: ацетон: н.р., бензол: х.р., вода:  $67,6 (0^\circ)$ ,  $72,8 (20^\circ)$ ,  $77 (30^\circ)$ , эф.: х.р., хлф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,9 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Дип.: 0 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -494 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -468 (т);  $S_{298}^0$ : 63 (т);  $C_p^0$ : 71,1 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 16;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 109;  $JL_{D50}$ : 86 (крысы, п/о), 92 (мыши, п/о), 1,35 (мыши, в/б); Лит.: [339] 344, [427] 104-105, [464] 86, [768] 56, [982] 412
596. **берклий (berkelium)** серебристо-бел. мет. Вк; М 247;  $T_{\text{пл}} 986^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 2630^\circ$ ; Пл.:  $14,78 (25^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [342] 222, [1020] 282-283, [377] 581
597. **берклия(III) оксид** желтовато-зел.  $\text{Bk}_2\text{O}_3$ ; М 541,998;  $T_{\text{пл}} 600^\circ$ ; Лит.: [328] 124, [377] 586
598. **берклия(IV) оксид** коричнев.  $\text{BkO}_2$ ; М 278,999;  $T_{\text{пл}} 500^\circ$ ; Лит.: [328] 124, [377] 586
599. **берклия(III) хлорид** зелен.  $\text{BkCl}_3$ ; М 353,359;  $T_{\text{пл}} 603^\circ$ ; Лит.: [377] 588
600. **бетулин** (3 $\beta$ ,28-дигидроксид-20(29)-лупен, betulin) иглочатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{30}\text{H}_{50}\text{O}_2$ ; М 442,72;  $T_{\text{пл}} 251-252^\circ$ ; Раств.: бензол: р. ( $80^\circ$ ), вода: н.р., эф.: 0,4 ( $20^\circ$ ), 3 ( $35^\circ$ ), лигроин: м.р., укс.: р. ( $118^\circ$ ), хлф.: р. ( $61^\circ$ ), этанол: 0,9 ( $20^\circ$ ), 4,3 ( $78^\circ$ ), этилацетат: р.; Лит.: [55] 287, [638] 492, [897] 534-535, [1029] 1-30, [1031] 391-400
601. **бетулиновая кислота** (3бета-гидроксид-20(29)-лупаен-28-овая кислота) бел. пор.  $\text{C}_{30}\text{H}_{48}\text{O}_3$ ; М 456,7;  $T_{\text{пл}} 295-298^\circ$ ; Раств.: вода: г.р., этанол: л.р.; Лит.: [55] 287, [638] 493, [897] 534-535, [292] 787-793, [696], [722], [1029] 1-30; Синт.: [292] 791-792
602. **бетулоновая кислота**  $\text{C}_{30}\text{H}_{46}\text{O}_3$ ; М 454,68;  $T_{\text{пл}} 253^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 253^\circ$ ; Лит.: [55] 287, [1029] 24; Синт.: [292] 791
603. **бикуккулит** бц. крист.  $\text{C}_{20}\text{H}_{17}\text{NO}_6$ ; М 367,14;  $T_{\text{пл}} 215^\circ$ ; Раств.: бензол: х.р., эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р., этилацетат: х.р.; Лит.: [1020] 285, [364] 26
604. **биксаконитин** (ацетилвератрилбиксаконин) крист.  $\text{C}_{36}\text{H}_{51}\text{NO}_{11}$ ; М 673,79;  $T_{\text{пл}} 113-125^\circ$ ; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 534-535, [670] 736
605. **бишпруит** коричнев. ромбические крист.  $\text{C}_{33}\text{H}_{36}\text{N}_4\text{O}_6$ ; М 584,66;  $T_{\text{пл}} 192^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: т.р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 534-535, [289] 508
606. **d-(+)-биотин** (витамин Н)  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_3\text{S}$ ; М 244,31;  $T_{\text{пл}} 230-232,5^\circ$ ; Раств.: вода: 0,022 ( $20^\circ$ ), этанол: 0,08 ( $20^\circ$ ); Лит.: [1020] 290, [1026] 76
607. **бис(акрилонитрил)никель** красн. крист.  $[\text{Ni}(\text{CH}_2=\text{CHCN})_2]$ ; М 164,82;  $T_{\text{разл}} 100^\circ$ ; Лит.: [977] 7
608. **бис(η-аллил)ди-μ-хлоридпалладий** желт. крист.  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{PdCl}_2\text{PdCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 365,89;  $T_{\text{разл}} 130-131^\circ$ ; Лит.: [1026] 25
609. **2,2-бис(бис(триметилсилил)метил)-3-трет-бутилфосфагермпреи** желт.  $\text{C}_{19}\text{H}_{47}\text{GePSi}_4$ ; М 491,53;  $T_{\text{пл}} 89^\circ$ ; Лит.: [376] 374
610. **бис(бис(триметилсилил)метил)гермилен** ярко-желт. крист.  $(\text{Si}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2)_2\text{Ge}$ ; М 391,43;  $T_{\text{пл}} 182^\circ$ ; Лит.: [376] 372
611. **бис(бис(трифторметилсульфонил)имидо)ксенон**  $\text{Xe}(\text{N}(\text{SO}_2\text{CF}_3)_2)_2$ ; М 691,59;  $T_{\text{разл}} 72^\circ$ ; Лит.: [959] 279
612. **бис(гептафторпропил)оксид**  $\text{C}_6\text{F}_{14}\text{O}$ ; М 354,041;  $T_{\text{кип}} 56^\circ$ ; Лит.: [541] 166
613. **2,2-бис-(4-гидроксифенил)пропан** (4,4'-изопропилидендифенол, бис-фенол А, бисфенол А, диан, дифенилолпропан) бел. крист.  $\text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{C}(\text{CH}_3)_2-\text{C}_6\text{H}_4-\text{OH}$ ; М



- 228,29;  $T_{пл}$  157°;  $ЛД_{50}$ : 2400-2500 (б. мыши, п/о), 4000 (кролики, п/о); Лит.: [319], [1077] 121-122
614. **бис(дibenzo-18-краун-6)цеция роданид**  $C_{41}H_{48}CsNO_{12}S$ ;  $M$  911,79;  $T_{пл}$  146-147°; Лит.: [1055] 102
615. **бис(дибутиламидо)фторфосфат**  $((C_4H_9)_2N)_2P(O)F$ ;  $M$  322,44;  $T_{пл}$  59,5°;  $ЛД_{50}$ : 16 (мыши, п/к); Лит.: [878] 119-120, [982] 286
616. **бис(диметиламидо)фторфосфат** (CR-409, гамон, ганнан, димефокс, пестокс14, терраритам, ханан) бц. ж.  $((CH_3)_2N)_2P(O)F$ ;  $M$  154,13; Раств.: вода: смеш.;  $Пл$ : 1,1151 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4267 (20°); Давл. паров: 0,11 (20°), 1 (38°), 10 (80°), 15 (86°), 18 (92°);  $ЛД_{50}$ : 3 (кролики, в/в), 7,5 (крысы, п/о), 5 (крысы, в/б), 1 (мыши, п/к), 1,4 (мыши, в/б); Лит.: [901] 538-539, [363] 8, [982] 284-285, 348-349, [1083] 115-120
617. **4,4'-бис-(диметиламино)бензофенон** (кетон Михлера) кремов. листовидные крист. (р.п. этанол)  $(CH_3)_2NC_6H_4COC_6H_4N(CH_3)_2$ ;  $M$  268,34;  $T_{пл}$  174°;  $T_{кип}$  360°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,04 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 528-529, [1022] 95
618. **1,8-бис(диметиламино)нафталин** бц. крист.  $C_{10}H_6(N(CH_3)_2)_2$ ;  $M$  214,306;  $T_{пл}$  47-48°;  $pK_{BH^+}$  (1) = 7,47 (25°, диметилсульфоксид);  $pK_{BH^+}$  (1) = 12,1 (25°, вода);  $pK_{BH^+}$  (1) = 18,28 (25°, ацетонитрил); Лит.: [222] 11, [1021] 61-62
619. **1-(бис(диметиламино)фосфонил)-3-фенил-5-амино-1,2,4-триазол** (WP-155, ПФИ-26, вепсин, ниагара-5943)  $C_{12}H_{19}N_6OP$ ;  $M$  294,3;  $T_{пл}$  166°;  $ЛД_{50}$ : 17 (крысы, п/о); Лит.: [901] 604-605
620. **1,4-бис((3-диметилкарбамокспиридил-2-метил)диметиламмоний)бутана дибромид** (EA 4038)  $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_2CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$ ;  $M$  662,46;  $T_{пл}$  175°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.;  $ЛД_{50}$ : 5,6 (кролики, в/в), 3,2 (мыши, в/в); Лит.: [60] 115-116, [718]
621. **1,6-бис((3-диметилкарбамокспиридил-2-метил)диметиламмоний)гексана дибромид** (EA 3948) крист.  $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_4CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$ ;  $M$  690,51; CAS 110913-93-4;  $T_{пл}$  147°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.;  $ЛД_{50}$ : 0,0176 (кролики, в/в), 0,0178 (мыши, в/в); Лит.: [60] 113, [718]
622. **1,7-бис((3-диметилкарбамокспиридил-2-метил)диметиламмоний)гептана дибромид** (EA 4181)  $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_5CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$ ;  $M$  704,54;  $T_{пл}$  163°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.;  $ЛД_{50}$ : 0,0056 (кролики, в/в), 0,013 (мыши, в/в); Лит.: [60] 118, [718]
623. **1,10-бис(N-(3-диметилкарбамокспиридил-2-метил)-N-диметиламмоний)декан-2,9-диона дибромид** крист.  $C_{32}H_{50}Br_2N_6O_6$ ;  $M$  774,58;  $T_{пл}$  170°;  $ЛД_{50}$ : 0,0027 (кролики, в/в), 0,007 (мыши, в/в); Лит.: [710]
624. **1,10-бис((3-диметилкарбамокспиридил-2-метил)диметиламмоний)декана дибромид** (EA 3887) бел.  $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_8CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$ ;  $M$  746,7; CAS 110913-97-8;  $T_{пл}$  199°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.;  $ЛД_{50}$ : 0,0042 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [60] 112-113, [718]
625. **1,10-бис((3-диметилкарбамокспиридил-2-метил)диметиламмоний)декана дидодид** (EA 3887A)  $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_8CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2I_2$ ;  $M$  840,618;  $T_{пл}$  160°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.;  $ЛД_{50}$ : 0,005 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [718]
626. **1,9-бис((3-диметилкарбамокспиридил-2-метил)диметиламмоний)нонана дибромид** (EA 4056)

- $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2(\text{CH}_2)_7\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$ ;  
М 732,59; Т<sub>пл</sub> 105°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,0027 (кролики, в/в), 0,011 (мыши, в/в); Лит.: [60] 116-117, [718]
627. **1,8-бис(N-(3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)-N-диметиламмоний)октан-2,7-диола дибромид**  $\text{C}_{30}\text{H}_{46}\text{Br}_2\text{N}_6\text{O}_6$ ; М 746,53; Т<sub>пл</sub> 210°; ЛД<sub>50</sub>: 0,0027 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [710]
628. **1,8-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)октана дибромид** (ЕА 3990) бел. крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$ ;  
М 716,59; CAS 110913-95-6; Т<sub>пл</sub> 190°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 0,0026 (кролики, в/в), 0,0063 (мыши, в/в); Лит.: [60] 114-115, [718]
629. **1,5-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)пентана дибромид** (ЕА 4026)  $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$ ;  
М 676,48; Т<sub>пл</sub> 190°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,056 (кролики, в/в), 0,063 (мыши, в/в); Лит.: [60] 115, [718]
630. **1,3-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)пропана дибромид** (ЕА 4048)  $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$ ;  
М 648,43; Т<sub>пл</sub> 198°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; Лит.: [60] 116, [718]
631. **1,11-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)ундекана дибромид** (ЕА 4057)  $(\text{CH}_3)_2\text{NCOOC}_5\text{H}_3\text{NCH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2(\text{CH}_2)_9\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{C}_5\text{H}_3\text{NOC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{Br}_2$ ;  
М 760,644; Т<sub>пл</sub> 132°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,005 (кролики, в/в), 0,009 (мыши, в/в); Лит.: [60] 117, [718]
632. **1,10-бис(N-(3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)-N-метиламмоний)декан-2,9-диола дибромид**  $\text{C}_{34}\text{H}_{54}\text{Br}_2\text{N}_6\text{O}_6$ ; М 802,64; Т<sub>пл</sub> 160°; ЛД<sub>50</sub>: 0,004 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [710]
633. **4,4'-бис-(О,О-диметилтионфосфорил)оксидифенилсульфид** (дифос, гемфос)  $\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{O}_6\text{P}_2\text{S}_3$ ; М 466,47; Т<sub>пл</sub> 30,5°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетонитрил: р., вода: н.р., эф.: р., тетрагидрометан: р., толуол: р.; n = 1,587 (25°); ЛД<sub>50</sub>: 1000 (крысы, п/о), 460 (мыши); Лит.: [1026] 185
634. **бис-(ди-(2,4,6-триметилфенил)фосфинил)этоксидборан** бц.  $\text{C}_{38}\text{H}_{49}\text{BOR}_2$ ; М 594,55; Т<sub>пл</sub> 163°; Лит.: [376] 202
635. **бис(двэтиламмоно)фторфосфат**  $((\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{N})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$ ; М 210,229; Давл. паров: 20 (124°); ЛД<sub>50</sub>: 160 (мыши, п/к); Лит.: [878] 119, [982] 286
636. **бис(изопропиламмоно)фторфосфат** (изопестокс, мипафокс, пестокс 15)  $((\text{CH}_3)_2\text{CHNH})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$ ; М 182,18; Т<sub>пл</sub> 65°; ЛД<sub>50</sub>: 70 (крысы, п/о); Лит.: [901] 548-549, [1083] 121-125
637. **4,4'-бис-(4-нитро-3-фуразанилазоксид)-азоксифуразан**  $\text{C}_8\text{N}_{16}\text{O}_{11}$ ; М 496,19; Т<sub>пл</sub> 148°; Пл.: 1,88 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 321
638. **1,10-бис-(3-оксохипукулдипиридил)декана дибромид гидрат** крист.  $\text{C}_{24}\text{H}_{44}\text{Br}_2\text{N}_2\text{O}_3$ ; М 568,426; Т<sub>пл</sub> 273-275°; ЛД<sub>50</sub>: 2,24 (мыши, в/в); Лит.: [701]
639. **бис(пентафторэтил)оксид**  $(\text{C}_2\text{F}_5)_2\text{O}$ ; М 254,026; Т<sub>кип</sub> 1°; Лит.: [541] 164
640. **бис(перфтор-трет-бутил)пероксид**  $(\text{CF}_3)_3\text{COOC}(\text{CF}_3)_3$ ; М 470,056; Т<sub>пл</sub> 12°; Т<sub>кип</sub> 98,6°; Лит.: [376] 594
641. **бис(тетрабутиламмония) дихромат** (bis-(tetrabutylammonium) dichromate)  $((\text{C}_4\text{H}_9)_4\text{N})_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ; М 700,9; CAS 56660-19-6; Т<sub>пл</sub> 139-142°; Лит.: [11] 402
642. **бис-триметиламмония 5,5'-битетразолат**  $((\text{CH}_3)_3\text{NH})_2\text{CN}_4$ ; М 256,31; Т<sub>пл</sub> 38°; Лит.: [233] 102

643. **бис-трифенилфосфин-сероуглерод-платина** оранжев. игольчатые крист.  $[\text{Pt}(\text{CS}_2)(\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_2]$ ; М 795,79;  $T_{\text{пл}}$  170°; Лит.: [376] 298
644. **3,3-бис(трифторметил)дiazириш**  $(\text{CF}_3)_2\text{CN}_2$ ; М 178,036;  $T_{\text{кип}}$  -14°; Лит.: [1080] 178
645. **бис(трифторметил)ксенон** бел.  $\text{Xe}(\text{CF}_3)_2$ ; М 269,305;  $T_{\text{разл}}$  20°; Лит.: [377] 245
646. **бис(трифторметил)оксид**  $\text{CF}_3\text{OCF}_3$ ; М 154,011;  $T_{\text{кип}}$  -59°; Лит.: [1052] 12-13
647. **бис(трифторметил)пероксид** бц. г.  $\text{CF}_3\text{OOCF}_3$ ; М 170,011;  $T_{\text{кип}}$  -37°;  $T_{\text{разл}}$  220°; Лит.: [66], [38] 1782
648. **бис(трифторметил)триоксид**  $\text{CF}_3\text{OOOCF}_3$ ; М 186,01;  $T_{\text{пл}}$  -138°;  $T_{\text{кип}}$  -16°;  $T_{\text{разл}}$  70°; Разл. на: бис(трифторметил)пероксид, кислород; Лит.: [66], [376] 594, [774] 112
649. **1,2-бис(трифторметоксип)тетрафторэтан**  $\text{C}_4\text{F}_{10}\text{O}_2$ ; М 270,026;  $T_{\text{кип}}$  13°; Лит.: [541] 164
650. **бис(фениламидо)фторфосфат**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{NH})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$ ; М 250,209;  $T_{\text{пл}}$  145°; ЛД<sub>50</sub>: 90 (мышь); Лит.: [878] 118, [982] 286
651. **бис(2-хлорвинил)хлорарсин (L-2)**  $(\text{ClCH}=\text{CH})_2\text{AsCl}$ ; М 233,4; CAS 40334-69-8;  $T_{\text{кип}}$  230°; ПЛ: 1,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [78] 11-14
652. **2,2-бис(4-хлорфенил)-1,1,1-трихлорэтан** (4,4'-ДДТ, ДДТ, азотокс, азэротокс, гезарол, дикофан, нооцид, п,п'-ДДТ, пентацид) бел. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $(\text{ClC}_6\text{H}_4)_2\text{CHCCl}_3$ ; М 354,48; CAS 50-29-3;  $T_{\text{пл}}$  109°;  $T_{\text{кип}}$  260°; Разл. на: хлороводород, 1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этилен; Раств.: ацетон: 51 (24°), бензол: р.50 (24°), вода: 0,00000012 (25°), гексан: 147 (24°), эф.: р.38,7 (24°), тетрахлорметан: 11,3 (24°), этанол: р.2,8 (24°); ЛД<sub>50</sub>: 300 (б. крысы, п/о), 1000 (собаки, п/о); Лит.: [337] 330-337, [897] 1122-1123, [928] 345, [1021] 239, [1026] 147, [241] 943-944, [417] 259-266, [748] 41-42
653. **бис(2-хлорэтил)метиламин** маслянистая ж.  $\text{CH}_3\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl})_2$ ; М 156,07; CAS 51-75-2;  $T_{\text{пл}}$  -65°; ПЛ: 1,15 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1026] 15, [78] 29-32
654. **бис(2-хлорэтил)этиламин (HN-1)** бц. маслянистая ж.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl})_2$ ; М 170,08; CAS 538-07-8;  $T_{\text{пл}}$  -34°; Лит.: [78] 26-29
655. **бис(2-цианэтил)амин** (β,β'-иминодипропионитрил, β,β'-иминодипропионово́й кислоты динитрил, 3,3'-iminodipropionitrile) бц. ж.  $\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN})_2$ ; М 123,16; Раств.: вода: р., этанол: р.; ПЛ: 1,0165 (30°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,47 (20°); Давл. паров: 1 (140°), 10 (173°), 25 (205°); ЛД<sub>50</sub>: 2100 (б. мыши); Лит.: [27] 722, [338] 92. 101. [325]
656. **бис(циклопентадиенил)фторфосфат**  $(\text{C}_5\text{H}_9)_2\text{P}(\text{O})\text{F}$ ; М 262,304;  $T_{\text{пл}}$  127°; ЛД<sub>50</sub>: 9 (мышь, п/к); Лит.: [982] 286
657. **бис(циклопентадиенил)бериллий**  $\text{Be}(\text{C}_5\text{H}_9)_2$ ; М 139,199;  $T_{\text{пл}}$  59°; Лит.: [376] 130
658. **бис(циклопентадиенил)германий** бц. крист.  $\text{Ge}(\text{C}_5\text{H}_9)_2$ ; М 202,826;  $T_{\text{пл}}$  78°; Лит.: [376] 373
659. **бис(циклопентадиенил)железо** (ферроцен) оранжев. крист.  $(\text{C}_5\text{H}_9)_2\text{Fe}$ ; М 186,031;  $T_{\text{пл}}$  173°; Раств.: вода: н.р.; ЛД<sub>50</sub>: 380-930 (б. мыши, п/о), 1190-2660 (крысы, п/о); Лит.: [1024] 87, [79] 1703, [377] 435-438, [477] 788-789, [610] 552, [621], [622]
660. **бис(циклопентадиенил)кобальт** (кобальтоцен) темно-красн. крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{Co}$ ; М 189,12;  $T_{\text{пл}}$  173-174°; Лит.: [1026] 264
661. **бис(циклопентадиенил)магний**  $\text{Mg}(\text{C}_5\text{H}_9)_2$ ; М 154,491;  $T_{\text{пл}}$  176°; Лит.: [376] 135-136
662. **бис(циклопентадиенил)марганец** (манганоцен) янтарн. крист.  $\text{Mn}(\text{C}_5\text{H}_9)_2$ ; М 185,124;  $T_{\text{пл}}$  172°; Лит.: [377] 395-396

663. **бис(циклопентадиенил)олово** бел. крист.  $\text{Sn}(\text{C}_5\text{H}_5)_2$ ; М 248,896;  $T_{\text{пл}}$  105°; Лит.: [1022] 386, [376] 377; Синт.: [589] 194
664. **бис(этилендиамин)динитроникель** красн.  $[\text{Ni}(\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2)_2(\text{NO}_2)_2]$ ; М 270,9;  $T_{\text{разл}}$  25°; Лит.: [376] 432
665. **бигурет моногидрат** (аллофанамида моногидрат, карбамилмочевины моногидрат) бц. игольчатые крист.  $\text{H}_2\text{NCONHCONH}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 121,1;  $T_{\text{пл}}$  190°; Раств.: вода: 1,54 (15°), 45,5 (100°), эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 538-539
666. **2,2'-бифенилдикарбоновая кислота** (дифеновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{HOOC}_6\text{H}_4\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 242,2;  $T_{\text{пл}}$  233,5°; Лит.: [832] 124-125; Синт.: [858] 209-211
667. **бифенилен** соломенно-желт. игольчатые крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_8$ ; М 152,19;  $T_{\text{пл}}$  110°; Лит.: [488] 51-54
668. **цис-бисцикло[2.2.1]гепт-5-ен-2,3-дикарбоновой кислоты диметилэвиль эфир** (НИСИ, димелон, диметилкарбат) бц. ж.  $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{O}_4$ ; М 210,23;  $T_{\text{кип}}$  115°; Раств.: вода: 1,32 (35°);  $\text{JLD}_{50}$ : 1000 (); Лит.: [755] 114-115, [561] 193
669. **цис-бисцикло[4.2.0]октан**  $\text{C}_8\text{H}_{14}$ ; М 110,2;  $T_{\text{кип}}$  136°; Лит.: [832] 126-127
670. **болдин** крист.  $\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{NO}_4$ ; М 327,37434;  $T_{\text{пл}}$  161-163°; Лит.: [605] 196, [670] 355-358
671. **9-борабисцикло[3.3.1]нонана димер** (9-ББН)  $\text{C}_{16}\text{H}_{30}\text{B}_2$ ; М 244,03;  $T_{\text{пл}}$  152-155°; Давл. паров: 12 (195°); Лит.: [646] 240, 242, [976] 35-36
672. **боразин** (borazine, боразол, триборинтримид) бц. ж.  $\text{B}_3\text{N}_3\text{H}_6$ ; М 80,5;  $T_{\text{пл}}$  -57°;  $T_{\text{кип}}$  55°;  $T_{\text{криг}}$ : 252; Лит.: [1020] 302, [376] 201
673. **бора карбид** черн. тригональные крист.  $\text{B}_4\text{C}$ ; М 55,25;  $T_{\text{пл}}$  2350°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,52 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $S_{298}^0$ : 27,1 (т);  $C_p^0$ : 52,8 (т); Лит.: [981] 358, [1020] 300, [376] 145, [768] 56
674. **бора нитрид** бц. гексагональные крист.  $\text{BN}$ ; М 24,82;  $T_{\text{пл}}$  3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,34 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -252,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -226,8 (т);  $S_{298}^0$ : 14,8 (т);  $C_p^0$ : 19,7 (т); Лит.: [376] 199, [768] 56
675. **бора оксид** (борный ангидрид) бц. ам. в-во  $\text{B}_2\text{O}_3$ ; М 69,62;  $T_{\text{пл}}$  450°;  $T_{\text{кип}}$  2100°; Раств.: вода: 1,1 (10°), 3,3 (20°), 15,7 (100°); Пл.: 1,83 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Вязк.: 5020, (1137°), 3840, (1217°), 2700, (1317°), 1870, (1417°), 1300, (1517°), 918, (1617°); Пов.нат.: 72,4 (700°), 79,4 (1000°), 90,1 (1200°), 97,1 (1400°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1254 (т);  $S_{298}^0$ : 80,8 (т);  $C_p^0$ : 62,76 (т);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 356; Лит.: [376] 193-195, [427] 104-105, [615] 14-15, [768] 56
676. **бора ортоарсенат** бц. тетрагональные крист.  $\text{BAsO}_4$ ; М 149,73;  $T_{\text{возг}}$  700°; Раств.: вода: н.р. (0°), 1,4 (100°); Пл.: 3,64 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [427] 104-105
677. **бора перхлорат** бц.  $\text{B}(\text{ClO}_4)_3$ ; М 309,163;  $T_{\text{разл}}$  20°; Лит.: [1022] 499
678. **бора сульфид** бц. крист.  $\text{B}_2\text{S}_3$ ; М 117,82;  $T_{\text{пл}}$  310°; Лит.: [427] 104-105
679. **бора трибромид** бц. ж.  $\text{BBr}_3$ ; М 250,54;  $T_{\text{пл}}$  -46°;  $T_{\text{кип}}$  90,9°; Раств.: вода: реаг., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 2,65 (0°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,553$  (20°);  $T_{\text{криг}}$ : 300; Лит.: [897] 36-37, [611] 7, 15
680. **бора триодид** бц. крист.  $\text{I}_3\text{B}$ ; М 391,5244;  $T_{\text{пл}}$  49,9°;  $T_{\text{кип}}$  210°; Раств.: сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 3,35 (50°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [376] 189, [427] 104-105
681. **бора трис(трифторметансульфонат)** бц. ж.  $(\text{CF}_3\text{SO}_3)_3\text{B}$ ; М 458,018;  $T_{\text{пл}}$  43-45°; Лит.: [187] 46-49
682. **бора трифторид** бц. г.  $\text{BF}_3$ ; М 67,81;  $T_{\text{пл}}$  -128°;  $T_{\text{кип}}$  -100°; Раств.: бензол: р., вода: 332 (0°), реаг. (100°), этанол: реаг.; Пл.: 0,00299 (20°,  $\text{г/см}^3$ , г.); Давл. паров: 10 (-142°), 100 (-124°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1137 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -1120 (г);  $S_{298}^0$ : 254,3 (г);  $C_p^0$ : 50,46 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 4,62;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 17,1;  $T_{\text{криг}}$ : -12,3;  $P_{\text{криг}}$ : 4,99; Лит.: [376] 189, [611] 7, 15, [768] 56, [787] 370

683. **бора трифторид дигидрат**  $\text{BF}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 103,84;  $T_{\text{пл}}$  6,2°; Лит.: [376] 191, [611] 15
684. **бора трифторид моногидрат** бц. ж.  $\text{BF}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 85,82;  $T_{\text{пл}}$  6°; Раств.: диоксан: р., эф.: р.; Лит.: [427] 106-107, [611] 15
685. **бора трихлорид** (бора хлорид) бц. г.  $\text{BCl}_3$ ; М 117,17;  $T_{\text{пл}}$  -107°;  $T_{\text{кип}}$  12,5°; Раств.: вода: реак., хлор жидкий: 190 (-136,4°), этанол: реак.; Пл.: 1,43 (0°, г/см³, ж.);  $n = 1,428$  (12°); Давл. паров: 1 (-92°), 10 (-68°), 100 (-33,5°); Пов.нат.: 16,7 (20°);  $\Delta H_{298}^0$  -427 (г);  $\Delta G_{298}^0$  -387,2 (г);  $S_{298}^0$  206 (г);  $C_p^0$  107 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$  6,81;  $\Delta H_{\text{кип}}$  23,9;  $T_{\text{криг}}$  178,8;  $R_{\text{криг}}$  3,87;  $PL_{\text{криг}}$  0,7; Лит.: [1024] 280, [611] 19, [768] 56, [885] 217-219, [990] 128-130
686. **бора фосфид** кубические крист. ВР; М 41,785;  $T_{\text{пл}}$  2250°; Лит.: [1024] 133
687. **бор кристаллический** (boron) темно-сер. крист. В; М 10,811;  $T_{\text{пл}}$  2075°;  $T_{\text{кип}}$  3700°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,34 (20° г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (2136°), 0,1 (2358°), 1 (2625°), 10 (2957°);  $\Delta H_{298}^0$  0 (г);  $\Delta G_{298}^0$  0 (г);  $S_{298}^0$  5,86 (г);  $C_p^0$  11,1 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$  23;  $\Delta H_{\text{кип}}$  530; Лит.: [76] 11-51 - 11-52, [376] 139-144, [386] 50, [768] 56
688. **борная кислота** (ортоборная кислота, сассолин) бц. гриклинные крист.  $\text{B(OH)}_3$ ; М 61,83;  $T_{\text{пл}}$  171°;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: метаборная кислота моноклинная форма, вода; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 0,65 (20°), вода: 2,77 (0°), 3,65 (10°), 4,87 (20°), 5,74 (25°), 6,77 (30°), 8,9 (40°), 11,39 (50°), 14,89 (60°), 23,54 (80°), 38 (100°), глицерин: 24,2 (25°), диоксан: р., эф.: н.р., метанол: 26,6 (20°), пиридин: р., этанол: 12,6 (20°); Пл.: 1,435 (15° г/см³, т.);  $pK_a$  (1) = 9,24 (25° вода);  $pK_a$  (2) = 12,74 (20° вода);  $pK_a$  (3) = 13,8 (20° вода);  $\Delta H_{298}^0$  -1094 (г);  $\Delta G_{298}^0$  -968,8 (г);  $S_{298}^0$  88,74 (г);  $C_p^0$  81,34 (г);  $LD_{50}$ : 3500-4000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1020] 305, [1090] 198, [284] 47, [376] 195-196, [611] 6-7, 10, [615] 16-18, [768] 56, 218
689. **(+)-борнеол** (d-борнеол, борнейская камфора) гексагональные крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$ ; М 154,25; CAS 464-43-7;  $T_{\text{пл}}$  208,5°;  $T_{\text{кип}}$  212°; Раств.: бензол: р., вода: 0,074 (25°), эф.: р., лигирин: р., этанол: р.; Лит.: [511] 457, [832] 128-129, [888] 8-9, [1020] 305, [1026] 80, [11] 136, [241] 703, [327] 211-212
690. **(+/-)-борнеол**  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$ ; М 154,25;  $T_{\text{пл}}$  210,3°; Лит.: [888] 8-9, [1020] 305, [1026] 80
691. **(-)-борнеол** (l-борнеол)  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$ ; М 154,25; CAS 507-70-0;  $T_{\text{пл}}$  204°; Раств.: вода: 0,0696 (15°), 0,0738 (25°); Лит.: [511] 457, [888] 8-9, [54] 1.116, [241] 704
692. **борной кислоты триметилловый эфир** (метилборат, триметилборат, триметоксидбор) бц. ж.  $\text{B(OC}_2\text{H}_5)_3$ ; М 103,91;  $T_{\text{пл}}$  -29,2°;  $T_{\text{кип}}$  68,7°; Раств.: вода: реак., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9547 (20° к в.4, ж.);  $n = 1,361$  (20°); Лит.: [897] 790-791, [1026] 329; Синт.: [820] 880
693. **борной кислоты трифениловый эфир** (трифенилборат, трифеноксиборан)  $\text{B(OC}_6\text{H}_5)_3$ ; М 290,121;  $T_{\text{пл}}$  89°; Давл. паров: 0,05 (155°); Лит.: [646] 511, [1020] 303
694. **борной кислоты триэтиловый эфир** (триэтилборат, триэтоксидбор, этилборат) бц. ж.  $\text{B(OC}_2\text{H}_5)_3$ ; М 146;  $T_{\text{пл}}$  -85°;  $T_{\text{кип}}$  117°; Раств.: вода: реак., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,864 (26,5° г/см³, ж.); Лит.: [897] 1138-1139, [1020] 303
695. **боромышш**  $\text{C}_{46}\text{H}_{76}\text{BNO}_{15}$ ; М 893,9;  $T_{\text{пл}}$  223-228°; Лит.: [1026] 80
696. **ботуллинический нейротоксин А** (ботокс, диспорат) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_{6765}\text{H}_{10452}\text{N}_{1744}\text{O}_{212}\text{S}_{33}$ ; М 19410; CAS 93384-43-1;  $T_{\text{разл}}$  50°; Раств.: вода: р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,000000425 (мышы, в/б), 0,001 (человек, п/о); Лит.: [195] 80, [59] 197, [255] 248-254, [436] 32
697. **бrevetоксин А** призматические крист.  $\text{C}_{49}\text{H}_{70}\text{O}_{13}$ ; М 867,07;  $T_{\text{пл}}$  197-199°; ЛД<sub>50</sub>: 0,5 (мышы, в/в); Лит.: [1024] 528, [19] 169
698. **бrevetоксин В** бц. игольчатые крист. (р.п. ацетонитрил)  $\text{C}_{50}\text{H}_{70}\text{O}_{14}$ ; М 895,0824;  $T_{\text{пл}}$  270°;  $T_{\text{разл}}$  270°; Лит.: [19] 73, 129

699. **бром** (bromine) красно-бур. ж.  $\text{Br}_2$ ;  $M$  159,81;  $T_{\text{пл}}$   $-7,25^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$   $58,8^\circ$ ; Раств.: ацетон: реаг.; вода: 4,3 ( $-0,58^\circ$ ), 3,58 ( $20^\circ$ ), 3,43 ( $30^\circ$ ), 3,58 ( $54^\circ$ ), 0,14 ( $100^\circ$ ). эф.: х.р., сероуглерод: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,1193 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 3,102 ( $25^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 3,0848 ( $30^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,6475$  ( $25^\circ$ ); Давл. паров: 1,09 ( $-50^\circ$ ), 4,44 ( $-7,3^\circ$ ), 7,45 ( $-30^\circ$ ), 10 ( $-26^\circ$ ), 65,9 ( $0^\circ$ ), 100 ( $8,6^\circ$ ), 173 ( $20^\circ$ ), 392 ( $40^\circ$ ); ДП: 3,22 ( $15^\circ$ ); Вязк.: 1,253 ( $0^\circ$ ), 0,942 ( $25^\circ$ ), 0,746 ( $50^\circ$ ); Пов.нат.: 44,1 ( $13^\circ$ ); Ск.зв.: 135 ( $0^\circ$ , состояние среды - газ);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (ж);  $S_{298}^0$ : 152,2 (ж);  $C_p^0$ : 75,69 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 9,44;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 29,5;  $\text{ЛД}_{50}$ : 5500 (морские свинки, п/о), 3100 (мыши, п/о);  $T_{\text{крип}}^0$ : 311;  $R_{\text{крип}}^0$ : 10,3;  $\text{Пл}_{\text{крип}}^0$ : 1,18; Лит.: [341] 389-390, [981] 134, [386] 50, 229, [478] 75-76, [749] 13-19, [768] 57
700. **1-бромадамантан**  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{Br}$ ;  $M$  215,13;  $T_{\text{пл}}$   $119-120^\circ$ ; Лит.: [1026] 82
701. **брома(V) диоксид-фторид** бц. ж.  $\text{FBrO}_2$ ;  $M$  130,901;  $T_{\text{пл}}$   $-9^\circ$ ;  $T_{\text{разл}}$   $55^\circ$ ; Лит.: [1020] 319, [377] 222-223
702. **3-бром-4-аминотолуол** (2-бром-4-метиланилин)  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_3\text{BrCH}_3$ ;  $M$  186,049;  $T_{\text{пл}}$   $2,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$   $240^\circ$ ; Лит.: [832] 20-21; Синт.: [858] 102-104
703. **брома монофторид** красно-бур. г.  $\text{BrF}$ ;  $M$  98,9;  $T_{\text{пл}}$   $-33^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$   $20^\circ$ ; Раств.: вода: реаг.; Дип.: 1,29 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ :  $-42,4$  (г);  $\Delta G_{298}^0$ :  $-57,7$  (г);  $S_{298}^0$ : 228,9 (г);  $C_p^0$ : 33 (г); Лит.: [768] 57
704. **4-броманилин** ромбические крист.  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ ;  $M$  172,023;  $T_{\text{пл}}$   $66,4^\circ$ ; Лит.: [832] 20-21
705. **брома(І) нитрат** желт.  $\text{BrNO}_3$ ;  $M$  141,909;  $T_{\text{пл}}$   $-42^\circ$ ; Лит.: [855] 267, [377] 226, [610] 285; Синт.: [819] 375
706. **брома(І) нитрат - пиридин (1/2)** бц.  $\text{BrNO}_3 \cdot 2\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ ;  $M$  286,102;  $T_{\text{пл}}$   $80^\circ$ ; Лит.: [610] 285
707. **бромантан** (N-(адамант-2-ил)-N-(4-бромфенил)амин, ладастен) бел. крист.  $\text{C}_{16}\text{H}_{20}\text{BrN}$ ;  $M$  306,2704;  $T_{\text{пл}}$   $105^\circ$ ; Раств.: ацетон: лр., вода: н.р., гексан: р., диоксан: лр., эф.: лр., хлф.: лр., этанол: м.р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 9000 (крысы, в/б), 5460 (мыши, в/б); Лит.: [602] 221, 272, [1003] 34-35
708. **брома(І) оксид** темно-коричнев.  $\text{Br}_2\text{O}$ ;  $M$  175,807;  $T_{\text{пл}}$   $-17,5^\circ$ ;  $T_{\text{разл}}$   $-17,5^\circ$ ; Лит.: [377] 195
709. **брома(IV) оксид** (брома двуокись) светло-желт. крист.  $\text{BrOBrO}_3$ ;  $M$  111,903;  $T_{\text{разл}}$   $0^\circ$ ; Лит.: [377] 195-196, [610] 282, [885] 77
710. **брома(V) оксид-трифторид** бц. ж.  $\text{BrOF}_3$ ;  $M$  152,899;  $T_{\text{пл}}$   $0^\circ$ ;  $T_{\text{разл}}$   $20^\circ$ ; Лит.: [1020] 319
711. **брома октагидрат**  $\text{Br}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  303,93;  $T_{\text{пл}}$   $6^\circ$ ; Лит.: [610] 274
712. **брома пентафторид** бц. ж.  $\text{BrF}_5$ ;  $M$  174,92; CAS 7789-30-2;  $T_{\text{пл}}$   $-61,3^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$   $40,8^\circ$ ;  $T_{\text{разл}}$   $400^\circ$ ; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,47 ( $25^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 10 ( $-40^\circ$ ), 100 ( $-5^\circ$ ); ДП: 8,33 ( $-11,7^\circ$ ), 8,21 ( $0,2^\circ$ ), 8,02 ( $14,5^\circ$ ), 7,91 ( $24,5^\circ$ ); Дип.: 1,5 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ :  $-460,7$  (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 7,36;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 30,6; Лит.: [269] 160, [377] 179-181, [610] 278, [768] 57
713. **брома(VІІ) триоксид-фторид** (perbromyl fluoride, пербромилфторид) бц. г.  $\text{BrO}_3\text{F}$ ;  $M$  146,901;  $T_{\text{пл}}$   $-110,35^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$   $2,35^\circ$ ; Пл.: 2,2 ( $0^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 5 ( $-85,1^\circ$ ), 7 ( $-79,6^\circ$ ), 125 ( $-36,1^\circ$ ), 253 ( $-22,7^\circ$ ), 424 ( $-11,85^\circ$ ), 689 ( $0^\circ$ ), 994 ( $9,47^\circ$ ), 1418 ( $18,7^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : 112,13 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : 195,16 (ж);  $S_{298}^0$ : 206,84 (ж);  $\Delta H_{298}^0$ : 137,5 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 193,06 (г);  $S_{298}^0$ : 298,95 (г); Лит.: [1020] 319, [84] 800-802
714. **брома трифторид** светло-желт. ж.  $\text{BrF}_3$ ;  $M$  136,9;  $T_{\text{пл}}$   $8,8^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$   $126^\circ$ ; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,84 ( $8,8^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 10 ( $29^\circ$ ), 100 ( $73^\circ$ ); Дип.: 1,19 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ :  $-303,1$  (ж);  $\Delta G_{298}^0$ :  $-242,9$  (ж);  $S_{298}^0$ : 178,1 (ж);  $C_p^0$ : 124,6 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 12,03;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 42,68; Лит.: [768] 57
715. **брома(І) фторсульфонат**  $\text{BrOSO}_2\text{F}$ ;  $M$  178,97;  $T_{\text{кип}}$   $120,5^\circ$ ; Лит.: [857] 72; Синт.: [819] 374-375

716. **брома(III) фторсульфонат** оранжев. крист.  $\text{Br}(\text{SO}_3\text{F})_3$ ; М 377,089;  $T_{\text{пл}}$  59°; Лит.: [857] 73
717. **брома(I) хлорид** желт. т.  $\text{BrCl}$ ; М 115,36;  $T_{\text{пл}}$  -54°;  $T_{\text{кип}}$  5°;  $T_{\text{разл}}$  5°; Лит.: [1022] 10, [610] 277, [749] 25-26
718. **бромацетилен** т.  $\text{C}_2\text{HBr}$ ; М 104,94;  $T_{\text{кип}}$  -2°; Раств.: вода: т.р., эф.: р.; Пл.: 0,004684 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 456-457
719. **4-бромацетофенон** бц. листовидные крист. (р.п. этанол)  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COCH}_3$ ; М 199,045;  $T_{\text{пл}}$  50°;  $T_{\text{кип}}$  255°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., укс.: р., этанол: р.; Пл.: 1,647 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 15 (130°); Лит.: [832] 32-33, [897] 466-467; Синт.: [858] 104-106
720. **альфа-бромацетофенон** (фенацилбромид) игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{Br}$ ; М 199,045;  $T_{\text{пл}}$  51,2°; Лит.: [832] 32-33; Синт.: [924] 69-70, [578] 40-41
721. **4-бромбензальдегид** листовидные крист.  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 185,02;  $T_{\text{пл}}$  67°; Лит.: [832] 38-39; Синт.: [570] 29-31
722. **альфа-бромбензилцианид** (СА) желтоват. крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{Br})\text{CN}$ ; М 196,6;  $T_{\text{пл}}$  25,4°;  $T_{\text{кип}}$  242°;  $T_{\text{разл}}$  242°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,516 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [338] 121-122, [1020] 320
723. **2-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 201,0174;  $T_{\text{пл}}$  147-150°;  $pK_a$  (1) = 2,85 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493, [898] 86
724. **3-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист.  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 201,03;  $T_{\text{пл}}$  155°;  $pK_a$  (1) = 3,9 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493, [898] 86
725. **4-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 201,03;  $T_{\text{пл}}$  251-254°;  $pK_a$  (1) = 3,97 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493, [898] 86
726. **бромбензол** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Br}$ ; М 157,03;  $T_{\text{пл}}$  -30,82°;  $T_{\text{кип}}$  156°; Раств.: бензол: р., вода: 0,045 (30°), эф.: 71,3 (20°), тетрагорметан: р., этанол: 10,4 (25°); Пл.: 1,4951 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n$  = 1,5572 (20°); Давл. паров: 18 (43°); ДП: 5,4 (20°); Дип.: 1,7 (20°); Ск.зв.: 1170 (20°, состояние среды - жидкость);  $C_p^0$ : 155,2 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 10,62;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 37,86;  $T_{\text{крит}}$ : 397;  $P_{\text{крит}}$ : 4,52; Лит.: [1020] 320, [768] 132; Синт.: [365] 141-142
727. **1-бромбутан** (1-bromobutane, бутил бромистый)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ ; М 137,02;  $T_{\text{пл}}$  -112,4°;  $T_{\text{кип}}$  101,6°; Лит.: [897] 556-557, [54] 1.117; Синт.: [858] 111, [858] 119
728. **dl-2-бромбутиандиовая кислота** (dl-бромянтарная кислота) бц. крист.  $\text{HOOCCHBrCH}_2\text{COOH}$ ; М 197;  $T_{\text{пл}}$  159°; Раств.: вода: 19 (15°), эф.: н.р., этанол: л.р.; Пл.: 2,073 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 1150-1151
729. **5-бромваниллин** (3-метокси-4-гидрокси-5-бромбензальдегид) бц. листовидные крист.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{BrC}_6\text{H}_2\text{CHO}$ ; М 231,06;  $T_{\text{пл}}$  164°; Раств.: бензол: т.р., вода: н.р., эф.: т.р., этанол: р. (78°); Лит.: [897] 570-571
730. **1-бромгептан** (гептил бромистый, н-гептилбромид) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{Br}$ ; М 179,11;  $T_{\text{пл}}$  -58,86°;  $T_{\text{кип}}$  178,8°; Лит.: [897] 598-599; Синт.: [667] 471, [924] 65-66, [924] 66-67
731. **1-бромгептафторпропан**  $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{Br}$ ; М 248,925;  $T_{\text{кип}}$  12°; Лит.: [1052] 170
732. **4-бром-2,5-диметил-3-(1-нафтол)-1-пентил-1Н-пиррол** бел. крист.  $\text{C}_{22}\text{H}_{24}\text{BrNO}$ ; М 398,336;  $T_{\text{пл}}$  74-77°; Лит.: [23] 3965-3973
733. **4-бромдифенил** бц. пластинчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}$ ; М 233,11;  $T_{\text{пл}}$  89-90°;  $T_{\text{кип}}$  310°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 654-655; Синт.: [858] 106-107

734. **бромдихлорметан**  $\text{CHBrCl}_2$ ; М 163,8; CAS 75-27-4;  $T_{\text{пл}} -57,1^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 90^\circ$ ; Раств.: вода: 0,3 (30°), эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ.: 1,98 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,4964$  (20°); Лит.: [832] 230-231, [241] 3
735. **1-бромдodeкан** (1-bromododecane)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{Br}$ ; М 249,24;  $T_{\text{пл}} -11^\circ$ ; Лит.: [54] 1.120; Синт.: [858] 112
736. **бромизовал** (N-(альфа-бромизовалерианил)мочевина, бромурал) бел. крист.  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{BrN}_2\text{O}_2$ ; М 223,07;  $T_{\text{пл}} 150^\circ$ ; Раств.: вода: о.м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 83, [284] 145
737. **1-бром-2-нодбензол**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{BrI}$ ; М 282,9;  $T_{\text{пл}} 9-10^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 257^\circ$ ; ПЛ.: 2,2571 (25°, к в.4. ж.); Лит.: [832] 66-67
738. **бромкамфора** бц. крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{BrO}$ ; М 231,13;  $T_{\text{пл}} 75^\circ$ ; Раств.: вода: о.м.р., эф.: л.р., жирные масла: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [373] 141-142, [284] 242
739. **бромметан** (bromomethane, methyl bromide, метил бромистый, метилбромид) бц. г.  $\text{CH}_3\text{Br}$ ; М 94,94; CAS 74-83-9;  $T_{\text{пл}} -93,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 3,56^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: 0,26 (10°), 0,1797 (17°), 0,16 (20°), 0,134 (25°), эф.: л.р., сероуглерод: смеш., хлф.: р., этанол: л.р.; ПЛ.: 1,732 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,003974 (25°, г/см<sup>3</sup>, г.);  $n = 1,4432$  (-20°), 1,4218 (20°); Давл. паров: 1420 (20°); Дип.: 1,786 (20°);  $\Delta H_{298}^0$  -35,6 (г);  $\Delta G_{298}^0$  -25,9 (г);  $S_{298}^0$ : 245,77 (г);  $C_p^0$ : 42,59 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 5,98;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 23,91;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 769,8;  $T_{\text{крит}}$ : 192,6;  $P_{\text{крит}}$ : 6,94; Лит.: [337] 260-262, [897] 788-789, [241] 7, [768] 160; Синт.: [1095] 226-227
740. **4-(бромметил)бензойная кислота** крист.  $\text{BrCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 215,1;  $T_{\text{пл}} 220^\circ$ ; Лит.: [832] 48-49; Синт.: [924] 71-72
741. **1-бром-3-метилбутан** (1-bromo-3-methylbutane, изоамил бромистый) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ ; М 151,06;  $T_{\text{пл}} -111,9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 120,6^\circ$ ; Раств.: вода: 0,02 (16°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 1,236 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 670-671, [54] 1.122; Синт.: [858] 110-111
742. **2-бром-4,5-метилепидокскамфетамин гидробромид** (2-Br-4,5-MDA)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_2\text{BrCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Br}$ ; М 339,024;  $T_{\text{пл}} 222^\circ$ ; Лит.: [216]
743. **4-бромметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $\text{BrCH}_2\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 242,992;  $T_{\text{пл}} 147-149^\circ$ ;  $LD_{50}$ : 1,43 (мышь, в/б); Лит.: [551] 12, 72
744. **1-бром-4-метоксипбензол**  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$ ; М 187,034;  $T_{\text{кип}} 217-218^\circ$ ; Лит.: [832] 68-69
745. **1-бромнафталин** бц. маслянистая ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$ ; М 207,08;  $T_{\text{пл}} 6,2^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 281,1^\circ$ ; Лит.: [897] 812-813; Синт.: [858] 127-128, [365] 143-144
746. **2-бромнафталин** ромбические крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{Br}$ ; М 207,08;  $T_{\text{пл}} 59^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 282^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: 6 (20°); ПЛ.: 1,605 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 812-813
747. **2-бром-3-нитробензойная кислота** крист.  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_3\text{BrCOOH}$ ; М 246;  $T_{\text{пл}} 191^\circ$ ; Лит.: [832] 48-49; Синт.: [858] 129-130
748. **3-бромнитробензол** (м-бромнитробензол) ромбические крист.  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$ ; М 202,02;  $T_{\text{пл}} 56^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 256,5^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 1,7036 (20°, к в.4. т.); Лит.: [897] 504-505; Синт.: [858] 131-132, [318] 173
749. **2-бром-4-нитрофенол** игольчатые крист. (р.п. хлороформ)  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_3\text{BrOH}$ ; М 218;  $T_{\text{пл}} 114^\circ$ ; Лит.: [832] 378-379
750. **3-бром-4-нитрофенол** желт. игольчатые крист. (р.п. бензол)  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_3\text{BrOH}$ ; М 218;  $T_{\text{пл}} 129-130^\circ$ ; Лит.: [832] 378-379
751. **1-бромнафторбутан**  $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{Br}$ ; М 298,932;  $T_{\text{кип}} 44^\circ$ ; Лит.: [541] 72
752. **бромоводород** бц. г.  $\text{HBr}$ ; М 80,91;  $T_{\text{пл}} -86,9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -66,8^\circ$ ; Раств.: вода: 221 (0°), 193 (25°), 130 (100°), этанол: р.; ПЛ.: 0,003645 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.);  $H_0$  (1) = -10 (25°);  $pK_a$  (1) = -9 (25°, вода); ДП: 6,3 (-80°) 1,0028 (21°); Дип.: 0,79 (20°);  $\Delta H_{298}^0$  -34,1



- (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -51,2 (г);  $S_{298}^0$ : 198,6 (г);  $C_p^0$ : 28,01 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 2,41;  $\Delta H_{кип}$ : 17,61;  $T_{криг}$ : 89,8;  $P_{криг}$ : 8,51;  $PL_{криг}$ : 0,807; Лит.: [898] 78. [898] 367. 452-453. [187] 62. [768] 57
753. **1-бромоктан** (1-bromooctane)  $CH_3(CH_2)_7Br$ ; М 193,13;  $T_{пл}$  -55°;  $T_{кип}$  201°; Лит.: [54] 1.123; Синт.: [858] 112
754. **2-бромпиридин**  $C_5H_4BrN$ ; М 158;  $T_{пл}$  -40,1°;  $T_{кип}$  193,4-193,7°; Лит.: [832] 286-287
755. **3-бромпиридин**  $C_5H_4BrN$ ; М 158;  $T_{пл}$  -29,5°;  $T_{кип}$  173,7-174°; Лит.: [832] 286-287
756. **4-бромпиридин**  $C_5H_4BrN$ ; М 158;  $T_{пл}$  8,5-9,5°; Лит.: [832] 286-287
757. **1-бромпропан** (пропилбромид) ж.  $CH_3CH_2CH_2Br$ ; М 123;  $T_{пл}$  -110°;  $T_{кип}$  70,9°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р.0,25, эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,353 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 914-915; Синт.: [667] 471. [858] 118-119
758. **2-бромпропан** (бромистый изопропил, изопропилбромид)  $(CH_3)_2CHBr$ ; М 123;  $T_{пл}$  -89°;  $T_{кип}$  59,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р.0,344 (12,5°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,31 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4251 (20°); Лит.: [768] 175; Синт.: [358] 144. [858] 118
759. **3-бромпропановая кислота** (бета-бромпропионовая кислота) бц. листовидные крист.  $BrCH_2CH_2COOH$ ; М 152,98;  $T_{пл}$  62,5°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 45 (141°);  $pK_a$  (1) = 4,03 (25°, вода); Лит.: [897] 922-923; Синт.: [858] 133-134
760. **dl-2-бромпропановая кислота** (dl-альфа-бромпропионовая кислота) призматические крист.  $CH_3CHBrCOOH$ ; М 152,98;  $T_{пл}$  25,7°;  $T_{кип}$  203,5°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,7 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 10 (96°);  $pK_a$  (1) = 2,98 (25°, вода); Лит.: [897] 922-923; Синт.: [1068] 238-239
761. **1-бром-2-пропанон** (бромацетон) бц. ж.  $CH_3COCH_2Br$ ; М 136,98;  $T_{пл}$  -54°;  $T_{кип}$  136,5°; Раств.: ацетон: р., вода: г.р., эф.: л.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,634 (23°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 8 (31,5°); Лит.: [897] 908-909; Синт.: [318] 181
762. **N-бромсукцинимид** красн. крист. (р.п. бензол)  $(CH_2CO)_2NBr$ ; М 178;  $T_{пл}$  176-177°;  $T_{разл}$  177°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., укс.: х.р.; Лит.: [832] 136-137; Синт.: [215] 59-60
763. **5-бромтетразол**  $BrCHN_4$ ; М 148,949;  $T_{пл}$  148°; Лит.: [164] 802
764. **1-(5-бромгенил-2)силатран**  $N(CH_2CH_2O)_3SiC_4H_9SBr$ ; М 336,28;  $T_{пл}$  233°;  $LD_{50}$ : 0,42 (); Лит.: [334]
765. **2-бромтолуол** (2-bromotoluene)  $BrC_6H_4CH_3$ ; М 171,034;  $T_{пл}$  -26°;  $T_{кип}$  181°; Лит.: [54] 1.125; Синт.: [858] 136-137
766. **3-бромтолуол** (м-бромтолуол) бц. ж.  $BrC_6H_4CH_3$ ; М 171,034;  $T_{пл}$  -39,8°;  $T_{кип}$  183,7°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,4099 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,551 (20°); Лит.: [768] 132; Синт.: [858] 134-135
767. **4-бромтолуол** (п-бромтолуол) ромбические крист.  $BrC_6H_4CH_3$ ; М 171,034;  $T_{пл}$  28,5°;  $T_{кип}$  184,5°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,3898 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,549 (20°); Лит.: [768] 132; Синт.: [358] 145, [249] 198-199
768. **бромтрифторметан** (фреон 13B1, хладон 13B1)  $CF_3Br$ ; М 148,91;  $T_{пл}$  -174,7°;  $T_{кип}$  -57,8°; Пл.: 1,538 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,238 (25°);  $T_{криг}$ : 66,9;  $P_{криг}$ : 3,946;  $PL_{криг}$ : 0,77; Лит.: [1024] 279
769. **бромуксусная кислота** бц. гексагональные крист.  $BrCH_2COOH$ ; М 138,96;  $T_{пл}$  50°;  $T_{кип}$  208°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,934 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 2,9 (25°, вода);  $LD_{50}$ : 100 (б. крысы, п/о); Лит.: [897] 1024-1025, [259] 118; Синт.: [861] 504-507
770. **бромуксусной кислоты этиловый эфир** (этилбромацетат) бц. ж.  $BrCH_2COOC_2H_5$ ; М 167,01;  $T_{кип}$  159°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.;

- Пл.: 1,514 (13°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 15 (58°); Лит.: [338] 168, [897] 1024-1025, [949] 1287-1291; Синт.: [861] 504-507
771. **2-бромфенилуксусная кислота** призматические крист.  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 215,1;  $T_{\text{пл}}$  105-106°;  $pK_a$  (1) = 4,05 (25°, вода); Лит.: [832] 362-363, [898] 86
772. **4-бромфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 215,1;  $T_{\text{пл}}$  114°;  $pK_a$  (1) = 4,19 (25°, вода); Лит.: [832] 362-363, [898] 86
773. **1-бром-2-фенилэтан** (бета-фенилэтилбромид)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ ; М 185,061;  $T_{\text{кип}}$  218°; Лит.: [1084] 637
774. **2-бромфенол** бц. маслянистая ж.  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 173,02;  $T_{\text{пл}}$  5,6°;  $T_{\text{кип}}$  194-195°;  $pK_a$  (1) = 8,44 (25°, вода); Лит.: [897] 1044-1045, [898] 86
775. **3-бромфенол** листовидные крист.  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 173,02;  $T_{\text{пл}}$  33°;  $T_{\text{кип}}$  236,5°;  $pK_a$  (1) = 9,03 (25°, вода); Лит.: [897] 1044-1045, [898] 86
776. **4-бромфенол** тетраэдрические крист.  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 173,02;  $T_{\text{пл}}$  63,5°;  $T_{\text{кип}}$  238°;  $pK_a$  (1) = 9,36 (25°, вода); Лит.: [897] 1044-1045, [259] 126; Синт.: [858] 140-142, [318] 151
777. **5-бромфуран-2-карбоновая кислота** бц. листовидные крист.  $\text{BrC}_4\text{H}_2\text{O}_2\text{COOH}$ ; М 191;  $T_{\text{пл}}$  186°; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., эф.: х.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [832] 390-391, [897] 894-895; Синт.: [751] 78-79
778. **5-бромфуран-2-карбоновой кислоты этиловый эфир** призматические крист.  $\text{C}_7\text{H}_7\text{BrO}_3$ ; М 219,05;  $T_{\text{пл}}$  17°;  $T_{\text{кип}}$  235°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 894-895
779. **бромхлордифторметан** (фреон 12В1, хладон 12В1)  $\text{CBrClF}_2$ ; М 165,36;  $T_{\text{пл}}$  -159,5°;  $T_{\text{кип}}$  -4°; Пл.: 1,88 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $T_{\text{криг.}}$  153,7;  $P_{\text{криг.}}$  4,252;  $P_{\text{Лкриг.}}$  0,4252; Лит.: [1024] 279
780. **1-бром-2-хлорэтан** (этилен бромхлористый, этиленбромхлорид) бц. ж.  $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{Br}$ ; М 143,41;  $T_{\text{пл}}$  -16,6°;  $T_{\text{кип}}$  108°; Раств.: вода: 0,688 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,689 (19°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1122-1123
781. **бромциан**  $\text{BrCN}$ ; М 105,921;  $T_{\text{пл}}$  52°;  $T_{\text{кип}}$  61,3°; Лит.: [543] 57
782. **бромциклогексан** (циклогексил бромистый) ж.  $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CHBr}$ ; М 163,07;  $T_{\text{пл}}$  -56°;  $T_{\text{кип}}$  163,5°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,329 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,336 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4953 (20°);  $JD_{50}$ : 2800 (крысы, п/о), 4100 (мышы, п/о); Лит.: [343] 601, 704-705, [897] 1102-1103; Синт.: [588] 48-50
783. **бромэтан** (этил бромистый, этилбромид) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ ; М 108,97;  $T_{\text{пл}}$  -125,5°;  $T_{\text{кип}}$  38,4°; Раств.: вода: 1,08 (0°), 0,96 (17,5°), 0,914 (20°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,50138 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,4555 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,42386 (20°);  $\Delta H_{0298}^\circ$ : -85,3 (ж);  $C_p^0$ : 100,4 (ж);  $T_{\text{всп.}}$ : -25;  $T_{\text{свояс.}}$ : 455;  $\Delta H_{\text{сгор.}}$ : 1424,8; Лит.: [54] 1.120, [768] 197; Синт.: [358] 141-142, [858] 117-118
784. **2-бромэтанол** бц. ж.  $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 124,97;  $T_{\text{кип}}$  150,3°; Лит.: [897] 1130-1131
785. **N-бромэтилфталимид**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ ; М 254,08;  $T_{\text{пл}}$  82-83,5°; Лит.: [57] 194; Синт.: [858] 143-145
786. **бруцин**  $\text{C}_{23}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_4$ ; М 394,46;  $T_{\text{пл}}$  178°; Лит.: [1020] 322
787. **бруцин тетрагидрат** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{23}\text{H}_{34}\text{N}_2\text{O}_8$ ; М 466,525;  $T_{\text{пл}}$  105°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1 (20°), 0,67 (100°), эф.: 0,75 (20°), хлф.: 13,1 (25°), этанол: 81,8 (25°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 11,07 (25°, вода);  $pK_{\text{BH}^+}$  (2) = 6,04 (25°, вода); Лит.: [897] 542-543, [1020] 322
788. **бульбокапин** ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{C}_{19}\text{H}_{19}\text{NO}_4$ ; М 325,37;  $T_{\text{пл}}$  200°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [825] 349-350, [897] 542-543

789. **бульвален** (трицикло[3.2.2.0<sup>4,6</sup>]дека-2,7,9-триен) крист.  $C_{10}H_{14}$ ; М 134,22;  $T_{пл}$  96°;  $T_{разл}$  350°; Лит.: [1020] 322, [881] 81
790. **1,2-бутадиен** (метилаллен) бц. г.  $CH_2=C=CHCH_3$ ; М 54,09;  $T_{пл}$  -136,19°;  $T_{кип}$  10,85°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: смеш.; ПЛ: 0,676 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4205$  (13°); Дип.: 0,403 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : 165,48 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 201,71 (г);  $S_{298}^0$ : 293 (г);  $T_{крит}$ : 173,5;  $P_{крит}$ : 4,46; Лит.: [768] 132
791. **1,3-бутадиен** (дивинил. эритрен) бц. г.  $CH_2=CH-CH=CH_2$ ; М 54,09;  $T_{пл}$  -108,91°;  $T_{кип}$  -4,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,65 (-6°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4292$  (-25°); Дип.: 0 (20°); Вязк.: 0,178 (5°), 0,133 (30°);  $\Delta H_{298}^0$ : 111,9 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 152,42 (г);  $S_{298}^0$ : 278,7 (г);  $C_p^0$ : 79,54 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 7,89;  $\Delta H_{кип}$ : 363,2;  $T_{всп}$ : -40;  $\Delta H_{сгор}$ : 2543,48;  $T_{крит}$ : 161,8;  $P_{крит}$ : 4,32;  $PL_{крит}$ : 0,245; Лит.: [768] 132, [829]
792. **бутадиин** (диацетилен) г.  $HCC-CCN$ ; М 50,06;  $T_{пл}$  -36,4°;  $T_{кип}$  10,3°; Раств.: вода: р.1 (25°), эф.: л.р., этанол: р.; ПЛ: 0,7364 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4386$  (20°); Лит.: [889] 462-463, [897] 544-545, [1026] 161
793. **бутадион** (1,2-дифенил-4-н-бутил-3,5-пиразолидиндион) бел. крист.  $C_{19}H_{20}N_2O_2$ ; М 308,37;  $T_{пл}$  105°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,009 (20°), эф.: л.р., метанол: л.р., хлф.: л.р., этанол: 3,6 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 500 (крысы, п/о); Лит.: [817] 211, [1020] 331, [994] 335
794. **бутан** бц. г.  $CH_3CH_2CH_2CH_3$ ; М 58,12;  $T_{пл}$  -138,35°;  $T_{кип}$  -0,5°; Раств.: хлф.: р.; ПЛ: 0,6511 (-50°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6415 (-40°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6317 (-30°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6218 (-20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6115 (-10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6012 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,002672 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.), 0,573 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3543$  (-13°), 1,3621 (-25°); Давл. паров: 1 (-101°), 10 (-77,8°), 40 (-59,1°), 100 (-44,2°), 400 (-16,3°);  $\Delta H_{298}^0$ : -124,7 (г);  $S_{298}^0$ : 310 (г);  $C_p^0$ : 97,78 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 4,66;  $\Delta H_{кип}$ : 21,07;  $\Delta H_{сгор}$ : 2657;  $T_{крит}$ : 152,01;  $P_{крит}$ : 3,797;  $PL_{крит}$ : 0,228; Лит.: [641] 59-60, [896] 628, [1020] 331, [768] 133, [771] 319-323
795. **1,4-бутадиол** (1,4-бутиленгликоль, тетраметиленгликоль) маслянистая ж.  $HOCH_2CH_2CH_2CH_2OH$ ; М 90,12;  $T_{пл}$  20,9°;  $T_{кип}$  235°; Раств.: вода: смеш.; эф.: м.р., этанол: р.; ПЛ: 1,0171 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,446$  (25°); Давл. паров: 10 (120°); Лит.: [1020] 334-335, [1026] 87, [386] 180-181, [748] 68-69, [768] 133
796. **бутаннитрил** (бутиронитрил, масляной кислоты нитрил, пропилендиансый) бц. ж.  $CH_3CH_2CH_2CN$ ; М 69,105;  $T_{пл}$  -112,6°;  $T_{кип}$  117,4-118°; ЛД<sub>50</sub>: 50-100 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 564-565
797. **2-бутанон** (метилэтилкетон) бц. ж.  $CH_3CH_2COCH_3$ ; М 72,1;  $T_{пл}$  -83,4°;  $T_{кип}$  79,6°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: р.29,2 (20°), р.19 (90°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,8054 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [248] 210-211, [274] 147, [416] 37, [768] 162, [1092] 538-541
798. **2-бутанона 2,4-дипитрофенилгидразон**  $CH_3CH_2C(CH_3)=NNHC_6H_3(NO_2)_2$ ; М 252,227;  $T_{пл}$  117°; Лит.: [1084] 647
799. **2-бутанона семикарбазон**  $CH_3CH_2C(CH_3)=NNHCONH_2$ ; М 129,16;  $T_{пл}$  146°; Лит.: [1084] 647
800. **1-бутантиол** (бутилмеркаптан) бц. ж.  $C_4H_9SH$ ; М 90,18;  $T_{пл}$  -115,9°;  $T_{кип}$  98°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; ПЛ: 0,858 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,8337 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,44402$  (20°); Лит.: [338] 376, [897] 552-553, [899] 840, [417] 694-700
801. **3-бутен-1-ин** (винилацетилен) бц. г.  $CH_2=CH-C\equiv CH$ ; М 52,08;  $T_{пл}$  -138°;  $T_{кип}$  5°; Лит.: [897] 554-555
802. **1-бутен** (1-бутилен) бц. г.  $CH_3CH_2CH=CH_2$ ; М 56,11;  $T_{пл}$  -185,35°;  $T_{кип}$  -6,3°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ: 0,703 (-80°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,694 (-70°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6835 (-60°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6732 (-50°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6627 (-40°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6519 (-30°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6409 (-20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6297 (-10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6182 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0025001 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.);  $n = 1,3962$  (25°);  $\Delta H_{298}^0$ : 1,17 (г);  $S_{298}^0$ : 307,4

- (г);  $C_p^0$ : 89,33 (г);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 20,38;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 2717,3;  $T_{\text{криг}}$ : 147,4;  $P_{\text{криг}}$ : 4,056;  $PL_{\text{криг}}$ : 0,234; Лит.: [1020] 331-332, [731] 10, [768] 134, [771] 345-348
803. **транс-2-бутен** (транс-2-бутилен) бц. г.  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ;  $M$  56,11;  $T_{\text{пл}}$  -105,5°;  $T_{\text{кип}}$  0,88°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,6814 (-50°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6705 (-40°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6596 (-30°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6487 (-20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6378 (-10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6269 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6269 (4°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,616 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,3848 (-25°);  $\Delta H_{\text{298}}^0$  -10,06 (г);  $S_{\text{298}}^0$ : 296,5 (г);  $C_p^0$ : 87,82 (г);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 23,83;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 2706,3; Лит.: [762] 614-615, [768] 134, [771] 348-351
804. **цис-2-бутен** (цис-2-бутилен) бц. г.  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ;  $M$  56,11;  $T_{\text{пл}}$  -138,91°;  $T_{\text{кип}}$  3,72°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,6994 (-50°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6885 (-40°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6776 (-30°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6667 (-20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6558 (-10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6449 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6449 (4°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,634 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,393 (-25°);  $\Delta H_{\text{298}}^0$  -5,7 (г);  $S_{\text{298}}^0$ : 300,8 (г);  $C_p^0$ : 78,91 (г);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 23,35;  $P_{\text{криг}}$ : 4,1; Лит.: [768] 134, [771] 348-351
805. **бутена-2 изоизоид**  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ;  $M$  104,1; Пл.: ; Давл. паров: 60 (27°); Лит.: [624] 207
806. **транс-2-бутеналь** (кетоновый альдегид, транс-бета-метилакролеин) бп. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCHO}$ ;  $M$  70,09;  $T_{\text{пл}}$  -69°;  $T_{\text{кип}}$  102,2°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода: 18,1 (20°), эф.: смеш., толуол: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,848 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,4366 (20°);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 36,13;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 3239,5; Лит.: [768] 154
807. **бутенон-3** (метилвинилкетон) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCOCH}_3$ ;  $M$  70,09;  $T_{\text{кип}}$  80°; Пл.: 0,86 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [337] 530, 539-540, [394] 29; Синт.: [659] 319
808. **3-бутиновая кислота** (винилуксусная кислота) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{COOH}$ ;  $M$  86,09;  $T_{\text{пл}}$  -39°;  $T_{\text{кип}}$  163°;  $pK_a$  (1) = 4,34 (25°, вода); Лит.: [897] 554-555, [898] 86
809. **2-бутин-1,4-диол** бц. крист.  $\text{HOCH}_2\text{-CH=CH-CH}_2\text{OH}$ ;  $M$  86,09;  $T_{\text{пл}}$  58°;  $T_{\text{кип}}$  238°;  $LD_{50}$ : 105 (мышь, п/о); Лит.: [1020] 338, [1026] 89
810. **бутиламин**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ;  $M$  73,14; CAS 103-73-9;  $T_{\text{пл}}$  -50,5°;  $T_{\text{кип}}$  77,8°; Пл.: 0,7414 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4044 (20°);  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = 10,78 (25°, вода);  $LD_{50}$ : 500 (крысы, в/ж); Лит.: [1020] 333, [934] 41; Синт.: [940] 364
811. **втор-бутиламин**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3$ ;  $M$  73,14;  $T_{\text{пл}}$  -104,5°;  $T_{\text{кип}}$  63°; Пл.: 0,7246 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,3928 (20°);  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = 10,56 (25°, вода); Лит.: [1020] 333
812. **трет-бутиламин** (альфа, альфа-диметилэтиламин, триметилкарбиниламин) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{CNH}_2$ ;  $M$  73,14;  $T_{\text{пл}}$  -72,65°;  $T_{\text{кип}}$  44,5°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,696 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,379 (20°);  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = 10,45 (25°, вода);  $T_{\text{всп}}$ : -8; Лит.: [897] 558-559, [1020] 333
813. **трет-бутиламин - боран (1/1)**  $(\text{CH}_3)_3\text{CNH}_2 \cdot \text{BH}_3$ ;  $M$  86,97;  $T_{\text{пл}}$  96°; Раств.: вода: р., циклогексан: м.р.; Лит.: [646] 244
814. **4-(бутиламино)бензойной кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (дикан) бел. крист.  $\text{C}_4\text{H}_9\text{HNC}_6\text{H}_4\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2 \cdot \text{HCl}$ ;  $M$  300,82;  $T_{\text{пл}}$  150°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 211
815. **2-(4-трет-бутилбензил)пропаналь** (ilestralis, lilial, lismeral, лилпальальдегид) ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{CC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO}$ ;  $M$  204,31; CAS 80-54-6;  $T_{\text{кип}}$  279°;  $LD_{50}$ : 3700 (крысы, п/о); Лит.: [327] 403-404
816. **втор-бутилбензол** (2-фенилбутан) ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$ ;  $M$  134,22;  $T_{\text{пл}}$  -75,47°;  $T_{\text{кип}}$  173-174°;  $LD_{50}$ : 6400 (мышь, в/ж); Лит.: [337] 105
817. **н-бутилбензол**  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}$ ;  $M$  134,22; CAS 104-51-8;  $T_{\text{пл}}$  -88,5°;  $T_{\text{кип}}$  183,1°; Раств.: вода: 0,001382 (25°); Лит.: [241] 681-682
818. **трет-бутилбромид**  $(\text{CH}_3)_3\text{CBr}$ ;  $M$  137;  $T_{\text{пл}}$  -16,2°;  $T_{\text{кип}}$  73,2°; Пл.: 1,2209 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 302-303; Синт.: [858] 119-120
819. **бутилгексилдипентиламмония бромид**  $\text{C}_6\text{H}_{13}(\text{C}_4\text{H}_9)(\text{C}_5\text{H}_{11})_2\text{NBr}$ ;  $M$  378,43;  $T_{\text{пл}}$  83,4°; Лит.: [239] 50

820. **бутилгермания трихлорид**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{GeCl}_3$ ; М 236,113;  $T_{\text{кип}}$  184°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 50 (б. мыш. в/ж); Лит.: [339] 436
821. **трет-бутилгидропероксид** бц. ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{COOH}$ ; М 90,12;  $T_{\text{пл}}$  -5,5°;  $T_{\text{кип}}$  133°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 1330 (мыш. в/ж); Лит.: [1020] 334
822. **трет-бутилгипобромит** красновато-оранж. ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{COBr}$ ; М 153,018;  $T_{\text{раств}}$  85°; Давл. паров: 85 (44°); Лит.: [855] 270
823. **трет-бутилгидрохлорит** ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{COCl}$ ; М 108,6;  $T_{\text{кип}}$  79,6°; Давл. паров: 750 (79,6°); Лит.: [832] 180-181, [855] 269; Синт.: [862] 114-116
824. **11-бутилдоксан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}(\text{C}_4\text{H}_9)(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}_3$ ; М 366,707;  $T_{\text{пл}}$  0°; Пл.: 0,8046 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,45$  (20°); Лит.: [401] 56
825. **бутилизоцианид**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NC}$ ; М 83,1;  $T_{\text{кип}}$  118°; Лит.: [832] 180-181; Синт.: [383] 66-67, [80] 1637
826. **N-(1-(N-бутилкарбамонл)бензимидазолл-2)-О-метилкарбамат** (бенлат, беномил)  $\text{C}_{14}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_3$ ; М 290,32;  $T_{\text{пл}}$  290°; Лит.: [561] 559
827. **1-втор-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат**  $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{F}_6\text{N}_2\text{P}$ ; М 284,182;  $T_{\text{пл}}$  83,3°; Лит.: [239] 53
828. **1-н-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат**  $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{F}_6\text{N}_2\text{P}$ ; М 284,182;  $T_{\text{пл}}$  6,4°; Лит.: [239] 53
829. **1-трет-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат**  $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{F}_6\text{N}_2\text{P}$ ; М 284,182;  $T_{\text{пл}}$  159,7°; Лит.: [239] 53
830. **1-н-бутил-3-метилимидазолия тетрафторборат**  $\text{C}_8\text{H}_{15}\text{BF}_4\text{N}_2$ ; М 226,023;  $T_{\text{пл}}$  -82°; Пл.: 1,17 (30°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Вязк.: 233, (30°); Лит.: [435] 345
831. **бутилнигрит** ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{ONO}$ ; М 103,12;  $T_{\text{кип}}$  77°; Раств.: эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9114 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 560-561; Синт.: [618] 136
832. **1-бутиловый спирт** (1-butanol, 1-бутанол, butyl alcohol, n-butanol, propyl carbinol, бутиловый спирт) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 74,12; CAS 71-36-3;  $T_{\text{пл}}$  -89,53°;  $T_{\text{кип}}$  117,25°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: р.9 (15°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8098 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-1,2°), 10 (30,2°), 40 (53,4°), 100 (70,1°), 400 (100,8°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 2680 (б. мыш. п/о); Лит.: [901] 479-481, [1020] 336-337, [220] 77-79, [386] 229, [768] 134
833. **втор-бутиловый спирт** (2-butanol, 2-hydroxy-butane, 2-бутанол, s-butanol) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{OH}$ ; М 74,12; CAS 78-92-2;  $T_{\text{пл}}$  -114,7°;  $T_{\text{кип}}$  99,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: р.12,5, эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8063 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [220] 85-87, [768] 134; Синт.: [249] 127
834. **трет-бутиловый спирт** (1,1-диметилэтанол, трет-бутанол) бц. ромбические крист.  $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$ ; М 74,12; CAS 75-65-0;  $T_{\text{пл}}$  25,5°;  $T_{\text{кип}}$  82,2°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7887 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_a(1) = 19$  (20°, вода); Лит.: [768] 134
835. **трет-бутилпероксид** бц. ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{COOC}(\text{CH}_3)_3$ ; М 146,23;  $T_{\text{пл}}$  -20--18°;  $T_{\text{кип}}$  108°; Лит.: [1020] 337-338
836. **4-трет-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан**  $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{P}$ ; М 190,18;  $T_{\text{пл}}$  145-149°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,21 (мыш. в/б); Лит.: [551] 7, 64
837. **4-втор-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 206,176;  $T_{\text{пл}}$  171-173°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,37 (мыш. в/б); Лит.: [551] 64
838. **4-трет-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** (4-трет-бутилбициклоортофосфат) крист.  $(\text{CH}_3)_3\text{CC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 206,176;  $T_{\text{пл}}$  245°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,12 (мыш. в/в), 0,036 (мыш. в/б); Лит.: [551] 12, 64
839. **4-трет-бутилфенол** крист.  $(\text{CH}_3)_3\text{CC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 150,22;  $T_{\text{пл}}$  98-99°;  $T_{\text{кип}}$  236-238°;  $pK_a(1) = 10,23$  (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1030 (б. крысы, в/ж); Лит.: [337] 412, [499] 48
840. **5-бутильйоксан**  $\text{C}_{24}\text{H}_{50}$ ; М 338,654;  $T_{\text{пл}}$  8°; Лит.: [731] 171

841. **1-бутин** (этилацетилен) г.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$ ; М 54,09;  $T_{\text{пл}} -125,72^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 8,07^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 562-563, [971] 280
842. **2-бутин** (диметилацетилен) ж.  $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCCH}_3$ ; М 54,09;  $T_{\text{пл}} -32,3^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 26,97^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6906 ( $20^\circ$ , к в.4, ж.); Лит.: [889] 462-463, [897] 562-563, [328] 239, [971] 280
843. **2-бутиновая кислота** (метилацетиленкарбоновая кислота, метилпропиоловая кислота, тетроловая кислота) бп. табличковидные крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{CH}_3\text{CC}-\text{COOH}$ ; М 84,07;  $T_{\text{пл}} 77-78^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 203^\circ$ ;  $pK_a(1) = 2,6$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [515] 126-127, [897] 970-971
844. **3-бутин-1-ол** (бета-этинилэтанол, пропаргилкарбинол)  $\text{HCC}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 70,09;  $T_{\text{пл}} -63,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 128,9^\circ$ ; Лит.: [1026] 89
845. **бутирилоллина иодид** ((2-бутирилоксиэтил)триметиламмония иодид)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3$ ; М 301,7; CAS 2494-56-6;  $T_{\text{пл}} 85-94^\circ$ ; Лит.: [11] 517
846. **бутоксияцетилен**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCCCH}_3$ ; М 98,143;  $T_{\text{кип}} 102-104^\circ$ ; Пл.: 0,8078 ( $25^\circ$ , к в.4, ж.);  $n = 1,4033$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 110 ( $50,5^\circ$ ); Дип.: 2,03 ( $20^\circ$ ); Лит.: [832] 446-447, [946] 121
847. **1-бутоксипутан** (дибутиловый эфир)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 130,2;  $T_{\text{пл}} -95,3^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 142^\circ$ ; Лит.: [832] 202-203; Синт.: [249] 65-66
848. **2-(4-бутоксип-3,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 289,798;  $T_{\text{пл}} 152-153^\circ$ ; Лит.: [216]
849. **2-бутоксип-4-хинолинкарбоновой кислоты 2-диэтиламиноэтиламида гидрохлорид** (совкаин) бел. крист.  $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{ClN}_3\text{O}_2$ ; М 379,92;  $T_{\text{пл}} 96^\circ$ ; Раств.: ацетон: л.р., вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 533, [284] 291
850. **2-бутоксипутанол** (бутилцеллозольв, гликоля монобутиловый эфир) бц. ж.  $\text{C}_4\text{H}_9\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 118,18;  $T_{\text{кип}} 170,6^\circ$ ; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9011 ( $15^\circ$ , к в.15, ж.), 0,9027 ( $20^\circ$ , к в.4, ж.); Лит.: [897] 1130-1131
851. **буторфанол** (11-циклобутилметил-1,2,3,4,9,10-гексагидро-4а,10-пропанофенантрен-6,10а-диол, butorphanol, stadol)  $\text{C}_{21}\text{H}_{29}\text{NO}_2$ ; М 327,22; CAS 42408-82-2;  $T_{\text{пл}} 215-217^\circ$ ; Лит.: [26] 176-177
852. **буторфанола тартрат** (butorphanol tartrate)  $\text{C}_{25}\text{H}_{35}\text{NO}_8$ ; М 477,55; CAS 58786-99-5;  $T_{\text{пл}} 217-219^\circ$ ; Лит.: [26] 176-177
853. **буфотенин** (5-гидрокси-3-(2-диметиламиноэтил)индол, N,N-диметил-5-гидрокситриптамин, N,N-диметилсеротонин, bufotenine) бц. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}$ ; М 204; CAS 487-93-4;  $T_{\text{пл}} 146^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: пл.р., метанол: х.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 0,1 ( $320^\circ$ ); Лит.: [43] 407-408, [1020] 339
854. **буфотенина оксалат**;  $T_{\text{пл}} 96,5^\circ$ ; Лит.: [1020] 339
855. **буфотоксин** крист.  $\text{C}_{40}\text{H}_{60}\text{N}_4\text{O}_{10}$ ; М 756,93;  $T_{\text{пл}} 204^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 204^\circ$ ; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,3 (кошки, в/в), 0,4 (мыши, п/к); Лит.: [1024] 526, [1026] 727, [211] 165, [748] 446
856. **dl-вазипин** (dl-пеганин) игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$ ; М 188,22;  $T_{\text{пл}} 210^\circ$ ; Раств.: бензол: т.р., вода: г.р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 78,2 (б. мыши, в/в), 208 (б. мыши, п/к), 135 (б. мыши, в/б); Лит.: [897] 564-565, [966] 75, [477] 1092-1093
857. **l-вазипин** (l-пеганин) крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$ ; М 188,22;  $T_{\text{пл}} 211^\circ$ ; Лит.: [897] 564-565
858. **валериановая кислота** (пентановая кислота) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 102,14;  $T_{\text{пл}} -33,83^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 186,05^\circ$ ; Раств.: вода: 3,7 ( $16^\circ$ ), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9391 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4085$  ( $25^\circ$ ); Давл. паров: 10 ( $82,7^\circ$ ), 23 ( $96^\circ$ );  $pK_a(1) = 4,86$  ( $25^\circ$ , вода); Дип.: 2,66 ( $20^\circ$ ); Вязк.: 2,359 ( $15^\circ$ ), 1,724 ( $30^\circ$ );  $\Delta H_{\text{пл}}: 11,89$ ;  $\Delta H_{\text{сгор}}: 2851,8$ ;  $T_{\text{крит}}: 378$ ;  $P_{\text{крит}}: 3,8$ ; Лит.: [768] 135; Синт.: [365] 239-240

859. **валерофенон** (бутилфенилкетон) ж.  $C_6H_5COC_4H_9$ ; М 162,23;  $T_{кип}$  239,5°; Раств.: вода: н.р.; эф.: л.р.; этанол: л.р.; Пл.: 0,988 (20°, к в.20, ж.); Лит.: [897] 568-569
860. **I-(+)-валли** гексагональные крист. (р.п. этанол)  $(CH_3)_2CHCH(NH_2)COOH$ ; М 117,16;  $T_{пл}$  315°; Раств.: бензол: м.р., вода: 9,1 (16,5°), эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,23 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pI$  (1) = 5,96 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 9,72 (25°, вода); Лит.: [768] 136, [943] 299
861. **ванадий** (vanadium) светло-сер. кубические мет. V; М 50,94;  $T_{пл}$  1900°;  $T_{кип}$  3400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,96 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (1850°), 0,1 (2044°), 1 (2282°), 10 (2590°), 100 (2955°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 28,9 (т);  $C_p$ : 24,9 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 23;  $\Delta H_{кип}$ : 444,8; Лит.: [1090] 257, [386] 50, [768] 57
862. **ванадия(III) бромид-оксид** фиолетов. кубические крист.  $VOBr$ ; М 146,85;  $T_{разл}$  480°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; Пл.: 4, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 106-107
863. **ванадия дибромид**  $VB_2$ ; М 72,56;  $T_{пл}$  2745°; Лит.: [1020] 304
864. **ванадия(II) нодид** розов. гексагональные крист.  $VI_2$ ; М 304,75;  $T_{возг}$  800°; Раств.: бензол: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлоорметан: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,44 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 106-107
865. **ванадия(III)-калия сульфат додекагидрат** фиолетов. кубические крист.  $KV(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ; М 498,35;  $T_{пл}$  20°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,78 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 106-107
866. **ванадия(IV) карбид** сер. кубические крист.  $VC$ ; М 62,95;  $T_{пл}$  2800°;  $T_{кип}$  3900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -104,6 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -101,9 (т);  $S^0_{298}$ : 24,9 (т);  $C_p$ : 32,2 (т); Лит.: [981] 298, 358, 451, [768] 57
867. **ванадия(III) нитрид** черн. кубические крист.  $VN$ ; М 64,95;  $T_{пл}$  2000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,13 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 106-107
868. **ванадия(II) оксид** светло-сер. кубические крист.  $VO$ ; М 66,94;  $T_{пл}$  1830°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,76 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -431,8 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -402,6 (т);  $S^0_{298}$ : 33,6 (т);  $C_p$ : 38,6 (т); Лит.: [768] 57
869. **ванадия(III) оксид** черн. тригональные крист.  $V_2O_3$ ; М 149,88;  $T_{пл}$  1970°;  $T_{кип}$  3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1219,1 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1139,4 (т);  $S^0_{298}$ : 98,3 (т);  $C_p$ : 103,2 (т);  $ЛД_{50}$ : 130 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 57
870. **ванадия(IV) оксид** (ванадия диоксид) син. тетрагональные крист.  $VO_2$ ; М 82,94;  $T_{пл}$  1545°;  $T_{кип}$  2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,34 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -720 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -665 (т);  $S^0_{298}$ : 51,57 (т);  $C_p$ : 59,2 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 56,92; Лит.: [1090] 258, [427] 106-107, [768] 58
871. **ванадия(V) оксид** (ванадиевый ангидрид) оранжев. ромбические крист.  $V_2O_5$ ; М 181,88;  $T_{пл}$  680°;  $T_{разл}$  700°; Раств.: вода: 0,07 (25°), 0,07 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,36 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1552 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1421,2 (т);  $S^0_{298}$ : 131 (т);  $C_p$ : 127,7 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 65,1;  $ЛД_{50}$ : 1-2 (кролики, в/в), 85,7-117 (мыши, п/к); Лит.: [1090] 258, [768] 58
872. **ванадия(V) оксид-трифторид** светло-желт. моноклинные крист.  $VOF_3$ ; М 123,94;  $T_{возг}$  109,5°; Лит.: [427] 106-107
873. **ванадия(V) оксид-трихлорид** желт. ж.  $VOCl_3$ ; М 173,3;  $T_{пл}$  -78°;  $T_{кип}$  126,7°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [427] 106-107
874. **ванадия(III)-рубидия сульфат додекагидрат** желт. кубические крист.  $RbV(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ; М 544,718;  $T_{пл}$  64°; Раств.: вода: 1,6 (10°); Лит.: [427] 106-107
875. **ванадия(III) сульфид** зеленовато-черн. моноклинные крист.  $V_2S_3$ ; М 198,08;  $T_{разл}$  600°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [427] 106-107
876. **ванадия(V) трибромид-оксид** красн. ж.  $VOBr_3$ ; М 306,65;  $T_{разл}$  180°; Пл.: 2,93 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [427] 106-107
877. **ванадия(III) фторид** зелен. ромбические крист.  $VF_3$ ; М 107,94;  $T_{пл}$  1400°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [427] 106-107

878. **ванадия(IV) фторид** (ванадия тетрафторид) желтовато-бур. гексагональные крист.  $\text{VF}_4$ ; М 126,94;  $T_{\text{разл}} 325^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: реак., хлф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,97 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1412 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -1312 (т);  $S_{298}^0$  126 (т); Лит.: [768] 58
879. **ванадия(V) фторид** (ванадия пентафторид) бц. ромбические крист.  $\text{VF}_5$ ; М 145,93;  $T_{\text{пл}} 19,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 48^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., эф.: реак., сероуглерод: н.р., толуол: реак., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,18 ( $19^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1480,9 (ж);  $\Delta G_{298}^0$  -1378,4 (ж);  $S_{298}^0$  191,9 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}} 4,2$ ;  $\Delta H_{\text{кип}} 43,9$ ; Лит.: [768] 58
880. **ванадия(II) хлорид** зелен. гексагональные крист.  $\text{VCl}_2$ ; М 121,85;  $T_{\text{пл}} 1350^\circ$ ; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,23 ( $18^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 44-45, [427] 108-109
881. **ванадия(III) хлорид** розов. тригональные крист.  $\text{VCl}_3$ ; М 157,3;  $T_{\text{возг}} 425^\circ$ ; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 24 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 44-45, [1020] 351, [427] 108-109
882. **ванадия(IV) хлорид** красно-коричнев. ж.  $\text{VCl}_4$ ; М 192,75;  $T_{\text{пл}} -20,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 153^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 164^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлоформ: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,82 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 ( $-9,6^\circ$ ), 10 ( $30,4^\circ$ ), 100 ( $85^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$  -569,8 (ж);  $\Delta G_{298}^0$  -505,6 (ж);  $S_{298}^0$  259 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}} 9,6$ ;  $\Delta H_{\text{кип}} 35,6$ ; Лит.: [427] 108-109, [768] 58
883. **ванадия(III)-пента сульфат додекагидрат** красн. кубические крист.  $\text{CsV}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 592,16;  $T_{\text{пл}} 82^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 230^\circ$ ; Раств.: вода: 0,29 ( $10^\circ$ ); Лит.: [427] 108-109
884. **ваниллин** (3-метокси-4-оксибензальдегид, 4-гидроксн-3-метоксибензальдегид) бц. моноклинные крист.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}} 82^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 285^\circ$ ; Раств.: бензол: р. ( $80^\circ$ ), вода: 1 ( $14^\circ$ ), 5 ( $80^\circ$ ), глицерин: р., эф.: л.р., лигрои: р., пропиленгликоль: р., серная кислота 100%: р., сероуглерод: р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,056 ( $20^\circ$ , к в.4, т.); Давл. паров: 15 ( $170^\circ$ );  $pK_a$  (1) = 7,4 ( $25^\circ$ , вода);  $T_{\text{всп}} 162$ ;  $T_{\text{свеч}} 366$ ; ЛД<sub>50</sub>: 2000 (крысы, п/о); Лит.: [757] 326, [897] 570-571, [1020] 352-353, [1026] 94, [214] 873-877; Синт.: [693], [694], [691], [688]
885. **винилгермания трихлорид**  $\text{CH}_2=\text{CHGeCl}_3$ ; М 206,044;  $T_{\text{кип}} 128,6^\circ$ ; Лит.: [1046] 151
886. **2-винилнафталин** (2-vinylnaphthalene, 2-нафтилэтилен)  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 154,2; CAS 827-54-3;  $T_{\text{пл}} 66^\circ$ ; Давл. паров: 2,1 ( $95^\circ$ ), 18 ( $136^\circ$ ); Лит.: [1000] 307
887. **2-винилоксиэтанол** (этиленгликоля моновиниловый эфир) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{CHOC}_2\text{H}_4\text{OH}$ ; М 88,11;  $T_{\text{кип}} 139-140^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 2900 (б. мыши, п/о), 3900 (крысы, п/о); Лит.: [1077] 227
888. **винилтрифенилсвинец**  $\text{CH}_2=\text{CHPb}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$ ; М 465,56;  $T_{\text{пл}} 33-34^\circ$ ; Лит.: [1046] 160
889. **винилтрихлорсилан**  $\text{CH}_2=\text{CHSiCl}_3$ ; М 161,49;  $T_{\text{кип}} 92^\circ$ ; Лит.: [1022] 404
890. **винилфенилкетон** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}=\text{CH}_2$ ; М 132,16;  $T_{\text{разл}} 150-160^\circ$ ; Лит.: [314] 365-384
891. **d-винная кислота** (D-(-)-tartatic acid) бц. моноклинные крист.  $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ ; М 150,09;  $T_{\text{пл}} 170^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: 139 ( $20^\circ$ ), 343 ( $100^\circ$ ), глицерин: р., эф.: 0,39 ( $15^\circ$ ), метанол: 59 ( $20^\circ$ ), этанол: 25,6 ( $16^\circ$ ); Пл.: 1,7598 ( $20^\circ$ , к в.4, т.);  $pK_a$  (1) = 2,98 ( $25^\circ$ , вода);  $pK_a$  (2) = 4,34 ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 572-573, [54] 1.312
892. **виноградная кислота** (dl-винная кислота) бц. крист.  $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ ; М 150,09;  $T_{\text{пл}} 205^\circ$ ;  $pK_a$  (1) = 3,03 ( $25^\circ$ , вода);  $pK_a$  (2) = 4,37 ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [768] 138; Синт.: [858] 151-153
893. **виноградная кислота гидрат** бц. триклинные крист.  $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 169;  $T_{\text{пл}} 110^\circ$ ; Лит.: [768] 138



894. **висмут** (bismuth) серебристо-бел. гексагональные мет.  $\text{Bi}$ ;  $M$  208,98;  $T_{\text{пл}}$  271,4°;  $T_{\text{кип}}$  1552°; Раств.: вода: н.р.; ртуть: 1,42 (18°); ПЛ: 9,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (487°), 0,1 (614°), 1 (767°), 10 (947°), 100 (1144°); Вязк.: 1,66 (304°), 1,27 (461°), 1, (600°); Пов.нат.: 388 (300°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 56,9 (т);  $C_p^0$ : 26 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 11,05;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 177;  $JД_{50}$ : 5000 (крысы, в/ж); Лит.: [617] 10, [1020] 379-380, [369] 462, [386] 50, [768] 58
895. **висмута бромид** желт. крист.  $\text{BiBr}_3$ ;  $M$  448,69;  $T_{\text{пл}}$  218°;  $T_{\text{кип}}$  461°; Раств.: ацетон: р., вода: реак., эф.: р., этанол: п.; ПЛ: 5,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (280°), 100 (361°);  $\Delta H_{298}^0$ : -259 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 21,7;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 75,4;  $T_{\text{криг}}$ : 947;  $P_{\text{криг}}$ : 8,4;  $PL_{\text{криг}}$ : 1,49; Лит.: [768] 58
896. **висмута бромид-оксид** бц. крист.  $\text{BiOBr}$ ;  $M$  304,88;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: вода: н.р.; этанол: н.р.; ПЛ: 8,08 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 108-109
897. **висмута гидроксид** бел. ам. в-во  $\text{Bi(OH)}_3$ ;  $M$  260;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: пл.р., глицерин: р.; ПЛ: 4,36 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pIP$  (0) = 31,5 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -712 (т); Лит.: [768] 58
898. **висмута нодид** зеленовато-черн. ромбические крист.  $\text{BiI}_3$ ;  $M$  589,69;  $T_{\text{пл}}$  439°;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., метанол: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол: р.; ПЛ: 5,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 32; Лит.: [768] 58
899. **висмута нодид-оксид** красн. тетрагональные крист.  $\text{BiOI}$ ;  $M$  351,88;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 7,92 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 108-109
900. **висмута молибдат** желт. тетрагональные крист.  $\text{Bi}_2(\text{MoO}_4)_3$ ;  $M$  897,77;  $T_{\text{пл}}$  643°; ПЛ: 6,07 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 108-109
901. **висмута нитрат-оксид моногидрат** гексагональные крист.  $\text{BiONO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  305;  $T_{\text{разл}}$  105-260°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [427] 108-109
902. **висмута нитрат пентагидрат** бц. триклинные крист.  $\text{Bi(NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  485,07;  $T_{\text{разл}}$  30°; Раств.: ацетон: 42 (19°), вода: реак., эф.: х.р.; ПЛ: 2,83 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $JД_{50}$ : 4042 (крысы, п/о); Лит.: [341] 113, [1020] 379, [768] 58
903. **висмута оксид** (висмут) желт. моноклинные крист.  $\text{Bi}_2\text{O}_3$ ;  $M$  465,96;  $T_{\text{пл}}$  825°;  $T_{\text{кип}}$  1890°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р.; ПЛ: 8,9 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -577,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -497,3 (т);  $S_{298}^0$ : 151 (т);  $C_p^0$ : 114 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 16;  $JД_{50}$ : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [341] 113, [538] 178, [768] 58
904. **висмута оксид** темно-коричнев. крист.  $\text{Bi}_2\text{O}_5$ ;  $M$  497,96;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 5,1 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1020] 381, [768] 58
905. **висмута оксид-фторид** бц. крист.  $\text{BiOF}$ ;  $M$  243,98;  $T_{\text{разл}}$  500°; Лит.: [427] 108-109
906. **висмута селенид** черн. гексагональные крист.  $\text{Bi}_2\text{Se}_3$ ;  $M$  654,84;  $T_{\text{пл}}$  706°; Лит.: [427] 108-109
907. **висмута сульфат** бц. игольчатые крист.  $\text{Bi}_2(\text{SO}_4)_3$ ;  $M$  706,13;  $T_{\text{разл}}$  405°; Раств.: вода: реак.; ПЛ: 5,08 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2552 (т);  $JД_{50}$ : 5625 (кролики, п/о). 2500 (крысы, п/о). 3750 (морские свинки, п/о). 1600 (мыши, п/о); Лит.: [341] 113, [768] 58
908. **висмута сульфид** (висмутин) черн. ромбические крист.  $\text{Bi}_2\text{S}_3$ ;  $M$  514,14;  $T_{\text{пл}}$  685°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 7,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pIP$  (0) = 72 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -155,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -152,9 (т);  $S_{298}^0$ : 200,4 (т);  $C_p^0$ : 122 (т);  $JД_{50}$ : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [341] 113, [768] 58
909. **висмута теллурид** сер. гексагональные крист.  $\text{Bi}_2\text{Te}_3$ ;  $M$  800,76;  $T_{\text{пл}}$  586°; Лит.: [427] 108-109
910. **висмута фторид** сер. кубические крист.  $\text{BiF}_3$ ;  $M$  265,98;  $T_{\text{пл}}$  727°; Лит.: [427] 108-109
911. **висмута(V) фторид** бел. игольчатые крист.  $\text{BiF}_5$ ;  $M$  303,97;  $T_{\text{пл}}$  154,4°;  $T_{\text{кип}}$  230°; ПЛ: 5,4 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [376] 524-525

912. **висмута хлорид** (висмута (III) хлорид) бц. кубические крист.  $\text{BiCl}_3$ ; М 315,34; CAS 7787-60-2;  $T_{\text{пл}}$  233°;  $T_{\text{кип}}$  439°; Раств.: ацетон: 17,9 (18°), вода: реак., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 4,75 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 10 (264°), 100 (343°);  $pK_a$  (1) = 1,58 (25°, вода, гидролиз соли); Вязк.: 30,2 (267°), 23,7 (297°), 18,3 (437°); Пов.нат.: 66,4 (270°), 52,2 (380°);  $\Delta H_{298}^0$ : -379 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -313,1 (г);  $S_{298}^0$ : 172 (г);  $C_p^0$ : 109 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 23,6;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 73,6;  $T_{\text{крит}}$ : 905;  $P_{\text{крит}}$ : 11,97;  $PL_{\text{крит}}$ : 1,21; Лит.: [11] 402, [768] 58-59
913. **вода** (water, водорода гидроокись, водорода оксид, диводорода окись) бц. ж.  $\text{H}_2\text{O}$ ; М 18,02; CAS 7732-18-5;  $T_{\text{пл}}$  0°;  $T_{\text{кип}}$  100°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: 0,15 (20°), 0,187 (25°), бензол: 0,055 (20°), бутилакрилат: 0,7, бутилацетат: 2,4 (20°), вода: смеш., гексан: 0,01 (20°), гептан: 0,015 (20°), диизопропиловый эфир: 0,87 (20°), дихлорметан: 0,085 (0°), 0,142 (20°), 0,17 (25°), 0,196 (30°), эф.: 1,47 (20°), изобути-лакрилат: 0,6, изопентан: 0,0097 (20°), м-ксилол: 0,03 (20°), нитробензол: 0,19 (20°), нитрометан: 2 (20°), октан: 0,014 (20°), п-крезол: 16,3 (37,1°), 28,7 (110,8°), 64 (142,5°), смеш. (142,6°), пентан: 0,012 (20°), сероуглерод: 0,0142 (20°), тетрахло-рметан: 0,008 (20°), 0,0116 (25°), тетрахлоэтилен: 0,01 (20°), толуол: 0,045 (20°), фурфурол: 4,8 (20°), хлф.: 0,0932 (25°), циклогексан: 0,01 (20°), этанол: смеш., этилацетат: 3,3 (20°), этилбензол: 0,33 (20°); Пл.: 0,99997 (4°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,9982 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,9971 (25°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,97777 (70°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,95836 (100°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,33369$  (0°), 1,33369 (10°), 1,33299 (20°), 1,3325 (25°), 1,33194 (50°), 1,32725 (60°); Давл. паров: 0,03 (-50°), 0,3 (-30°), 0,8 (-20°), 1 (-17,4°), 1,9 (-10°), 2,3 (-8°), 2,8 (-6°), 3,3 (-4°), 3,9 (-2°), 4,6 (0°), 6,5 (5°), 9,2 (10°), 10 (11,2°), 12,8 (15°), 17,5 (20°), 23,8 (25°), 31,8 (30°), 55,3 (40°), 92,5 (50°), 100 (51,6°), 289,1 (75°), 730 (98,9°), 740 (99,3°), 750 (99,6°), 770 (100,4°), 780 (100,7°), 1520 (120°), 3800 (151°), 7600 (179°), 38000 (263°), 76000 (310°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 0 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 31,2 (25°, диметил-сульфоксид);  $pK_a$  (1) = 15,7 (20°, вода);  $pK_a$  (2) = 29 (25°, вода); ДП: 78,3 (25°); Дип.: 1,84 (20°); Вязк.: 1,792 (0°), 1,308 (10°), 1,005 (20°), 0,894 (25°), 0,801 (30°), 0,656 (40°), 0,549 (50°), 0,469 (60°), 0,406 (70°), 0,3565 (80°), 0,3165 (90°), 0,284 (100°), 0,26 (107°), 0,22 (127°), 0,18 (147°), 0,16 (167°), 0,14 (187°), 0,13 (207°), 0,12 (227°), 0,11 (247°), 0,1 (267°), 0,094 (287°), 0,086 (307°), 0,079 (327°), 0,071 (347°), 0,042 (374°); Пов.нат.: 75,62 (0°), 74,2 (10°), 72,75 (20°), 71,15 (30°), 69,55 (40°), 67,9 (50°), 66,17 (60°), 64,41 (70°), 62,6 (80°), 60,74 (90°), 58,84 (100°), 56,97 (110°), 54,96 (120°), 52,9 (130°), 52,79 (140°), 48,68 (150°), 46,51 (160°), 44,38 (170°), 42,19 (180°), 40 (190°), 37,77 (200°), 35,51 (210°), 33,21 (220°), 30,88 (230°), 28,52 (240°), 26,13 (250°), 23,73 (260°), 21,33 (270°), 18,94 (280°), 16,6 (290°), 14,29 (300°), 12,04 (310°), 9,84 (320°), 7,69 (330°), 5,61 (340°), 3,64 (350°), 2,71 (355°), 1,85 (360°), 1,68 (361°), 1,53 (362°), 1,07 (365°), 0,42 (370°), 0,31 (371°), 0,2 (372°), 0,1 (373°), 0 (374,15°); Ск.зв.: 1482,7 (20°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : -285,83 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -237,24 (ж);  $S_{298}^0$ : 70,08 (ж);  $C_p^0$ : 75,299 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 6,009;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 40,66;  $\Delta H_{298}^0$ : -241,82 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -228,61 (г);  $S_{298}^0$ : 188,72 (г);  $C_p^0$ : 33,58 (г);  $T_{\text{крит}}$ : 374,15;  $P_{\text{крит}}$ : 22,12;  $PL_{\text{крит}}$ : 0,32; Лит.: [898] 907, [981] 138, 332, 370, [1020] 394-397, [1021] 393, [11] 497, [54] 5,87, [79] 238, [245] 79, [369] 462, [393] 46, [610] 131-147, [768] 59
914. **вода сверхтяжелая** (трития оксид)  $\text{T}_2\text{O}$ ; М 22,031;  $T_{\text{пл}}$  4,49°;  $T_{\text{кип}}$  101,6°;  $\Delta H_{298}^0$ : -252,303 (г); Лит.: [922] 71, [981] 297, [1024] 6, [376] 48-49
915. **вода тяжелая** (дейтерия оксид) бц. ж. DOD; М 20,03;  $T_{\text{пл}}$  3,81°;  $T_{\text{кип}}$  101,43°; Раств.: эф.: м.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1042 (25°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,32844$  (20°); Давл. паров: 10 (13,1°), 100 (54°); ДП: 78,2 (25°); Дип.: 1,86 (20°); Вязк.: 0,969 (30°), 0,713 (45°), 0,552 (70°), 0,445 (75°), 0,365 (90°), 0,323 (100°); Пов.нат.: 72,6 (20°), 71,85 (25°), 71,1 (30°);  $\Delta H_{298}^0$ : -294,6 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -243,48 (ж);  $S_{298}^0$ : 75,9 (ж);  $C_p^0$ : 84,3 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 5,301;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 45,4;  $\Delta H_{298}^0$ : -249,2 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -234,56 (г);  $S_{298}^0$ : 198,24 (г);  $C_p^0$ : 34,34 (г);  $T_{\text{крит}}$ : 370,9;  $P_{\text{крит}}$ : 21,86;  $PL_{\text{крит}}$ : 0,363; Лит.: [339] 12, [1024] 20-21, [768] 59, [1036] 34-35

916. **водород** (hydrogen) бц. г.  $H_2$ ;  $M$  2,01565;  $T_{пл}$  -259,19°;  $T_{кип}$  -252,77°;  $T_{разл}$  1700-5000°; Раств.: вода: 0,000194 (0°), 0,000175 (10°), 0,000164 (20°), 0,000157 (25°), 0,000153 (30°), 0,000147 (40°), 0,000145 (50°), 0,000144 (60°), 0,000144 (100°), этанол: 0,000624 (0°); Пл.: 0,08 (-260°, г/см<sup>3</sup>, т.), 0,07 (-252°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,00008988 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-263,6°), 10 (-261,4°), 100 (-258,1°);  $pK_a$  (1) = 39 (25°, вода); ДП: 1,000252 (25°); Вязк.: 0,0085 (0°), 0,0103 (100°), 0,0121 (200°), 0,0154 (400°), 0,0183 (600°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 130,52 (г);  $C_p^0$ : 28,83 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 0,117;  $\Delta H_{кип}$ : 0,916;  $T_{крип}$ : -239,91;  $P_{крип}$ : 1,297;  $P_{Лкрип}$ : 0,031; Лит.: [76] 11-51, [898] 742, [981] 994, [1026] 104, [79] 238, [185] 27, [312] 7-43, [376] 39-53, [386] 50, [454] 12-21, [475] 465, [610] 79-82, 115-122, [768] 59
917. **водорода гексахлороплатинат(IV) гексагидрат** (гексахлороплатиновая кислота гексагидрат, платинохлористоводородная кислота гексагидрат) красно-коричнев. крист.  $H_2PtCl_6 \cdot 6H_2O$ ;  $M$  517,92;  $T_{пл}$  60°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,43 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2363 (г); Лит.: [768] 90
918. **водорода пероксид** (водорода перекись) бц. ж.  $HOONH$ ;  $M$  34,01;  $T_{пл}$  -0,43°;  $T_{кип}$  152°;  $T_{разл}$  152°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,6434 (-4,5°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,4425 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4067$  (25°); Давл. паров: 1,9 (25°), 10 (50°), 100 (95°);  $pK_a$  (1) = 11,65 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 25 (18°, вода); ДП: 84,2 (0°); Дип.: 2,1 (20°); Вязк.: 1,245 (20°); Пов.нат.: 80,4 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -187,8 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -120,4 (ж);  $S_{298}^0$ : 109,5 (ж);  $C_p^0$ : 89,33;  $\Delta H_{пл}$ : 12,49;  $\Delta H_{кип}$ : 51,63; Лит.: [339] 10-11, [79] 238, [376] 588-592, [393] 63, [454] 22-28, [538] 173, [610] 147-152, [768] 59
919. **водорода пероксид гидрат**  $H_2O_2 \cdot H_2O$ ;  $M$  52,03;  $T_{пл}$  -52°; Лит.: [376] 588
920. **водорода тетраоксид** бц.  $HOOOOH$ ;  $M$  66,01;  $T_{разл}$  -100°; Разл. на: водорода пероксид, кислород;  $\Delta H_{298}^0$ : -117 (г); Лит.: [980] 30, [1020] 402, [941] 16
921. **водорода тетрагидроферрат(III) дигидрат** (железохлористоводородная кислота) янтарно-желт. ромбические крист.  $HFeCl_4 \cdot 2H_2O$ ;  $M$  234,7;  $T_{пл}$  45,7°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 64-65
922. **водорода триоксид**  $HOOOH$ ;  $M$  50,01;  $T_{разл}$  -55°; Разл. на: вода, кислород;  $pK_a$  (1) = 9,5 (25°, вода); Лит.: [980] 30, [1020] 402, [376] 592, [958] 141
923. **водород цианистый** (синильная кислота, цианистоводородная кислота) бц. ж.  $HCN$ ;  $M$  27,03;  $T_{пл}$  -13,3°;  $T_{кип}$  25,65°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,688 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,2675$  (10°); Давл. паров: 1 (-73°), 10 (-49°), 100 (-18,6°);  $pK_a$  (1) = 9,1 (25°, вода); ДП: 115, (20°); Дип.: 2,8 (20°); Вязк.: 0,201 (20°); Пов.нат.: 18,2 (20°);  $LD_{50}$ : 1 (человек, п/о); Лит.: [825] 212-215, [897] 16-17, [255] 158-171, [376] 300-301, [768] 51
924. **вольфрам** (tungsten) светло-сер. кубические мет. W;  $M$  183,85;  $T_{пл}$  3420°;  $T_{кип}$  5680°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 19,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (3230°), 0,1 (3525°), 1 (3875°), 10 (4295°), 100 (4810°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 32,7 (г);  $C_p^0$ : 24,3 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 61,5;  $\Delta H_{кип}$ : 769; Лит.: [54] 3,57, [386] 49-50, [450] 17-31, [768] 59
925. **вольфрама(V) бромид** коричнево-фиолетов. игольчатые крист.  $WBBr_5$ ;  $M$  583,36;  $T_{пл}$  295°;  $T_{кип}$  392°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., хлф.: р., этанол абсолютный: р.; Лит.: [427] 110-111
926. **вольфрама(VI) бромид** черно-сер. игольчатые крист.  $WBBr_6$ ;  $M$  663,26;  $T_{пл}$  309°;  $T_{разл}$  400°; Раств.: эф.: р., сероуглерод: р., этанол абсолютный: р.; Пл.: 6,9 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 110-111
927. **вольфрама гексакARBонил** бц. ромбические крист.  $W(CO)_6$ ;  $M$  351,901;  $T_{пл}$  170°; Пл.: 2,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 110-111
928. **вольфрама диборид** серебрист. кубические крист.  $WB_2$ ;  $M$  205,46;  $T_{пл}$  2900°; Пл.: 10,77 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 110-111
929. **вольфрама дисилицид** серо-син. тетрагональные крист.  $WSi_2$ ;  $M$  240,011;  $T_{пл}$  2160°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1023] 346, [427] 110-111

930. **вольфрам(II) карбид** темно-сер. кубические крист.  $W_2C$ ; М 379,71;  $T_{пл}$  2800°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 17,3 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [981] 358, [450] 235-239, [768] 60
931. **вольфрам(IV) карбид** серо-син. гексагональные крист.  $WC$ ; М 195,86;  $T_{пл}$  2600°;  $T_{разл}$  2600°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 15,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -41 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -39,5 (т);  $S_{298}^0$ : 35 (т);  $C_p^0$ : 35,1 (т); Лит.: [981] 358, [450] 235-239, [485] 18-20, [768] 60
932. **вольфрам(IV) оксид** (вольфрам диоксид) коричневл. тетрагональные крист.  $WO_2$ ; М 215,85;  $T_{пл}$  1500°;  $T_{кип}$  1700°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 12,11 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 60
933. **вольфрам(VI) оксид** желт. триклинные крист.  $WO_3$ ; М 231,85;  $T_{пл}$  1473°;  $T_{кип}$  1670°; ПЛ: 7,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (1300°), 10 (1408°);  $\Delta H_{298}^0$ : -842,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -763,9 (т);  $S_{298}^0$ : 75,94 (т);  $C_p^0$ : 73,85 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 73,43; Лит.: [768] 60
934. **вольфрам(VI) оксид-тетрафторид** бц. моноклинные крист.  $WOF_4$ ; М 275,83;  $T_{пл}$  106°;  $T_{кип}$  185,9°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: м.р., тетрахлорметан: н.р.; Лит.: [427] 110-111
935. **вольфрам(VI) оксид-тетрахлорид** красн. тетрагональные крист.  $WOCl_4$ ; М 341,65;  $T_{пл}$  209,5°;  $T_{кип}$  224°; Раств.: вода: реаг., дихлорид серы: р., сероуглерод: р.; Лит.: [427] 110-111
936. **вольфрам(IV) сульфид** (тунгстенит) темно-сер. гексагональные крист.  $WS_2$ ; М 247,97;  $T_{разл}$  1250°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 7,5 (10°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 110-111
937. **вольфрам(VI) тетрабромид-оксид** черн. тетрагональные крист.  $WOBr_4$ ; М 519,46;  $T_{пл}$  322°;  $T_{кип}$  331°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [427] 110-111
938. **вольфрам(VI) фторид** бц. г.  $WF_6$ ; М 297,84;  $T_{пл}$  2,5°;  $T_{кип}$  17,3°; Раств.: бензол: р., вода: реаг.; ПЛ: 3,44 (17°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0129 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-71,7°), 10 (-49,2°), 100 (-21,1°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1721,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1635,9 (т);  $S_{298}^0$ : 353,5 (г);  $C_p^0$ : 120,5 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 4,1;  $\Delta H_{кип}$ : 25,9;  $T_{крит}$ : 171;  $P_{крит}$ : 4,4; Лит.: [427] 110-111, [768] 60
939. **вольфрам(V) хлорид** темно-зелен. моноклинные крист.  $WCl_5$ ; М 361,12;  $T_{пл}$  248°;  $T_{кип}$  287°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: м.р.; ПЛ: 3,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (111°), 10 (160°), 100 (217°);  $\Delta H_{298}^0$ : -517,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -410,2 (т);  $S_{298}^0$ : 230 (т);  $C_p^0$ : 140,48 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 24;  $\Delta H_{кип}$ : 49; Лит.: [768] 60
940. **вольфрам(VI) хлорид** фиолетово-син. гексагональные крист.  $WCl_6$ ; М 396,57;  $T_{пл}$  283°;  $T_{кип}$  340°; ПЛ: 3,52 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (154°), 10 (198°), 100 (256°);  $\Delta H_{298}^0$ : -598,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -469 (т);  $S_{298}^0$ : 268 (т);  $C_p^0$ : 163,7 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 8,4;  $\Delta H_{кип}$ : 61,5; ЛД<sub>50</sub>: 1800 (крысы, в/ж), 1080 (мыши, в/ж);  $T_{крит}$ : 650;  $P_{крит}$ : 5; ПЛ<sub>крит</sub>: 0,94; Лит.: [768] 60
941. **вольфрамовая кислота** оранжево-желт. ромбические крист.  $H_2WO_4$ ; М 249,86;  $T_{разл}$  100°; Разл. на: вольфрам(VI) оксид, вода: Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 5,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 2,2 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 3,7 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -1132 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1036,4 (т);  $S_{298}^0$ : 117,2 (т);  $C_p^0$ : 119,9 (т); Лит.: [768] 60
942. **вюрцит** (цинк сернистый, цинка сульфид) бц. гексагональные крист.  $ZnS$ ; М 97,43;  $T_{пл}$  1775°;  $T_{разл}$  1185°; Раств.: вода: 0,0000000003 (18°), укс.: н.р.; ПЛ: 4,087 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -192 (т); Лит.: [897] 254-255, [768] 113
943. **гадолиний** (gadolinium) серебристо-бел. гексагональные мет. Gd; М 157,25;  $T_{пл}$  1312°;  $T_{кип}$  3280°; Раств.: вода: реаг.; ПЛ: 7,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 68,2 (т);  $C_p^0$ : 37 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 8,8;  $\Delta H_{кип}$ : 338; Лит.: [1020] 450, [1026] 113, [386] 48, 50, [768] 60
944. **гадолиния бромид гексагидрат** бц. ромбические крист.  $GdBr_3 \cdot 6H_2O$ ; М 505,07;  $T_{пл}$  770°;  $T_{кип}$  1490°; Раств.: вода: р.; ПЛ: 2,844 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 50-51, [427] 110-111

945. **гадолиния гексаборид** син. крист.  $GdB_6$ ; М 222,116;  $T_{пл}$  2510°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [1026] 113
946. **гадолиния нодид** светло-желт. гексагональные крист.  $GdI_3$ ; М 537,96;  $T_{пл}$  926°;  $T_{кип}$  1340°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 50-51, [427] 110-111
947. **гадолиния(II) нодид** бронзов.  $GdI_2$ ; М 411,06;  $T_{пл}$  831°; Лит.: [377] 559
948. **гадолиния нитрат гексагидрат** желт. триклинные крист.  $Gd(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$ ; М 451,36;  $T_{пл}$  91°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; Пл.: 2,332 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [897] 50-51
949. **гадолиния нитрат пентагидрат** желт. призматические крист.  $Gd(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$ ; М 433,34;  $T_{пл}$  92°; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 2,406 (15°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [897] 50-51
950. **гадолиния оксалат декагидрат** бц. моноклинные крист.  $Gd_2(C_2O_4)_3 \cdot 10H_2O$ ; М 758,71;  $T_{разл}$  110°; Раств.: вода: 0,055 (25°); Лит.: [897] 50-51, [1045] 67
951. **гадолиния оксид** бел. моноклинные крист.  $Gd_2O_3$ ; М 362,5;  $T_{пл}$  2350°; Раств.: вода: о.м.р.; Пл.: 7,407 (15°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1820,5 (т);  $S_{298}^0$ : 150,6 (т);  $C_p^0$ : 105,22 (т); Лит.: [897] 50-51, [1020] 450
952. **гадолиния селенат октагидрат** бц. моноклинные крист.  $Gd_2(SeO_4)_3 \cdot 8H_2O$ ; М 887,49;  $T_{разл}$  130°; Разл. на: вода; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,309 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [897] 50-51
953. **гадолиния сульфат** бц. крист.  $Gd_2(SO_4)_3$ ; М 602,68;  $T_{разл}$  555°; Раств.: вода: 2,89 (20°), 2,18 (40°); Пл.: 4,139 (14,6°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [897] 50-51
954. **гадолиния сульфат октагидрат** бц. моноклинные крист.  $Gd_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$ ; М 746,8;  $T_{разл}$  400°; Раств.: вода: 3,28 (20°), 2,54 (40°); Пл.: 3,01 (14,6°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [897] 50-51
955. **гадолиния сульфид** желт. кубические крист.  $Gd_2S_3$ ; М 410,69;  $T_{пл}$  1885°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,8 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [897] 50-51
956. **гадолиния фторид** бел. ромбические крист.  $GdF_3$ ; М 214,24;  $T_{пл}$  1380°;  $T_{кип}$  2280°; Раств.: вода: н.р.; рПП (0) = 16,17 (25°, вода); Лит.: [897] 50-51, [827] 76
957. **гадолиния хлорид** бц. моноклинные крист.  $GdCl_3$ ; М 263,59;  $T_{пл}$  612°;  $T_{кип}$  1580°; Раств.: вода: р.; Пл.: 4,52 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [897] 50-51
958. **альфа-D-галактоза**  $C_6H_{12}O_6$ ; М 180,2;  $T_{пл}$  170°; Лит.: [832] 182-183
959. **галагитамин** (нивалин)  $C_{17}H_{21}NO_3$ ; М 287,354;  $T_{пл}$  118°; Раств.: ацетон: л.р., бензол: г.р., вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.;  $LD_{50}$ : 1240 (крысы, накожно); Лит.: [1026] 117, [34] 116-133, [670] 426
960. **галагитин**;  $T_{пл}$  164°; Раств.: ацетон: л.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [670] 426
961. **галагитин гидрат**;  $T_{пл}$  132°; Лит.: [670] 426
962. **галлий** (gallium) серебристо-бел. ромбические мет. Ga; М 69,72;  $T_{пл}$  29,78°;  $T_{кип}$  2205°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,904 (29,6°,  $г/см^3$ , т.), 6,095 (29,8°,  $г/см^3$ , ж.); Давл. паров: 0,1 (1180°), 1 (1350°), 10 (1570°), 100 (1870°); Пов.нат.: 358 (30°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 41,1 (т);  $C_p^0$ : 26,1 (т);  $\Delta H_{кип}$ : 256; Лит.: [823] 2175, [1090] 206, [386] 50, [393] 35, [421] 5-13, [455], [768] 60, [955] 112
963. **галлия арсенид** темно-сер. кубические крист.  $GaAs$ ; М 144,65;  $T_{пл}$  1238°; Лит.: [1020] 205, [427] 112-113
964. **галлия бромид** бц. крист.  $GaBr_3$ ; М 309,44;  $T_{пл}$  121°;  $T_{кип}$  279°; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,69 (25°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [427] 112-113
965. **галлия иодид** желт. ромбические крист.  $GaI_3$ ; М 450,44;  $T_{пл}$  212°;  $T_{кип}$  345°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 4,15 (25°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [427] 112-113
966. **галлия(I) нодид** GaI; М 196,63;  $T_{пл}$  271°; Лит.: [376] 229
967. **галлия(II) оксид** темно-коричнев. крист.  $Ga_2O_3$ ; М 155,44;  $T_{пл}$  660°;  $T_{возг}$  500°;  $T_{разл}$  700°; Разл. на: галлий, галлия оксид альфа-форма; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,77 (25°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -356 (т); Лит.: [475] 350, [768] 60

968. **галлия оксид альфа-форма** бел. тригональные крист.  $\text{Ga}_2\text{O}_3$ ; М 187,44;  $T_{\text{пл}}$  1740°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 6,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 60
969. **галлия оксид бета-форма** бел. моноклинные крист.  $\text{Ga}_2\text{O}_3$ ; М 187,44;  $T_{\text{пл}}$  1740°; ПЛ: 5,88 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1089 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -998,2 (т);  $C_p^0$ : 92 (т); Лит.: [768] 60
970. **галлия сульфат** бц. гексагональные крист.  $\text{Ga}_2(\text{SO}_4)_3$ ; М 427,61;  $T_{\text{разл}}$  520°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., этанол: р.;  $C_p^0$ : 259 (т); Лит.: [768] 60
971. **галлия сульфид** желт. кубические крист.  $\text{Ga}_2\text{S}_3$ ; М 235,64;  $T_{\text{пл}}$  1110°; Раств.: вода: реак.; ПЛ: 3,65 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 112-113
972. **галлия(І) сульфид** темно-сер. крист.  $\text{Ga}_2\text{S}$ ; М 171,51;  $T_{\text{разл}}$  800°; Лит.: [427] 112-113
973. **галлия теллурид** черн. ромбические крист.  $\text{Ga}_2\text{Te}_3$ ; М 522,25;  $T_{\text{пл}}$  790°; Лит.: [427] 112-113
974. **галлия фосфид** кубические крист.  $\text{GaP}$ ; М 100,697;  $T_{\text{пл}}$  1465°; Лит.: [1024] 133
975. **галлия фторид** бц.  $\text{GaF}_3$ ; М 126,718;  $T_{\text{возг}}$  950°; Лит.: [376] 226, [427] 112-113
976. **галлия хлорид** бц. игольчатые крист.  $\text{GaCl}_3$ ; М 176,08;  $T_{\text{пл}}$  78°;  $T_{\text{кип}}$  201°; Раств.: вода: реак.; ПЛ: 2,47 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (48°), 100 (133°);  $\Delta H_{298}^0$ : -524,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 11,5; Лит.: [421] 19, [768] 61
977. **галловая кислота** (3,4,5-тригидроксibenзойная кислота, 3,4,5-триоксibenзойная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_5$ ; М 170,13;  $T_{\text{пл}}$  220°;  $T_{\text{разл}}$  240°; Раств.: ацетон: р., вода: 1,65 (25°), 33 (100°), глицерин: р., эф.: 2,5 (15°), этанол: 27,2 (25°); ПЛ: 1,694 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 4,41 (25°, вода); Лит.: [897] 578-579; Синт.: [533]
978. **галловой кислоты бутиловый эфир** (бутилгаллат) сероват. пор.  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 226,23;  $T_{\text{пл}}$  143-144°;  $J_{\text{Д}50}$ : 860 (б. мыши, п/о); Лит.: [1077] 70
979. **галловой кислоты пропиловый эфир** (пропилгаллат) бел. пор.  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOC}_3\text{H}_7$ ; М 212,2;  $T_{\text{пл}}$  146-148°; Лит.: [748] 92
980. **гальвиноксил** (2,6-ди-трет-бутил-4-((3,5-ди-трет-бутил-4-оксо-2,5-циклогексанилиден)метил)феноксил, гальвиноксильный радикал, радикал Коппингера) син. крист.  $\text{C}_{29}\text{H}_{41}\text{O}_2$ ; М 421,65;  $T_{\text{пл}}$  158°; Раств.: орг. р-ли: л.р.; Лит.: [1020] 501; Синт.: [807] 216
981. **гармаллин** (дигидрогармин) ромбические крист.  $\text{C}_{13}\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}$ ; М 214,26;  $T_{\text{пл}}$  238°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., этанол: р.;  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = 4,2 (25°, вода); Лит.: [897] 578-579, [477] 1120
982. **гарман** (3-метил-бета-карболин)  $\text{C}_{12}\text{H}_{10}\text{N}_2$ ; М 182,22;  $T_{\text{пл}}$  237°; Лит.: [477] 1120
983. **гармин** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{13}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$ ; М 214,24;  $T_{\text{пл}}$  259°; Раств.: вода: 2,5, эф.: т.р., этанол: г.р.;  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = 7,7 (25°, вода); Лит.: [825] 345-346, [897] 578-579, [477] 1120
984. **гафний** (hafnium) серебристо-бел. гексагональные мет. Hf; М 178,49;  $T_{\text{пл}}$  2220°;  $T_{\text{кип}}$  4600°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 13,31 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (2870°), 1 (3205°), 10 (3700°), 100 (4440°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 43,55 (т);  $C_p^0$ : 25,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 21;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 569; Лит.: [386] 48, 50, [768] 61
985. **гафния борогидрид**  $\text{Hf}(\text{BH}_4)_4$ ; М 237,86;  $T_{\text{пл}}$  29°;  $T_{\text{кип}}$  117,6°; Давл. паров: 0,1 (-30,5°), 1 (-7,9°), 10 (19,4°), 100 (62,5°); Лит.: [896] 608, [993] 46
986. **гафния диборид**  $\text{HfB}_2$ ; М 200,112;  $T_{\text{пл}}$  3250°; Лит.: [981] 303, [1020] 304
987. **гафния карбид** сер. крист.  $\text{HfC}$ ; М 190,501;  $T_{\text{пл}}$  3960°;  $T_{\text{кип}}$  5400°; ПЛ: 12,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [981] 102, 293, 358, [1026] 121

988. **гафния нитрид** темно-коричнев. кубические крист.  $\text{HfN}$ ; М 192,497;  $T_{\text{пл}}$  3300°; Лит.: [427] 112-113
989. **гафния оксид** бел. ромбические крист.  $\text{HfO}_2$ ; М 210,49;  $T_{\text{пл}}$  2780°; Раств.: вода: 0,0000023 (34,6°), 0,0000028 (49,7°), 0,0000029 (60°), 0,0000032 (70,3°), 0,0000047 (89,7°); ПЛ: 9,68 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1117,5 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1061,1 (т);  $S^0_{298}$ : 59,33 (т);  $C_p^0$ : 60,25 (т); Лит.: [640] 207, [768] 61
990. **гафния фторид** бц. моноклинные крист.  $\text{HfF}_4$ ; М 254,48;  $T_{\text{возг}}$  974°; Раств.: вода: н.р., фтороводород: р.; ПЛ: 7,13 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1930 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1830 (т);  $S^0_{298}$ : 113 (т);  $C_p^0$ : 92 (т);  $\Delta H_{\text{возг}}$ : 226; Лит.: [768] 61
991. **гафния хлорид** бел. кубические крист.  $\text{HfCl}_4$ ; М 300,3;  $T_{\text{возг}}$  315°; Раств.: вода: реак.;  $\Delta H^0_{298}$ : -990 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -901 (т);  $S^0_{298}$ : 191 (т);  $C_p^0$ : 120,5 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 22,8;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 103,1;  $J_{\text{Д}50}$ : 2000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [768] 61
992. **гексаамминкальций** крист.  $[\text{Ca}(\text{NH}_3)_6]$ ; М 142,26;  $T_{\text{разл}}$  12°; Лит.: [611] 168-169
993. **гексаамминникеля(II) хлорат** крист.  $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6](\text{ClO}_3)_2$ ; М 327,82;  $T_{\text{пл}}$  180°; ПЛ: 1,52 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 156-157
994. **гексаамминникеля(II) хлорид** сине-фиолетов. кубические крист.  $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$ ; М 231,82;  $T_{\text{разл}}$  120°; Разл. на: диаамминникеля(II) хлорид, аммиак; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; ПЛ: 1,468 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [516] 288-289, [897] 156-157, [990] 410
995. **гексабензилгексаазпзворцитан** бел. крист.  $\text{C}_{48}\text{H}_{48}\text{N}_6$ ; М 708,93;  $T_{\text{пл}}$  153°; Лит.: [962] 831
996. **гексабензо-18-краун-6** ( $\text{C}_6\text{H}_4\text{O}$ )<sub>6</sub>; М 552,57;  $T_{\text{пл}}$  282-283°; Лит.: [72] 106
997. **гексаборан(10)** бц. ж.  $\text{B}_6\text{H}_{10}$ ; М 74,95;  $T_{\text{пл}}$  -62,3°;  $T_{\text{кип}}$  108°; ПЛ: 0,69 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1020] 307, [376] 161, [427] 106-107
998. **гексаборан(12)**  $\text{B}_6\text{H}_{12}$ ; М 76,96;  $T_{\text{пл}}$  -82,3°; Лит.: [1020] 307, [376] 161
999. **гексагептцен** гексагональные крист.  $\text{C}_{26}\text{H}_{16}$ ; М 328,405;  $T_{\text{пл}}$  231-232°; Лит.: [487] 274-276, [623] 266
1000. **гексагидразина меллитат** бц. крист.  $\text{C}_6(\text{COON}_2\text{H}_5)_6$ ; М 534,44;  $T_{\text{пл}}$  175°;  $T_{\text{разл}}$  175°; Лит.: [831] 83
1001. **гексатгидроксибензола трис-карбонат - тетрагидрофуран (1/2,35)** бел. крист.  $\text{C}_9\text{O}_9 \cdot 2,35\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ ; М 252,091;  $T_{\text{разл}}$  50°; Лит.: [229] 4897-4900; Синт.: [229] 4900
1002. **гексадекан** (цетан)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_3$ ; М 226,4;  $T_{\text{пл}}$  18,2°;  $T_{\text{кип}}$  286,8°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,7751 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,43435$  (20°); Давл. паров: 1 (105°), 10 (149°), 40 (182,8°), 100 (209,5°), 400 (259°); Лит.: [896] 669, [1026] 676, [154] 3084
1003. **1-гексадеканол** (1-hexadecanol)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 242,45;  $T_{\text{пл}}$  48,5°;  $T_{\text{кип}}$  334°; Лит.: [575] 43, [54] 1.234, [542] 283
1004. **1-гексадецил**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{13}\text{-CCH}$ ; М 222,409;  $T_{\text{пл}}$  15°; Лит.: [897] 578-579
1005. **гексакозан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{24}\text{CH}_3$ ; М 366,707;  $T_{\text{пл}}$  56,3°;  $T_{\text{кип}}$  412°; Давл. паров: 1 (205°), 10 (254°), 40 (292°), 100 (322°), 400 (379°); Лит.: [896] 673, [731] 10; Синт.: [945] 38
1006. **гексаконтан** крист. (р.п. бутилацетат)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{58}\text{CH}_3$ ; М 843,611;  $T_{\text{пл}}$  99°;  $T_{\text{кип}}$  250°; Лит.: [56] 655, [477] 36
1007. **гексаметилбензол**  $\text{C}_6(\text{CH}_3)_6$ ; М 162,27;  $T_{\text{пл}}$  166°; Лит.: [889] 484-485
1008. **гексаметилдигерман**  $\text{Ge}_2(\text{CH}_3)_6$ ; М 235,49;  $T_{\text{пл}}$  -40°;  $T_{\text{кип}}$  140°; Лит.: [376] 372
1009. **1,1,1,3,3,3-гексаметилдисилазан** ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{SiNHSi}(\text{CH}_3)_3$ ; М 161,4;  $T_{\text{кип}}$  125,4-125,6°; ПЛ: 0,7742 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,408$  (20°);  $T_{\text{всп}}$ : 8;  $J_{\text{Д}50}$ : 600 (крысы); Лит.: [1022] 407, [1026] 122, [11] 428, [54] 1.234, [264] 377; Синт.: [264] 369

1010. **гексаметилдисилоксан**  $(\text{CH}_3)_2\text{SiOSi}(\text{CH}_3)_2$ ; M 162,38;  $T_{\text{пл}} -67^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 98,5^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; ПЛ: 0,763 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,377$  (20°);  $T_{\text{всп}} -4^\circ$ ;  $T_{\text{своян}} 340$ ; Лит.: [638] 1190, [832] 206-207, [1021] 514, [1022] 407, [1026] 122, [376] 342
1011. **гексаметилдистаннан**  $\text{Sn}_2(\text{CH}_3)_6$ ; M 327,63;  $T_{\text{пл}} 23^\circ$ ; Лит.: [376] 376
1012. **гексаметилендиамма адипат** (соль Al) бц. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_4$ ; M 262,36;  $T_{\text{пл}} 190^\circ$ ; Раств.: бензол: н.р., вода: р., метанол: р. (64°), этанол: р. (78°); ЛД<sub>50</sub>: 3600 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 120, [1077] 81-82; Синт.: [865] 32-33
1013. **гексаметиленими** (азациклогексан, гексагидроазепин, гомопиперидин) ж.  $(\text{CH}_2)_6\text{NH}$ ; M 99,18;  $T_{\text{кип}} 138^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 22,4-40 (б. крысы, в/ж); Лит.: [338] 229-230
1014. **гексаметилтрипероксиддиамми** (ГМТД) бел. ромбические крист.  $\text{N}(\text{CH}_2\text{OOCCH}_3)_3$ ; M 208,17;  $T_{\text{разл}} 50-200^\circ$ ; Раств.: ацетон: 0,33 (20°), вода: 0,01 (22°), эф.: 0,017 (22°), сероуглерод: 0,01 (22°), тетрагидрометан, 0,013 (22°), укс.: 0,14 (22°), хлф.: 0,64 (20°), этанол: 0,01 (22°), этиленгликольдиацетат: 0,9 (25°); ПЛ: 1,57 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [892] 1464, [278] 406-411
1015. **гексаметилпиризман**  $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_6$ ; M 162,27;  $T_{\text{разл}} 20^\circ$ ; Лит.: [624] 576
1016. **2,6,10,15,19,23-гексаметилгептакозан**  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$ ; M 422,8;  $T_{\text{пл}} -35^\circ$ ; ПЛ: 0,8093 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4534$  (25°); Лит.: [401] 56
1017. **гексан** (n-hexane) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ ; M 86,18; CAS 110-54-3;  $T_{\text{пл}} -95,34^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 68,742^\circ$ ; Раств.: вода: 0,001518 (14°), 0,00095 (25°), ДМСО: 2,6 (25°), эф.: р., хлф.: р., этанол: 50 (30°); ПЛ: 0,65937 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,37486$  (20°); Давл. паров: 1 (-54°), 10 (-25°), 40 (-2,3°), 100 (15,8°), 120 (20°), 400 (49,6°); ДП: 1,89 (20°); Дип.: 0,08 (20°); Пов.нат.: 18,43 (20°), 18,94 (15°); Скзв.: 199,6 (134°, состояние среды - газ); Лит.: [343] 29-34, [896] 637, [897] 580-581, [901] 118-119, [220] 7-9, [241] 319-320, [310] 58, [336] 200, [767] 141; Синт.: [590] 1054
1018. **2,5-гександион** (ацетонилацетон, симм-диацетилэтан) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COCCH}_2\text{CH}_2\text{COCCH}_3$ ; M 114,142;  $T_{\text{пл}} -9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 192-194^\circ$ ; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,9737 (20°, к в.4. ж.); Лит.: [897] 584-585
1019. **2,2',4,4',6,6'-гексанитроазобензол**  $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$ ; M 452,207;  $T_{\text{пл}} 220^\circ$ ; Лит.: [4] 177
1020. **гексанитробензол** (HNB, ГНБ) бел. крист.  $\text{C}_6(\text{NO}_2)_6$ ; M 348;  $T_{\text{пл}} 250^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., петр.эф.: н.р.; ПЛ: 2, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1020] 508, [1089] 126-127
1021. **гексанитрогексаазанитроуридин** (2.4.6.8.1.12-гексанитро-2.4.6.8.10.12-гексаазатетрацикло[5.5.0.0<sup>5,9</sup>.0<sup>3,11</sup>] додекан. CL-20, HNIW)  $\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_{12}\text{O}_{12}$ ; M 438,19;  $T_{\text{пл}} 195^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 250-260^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., ацетонитрил: р.; ПЛ: 2, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 127-128, [4] 273-275, [962] 830-836
1022. **2,2',4,4',6,6'-гексанитродифениламин** (гексил) желт. крист.  $\text{NH}(\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2)_2$ ; M 439,22;  $T_{\text{пл}} 245^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 245^\circ$ ;  $pK_a$  (I) = 5,42 (25° вода); Лит.: [338] 309, 348, [1020] 512, [1026] 124, [259] 132, [676] 248-250
1023. **1-гексанол** (амилкарбинол, n-гексильовый спирт) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2\text{OH}$ ; M 102,18;  $T_{\text{пл}} -51,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 157,2^\circ$ ; Раств.: вода: 0,59 (20°), эф.: смеш., этанол: р.; ПЛ: 0,8186 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 1900-4000 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 584-585; Синт.: [858] 154-156
1024. **1-гексантиол** (перв-гексилмеркаптан) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{SH}$ ; M 118,24; CAS 111-31-9;  $T_{\text{пл}} -81,03^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 151^\circ$ ; ПЛ: 0,8424 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,4496$  (20°); ДП: 4,711 (10°) 4,436 (20°) 4,203 (30°) 3,995 (40°); Лит.: [897] 586-587, [54] 1.235, [269] 365
1025. **гексаоксидфторид**  $\text{O}_6\text{F}_2$ ; M 134;  $T_{\text{разл}} -183^\circ$ ; Лит.: [1021] 389



1026. **гексан-4-ол-3-он** (4-гидрокси-3-гексанон)  $C_6H_{12}O_2$ ; М 116,16; Пл.: 0,956 (21°, к в. 4, ж.); Давл. паров: 20 (73°); Лит.: [832] 190-191; Синт.: [736] 44-45
1027. **гексарубидия оксид**  $Rb_6O$ ; М 528,806;  $T_{разл}$  -7,3°; Лит.: [376] 90
1028. **гексасеры оксид альфа-форма** оранжево-желт. крист.  $S_6O$ ; М 208,389;  $T_{пл}$  39°;  $T_{разл}$  39°; Лит.: [377] 49
1029. **гексасеры оксид бета-форма** темно-оранжев. крист.  $S_6O$ ; М 208,389;  $T_{пл}$  34°;  $T_{разл}$  34°; Лит.: [377] 49
1030. **гексасилан** бц. ж.  $Si_6H_{14}$ ; М 182,62;  $T_{пл}$  -44,7°; Лит.: [376] 319
1031. **гексатриаконтан** (hexatriacontane)  $CH_3(CH_2)_{34}CH_3$ ; М 507; CAS 630-06-8;  $T_{пл}$  75,9°;  $T_{кип}$  497°; Раств.: вода: 0,00000017 (25°); Давл. паров: 1 (270°), 10 (323°), 40 (364°), 100 (397°), 400 (457°); Лит.: [896] 675, [241] 1256, [284] 88
1032. **гексатриаконтилбензол**  $C_6H_5CH_2(CH_2)_{34}CH_3$ ; М 583,069;  $T_{пл}$  80°;  $T_{кип}$  549°; Лит.: [896] 676
1033. **гексатриаконтилциклогексан**  $C_6H_{11}CH_2(CH_2)_{34}CH_3$ ; М 589,116;  $T_{пл}$  80,4°;  $T_{кип}$  551°; Лит.: [896] 676
1034. **гексафепилдшгерман**  $Ge_2(C_6H_5)_6$ ; М 607,903;  $T_{пл}$  340°; Лит.: [376] 372
1035. **гексафторацетон** бц. г.  $CF_3COCF_3$ ; М 166,03;  $T_{пл}$  -122°;  $T_{кип}$  -27,28°;  $T_{разл}$  550°; Лит.: [1020] 508-509, [1023] 38
1036. **гексафторбензол** (перфторбензол) бц. ж.  $C_6F_6$ ; М 186,06;  $T_{пл}$  5,29°;  $T_{кип}$  80°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; n = 1,3777 (20°); Лит.: [1020] 509, [768] 139
1037. **гексафторбензола гексафторарсенат** светло-желт.  $C_6F_6AsF_6$ ; М 374,97; CAS 53863-36-8;  $T_{пл}$  69°;  $T_{разл}$  25°; Лит.: [141] 4937-4943, [809] 60
1038. **гексафторбензола тетрафторхромидгексафтордиантимонат** желтовато-зел.  $C_6F_6(CrF_4SbF_6)_2$ ; М 766,55;  $T_{разл}$  20°; Лит.: [44] 932
1039. **гексафтор-2-бутин**  $CF_3-CC-CF_3$ ; М 162,033;  $T_{пл}$  -117,4°;  $T_{кип}$  -24,6°; Лит.: [1051] 23
1040. **гексафтордисилан** бц. г.  $Si_2F_6$ ; М 170,161;  $T_{возг}$  -19,1°; Лит.: [826] 308-309
1041. **гексафтордисилоксан**  $SiF_3OSiF_3$ ; М 186,161;  $T_{пл}$  -47,8°;  $T_{кип}$  -23,3°; Лит.: [826] 312
1042. **1,1,2,2,3,3-гексафтор-1,3-дихлорпропан**  $C_3Cl_2F_6$ ; М 220,9;  $T_{пл}$  -125°;  $T_{кип}$  36,1°; Лит.: [343] 708-709
1043. **гексафториода гексафторантимонат**  $IF_6SbF_6$ ; М 476,65;  $T_{пл}$  175°; Лит.: [377] 186
1044. **1,1,1,3,3,3-гексафтор-2-пропанол** (гексафторизопропиловый спирт) бц. ж.  $(CF_3)_2CHOH$ ; М 168,04;  $T_{пл}$  -3,4°;  $T_{кип}$  58,2°;  $pK_a$  (1) = 9,3 (25°, вода); Лит.: [1020] 509
1045. **гексафторфосфорная кислота гексагидрат**  $HPF_6 \cdot 6H_2O$ ; М 254,06;  $T_{пл}$  32°; Лит.: [610] 457, [826] 252
1046. **гексафторхлора гексафтороплатинат(V)** канареечно-желт.  $ClF_6PtF_6$ ; М 458,51;  $T_{разл}$  140°; Лит.: [187] 437, [377] 186, [809] 46
1047. **2,2,4,4,6,6-гексафторциклотрифосфазен**  $(NPF_2)_3$ ; М 248,93;  $T_{пл}$  28°; Лит.: [376] 499; Синт.: [856] 80
1048. **гексафторэтан** бц. г.  $CF_3CF_3$ ; М 138,012;  $T_{пл}$  -100,6°;  $T_{кип}$  -78,2°;  $\Delta H_{298}^0$  -1344 (г); Лит.: [923] 73, [1050] 37
1049. **гексахлорбензол** (перхлорбензол) бц. моноклинные крист.  $C_6Cl_6$ ; М 284,8; CAS 118-74-1;  $T_{пл}$  231°;  $T_{кип}$  322°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 0,000054 (20°), эф. м.р., сероуглерод: м.р., хлф.: м.р., этанол: н.р. (0°), р. (78°); Пл.: 2,044 (23,5°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,569 (236°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $J/D_{50}$ : 3500 (б. крысы, п/о); Лит.: [337] 311-313, [762] 436-441, [1020] 510, [241] 340-341, [768] 139

1050. **3,3',4,4',5,5'-гексахлорбифенил** (3,3',4,4',5,5'-hexachlorobiphenyl, PCB-169)  $\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_2\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3$ ; М 360,878; CAS 32774-16-6;  $T_{\text{пл}}$  201-202°; Раств.: вода: 0.0000013 (25°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,5 (морские свинки, п/о); Лит.: [68] 63, [171] 1909-1910
1051. **1,2,3,4,7,8-гексахлордибензо[b,e]-1,4-диоксин**  $\text{C}_{12}\text{H}_2\text{Cl}_6\text{O}_2$ ; М 400,94;  $T_{\text{пл}}$  273°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,825 (крысы), 0,0725 (морские свинки); Лит.: [458] 27, 44
1052. **2,3,4,6,7,8-гексахлордибензо[b,d]фуран** (2,3,4,6,7,8-HCDF)  $\text{C}_{12}\text{H}_2\text{Cl}_6\text{O}$ ; М 374,863; CAS 60851-34-5;  $T_{\text{пл}}$  239-240°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0.12 (морские свинки); Лит.: [171] 2232-2233, [458] 28, 44
1053. **2,2,4,4,6,6-гексахлор-2,4,6-трифосфатриазин** (трис-фосфонитрилхлорид) бц. ромбические крист.  $(\text{N}(\text{PCl}_2)_3)_3$ ; М 347,66;  $T_{\text{пл}}$  114°; Раств.: вода: реак.; эф.: р., трихлороксид фосфора: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,98 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 13 (123°); Лит.: [897] 12-13, [610] 460
1054. **(1r,2R,3S,4r,5R,6S)-1,2,3,4,5,6-гексахлорциклогексан** (гамма-гексахлорциклогексан, гексахлоран, линдан) игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$ ; М 290,83;  $T_{\text{пл}}$  114-115°;  $T_{\text{кип}}$  323,4°; Раств.: ацетон: 55 (20°), бензол: р.32,8 (20°), вода: н.р.0,0007 (20°), эф.: р.29,3 (20°), метанол: р., этанол: р.8,1 (20°); Лит.: [638] 559, [762] 428-436, [1020] 510-511, [417] 259-266
1055. **альфа-гексахлорциклогексан** бел. крист.  $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$ ; М 290,83;  $T_{\text{раж}}$  288°; Раств.: бензол: р., вода: н.р.0,000163 (25°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [337] 251, [241] 247, [417] 259-266
1056. **бета-гексахлорциклогексан** бц. кубические крист.  $\text{C}_6\text{H}_6\text{Cl}_6$ ; М 290,83;  $T_{\text{пл}}$  309-310°; Раств.: вода: 0.00007 (25°); Лит.: [762] 428-429
1057. **гексахлорэтан** (гексоран, перхлорэтан, углерод шестихлористый, фасциолин) бц. ромбические крист.  $\text{Cl}_3\text{CCCl}_3$ ; М 236,72;  $T_{\text{вост}}$  187°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 2,091 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [337] 214, [897] 1122-1123, [1020] 511
1058. **гексаэтилдисилоксан** (триэтилкремния окись, триэтилсиликоноксид) ж.  $(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{SiOSi}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ ; М 246,55;  $T_{\text{кип}}$  231°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,859 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [832] 206-207, [897] 950-951
1059. **2-гексеновая кислота** (бета-пропилакриловая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; М 114,142;  $T_{\text{пл}}$  32-33°;  $T_{\text{кип}}$  217°;  $\text{pK}_a$  (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [897] 590-591, [898] 93
1060. **цис-гекс-3-ен-1-ол** (спирт листьев) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 100,16;  $T_{\text{кип}}$  156-157°; Лит.: [1023] 404
1061. **5-гексен-2-он** (аллилацетон) ж.  $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 98,143;  $T_{\text{кип}}$  129,5°; Лит.: [1026] 25
1062. **гексилбензол**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$ ; М 162,27;  $T_{\text{пл}}$  -55,2°;  $T_{\text{кип}}$  226,1°; Лит.: [896] 663; Синт.: [308] 13
1063. **1-гексил-3-метилпидазолья хлорид**  $\text{C}_{10}\text{H}_{19}\text{ClN}_2$ ; М 202,724;  $T_{\text{пл}}$  -75°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,05 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Вязк.: 7500. (25°); Лит.: [435] 345
1064. **гексилпигрит** желт. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{ONO}$ ; М 131,18;  $T_{\text{кип}}$  130°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8851 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 592-593
1065. **1-гексин**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{-CClH}_2$ ; М 82,1;  $T_{\text{пл}}$  -131,9°;  $T_{\text{кип}}$  71,33°; Лит.: [832] 192-193, [328] 239; Синт.: [924] 61-62
1066. **2-гексин**  $\text{CH}_3\text{-CC-(CH}_2)_3\text{CH}_3$ ; М 82,143;  $T_{\text{пл}}$  -89,6°;  $T_{\text{кип}}$  84,5°; Лит.: [328] 239
1067. **3-гексин**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-CC-CH}_2\text{CH}_3$ ; М 82,1;  $T_{\text{пл}}$  -101°;  $T_{\text{кип}}$  81,7-82°; Лит.: [832] 192-193, [1020] 228
1068. **гексоген** (1,3,5-тринитро-1,3,5-триазациклогексан, RDX, циклонит, циклотриметилнитринитрамин) бц. крист.  $(\text{CH}_2\text{NNO}_2)_3$ ; М 222,126;  $T_{\text{пл}}$  205°;  $T_{\text{раж}}$  205°; Раств.: ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., вода: 0.07 (20°), ДМФА: х.р., эф.: пл.р., метанол: 0,235 (20°), метилацетат: х.р., хлф.: 0,015 (20°), этанол: пл.р.; Пл.: 1,816 (20°,

- г/см<sup>3</sup>, г.);  $\Delta H_{298}^0$ : 70,6 (г); ЛД<sub>50</sub>: 500 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 486-487, [1020] 512, [419] 223, [675] 227-244
1069. **гектан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH}_3$ ; М 1402; Т<sub>пл</sub> 115,2°; Лит.: [1090] 340, [481] 221, [609] 87
1070. **гелий** (helium) бц. г. He; М 4,0026; Т<sub>кип</sub> -269°; Раств.: вода: 0,000173 (0°), 0,000177 (10°), 0,000179 (30°), 0,000191 (50°), 0,000216 (75°), этанол: 0,0005 (15°), 0,00057 (25°); Пл.: 0,13 (-269°, т/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0001785 (20°, т/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-271,9°), 10 (-271,4°), 100 (-270,5°); ДП: 1,000068 (0°); Вязк.: 0,0188 (0°), 0,0229 (100°), 0,0269 (200°), 0,0342 (400°), 0,0407 (600°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 126,04 (г); С<sub>p</sub><sup>0</sup>: 20,79 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 0,00723;  $\Delta H_{кип}$ : 0,084; Т<sub>крит</sub>: -267,95; Р<sub>крит</sub>: 0,229; Пл<sub>крит</sub>: 0,0693; Лит.: [76] 11-51, [981] 994, [386] 50, [393] 36, [610] 44-46, [768] 24, 61
1071. **гентриаконтан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{29}\text{CH}_3$ ; М 436,8; Т<sub>пл</sub> 67,3°; Т<sub>кип</sub> 458°; Давл. паров: 1 (240°), 10 (291°), 40 (331°), 100 (363°), 400 (422°); Лит.: [896] 674, [731] 10
1072. **1-гентриаконтанол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{29}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 452,84; Т<sub>пл</sub> 87°; Лит.: [542] 283
1073. **генэйкозан** крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{19}\text{CH}_3$ ; М 296,57; Т<sub>пл</sub> 40,2°; Т<sub>кип</sub> 356°; Пл.: 0,7778 (40,3°, к в.4, ж.), 0,7589 (70°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (160°), 3 (179,8°), 10 (207°), 15 (215°), 40 (244°), 100 (272°), 400 (326°); Лит.: [896] 672, [897] 596-597, [731] 10
1074. **1-генэйкозанол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{19}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 312,57; Т<sub>пл</sub> 69°; Лит.: [542] 283
1075. **гептадекан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{CH}_3$ ; М 240,5; Т<sub>пл</sub> 22°; Т<sub>кип</sub> 302,1°; Пл.: 0,778 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (117°), 10 (162°), 40 (195,9°), 100 (223,3°), 400 (273,8°); Лит.: [896] 670, [154] 3084
1076. **1-гептадеканол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 256,467; Т<sub>пл</sub> 54°; Лит.: [542] 283
1077. **гептадецилтриметиламмония бромид**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Br}$ ; М 378,43; Т<sub>пл</sub> 210°; Лит.: [239] 50
1078. **гептаиода фторсульфонат** черн.  $\text{I}_7\text{SO}_3\text{F}$ ; М 987,39; Т<sub>пл</sub> 90,5°; Лит.: [79] 451, [377] 189-190
1079. **гептакозан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{25}\text{CH}_3$ ; М 380,7; Т<sub>пл</sub> 58,9°; Т<sub>кип</sub> 422°; Давл. паров: 1 (212°), 10 (262°), 40 (300°), 100 (331°), 400 (389°); Лит.: [896] 673, [731] 10
1080. **гептаконтан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{68}\text{CH}_3$ ; М 983,876; Т<sub>пл</sub> 105°; Лит.: [477] 36
1081. **гептан** (n-heptane, n-гептан) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$ ; М 100,21; CAS 142-82-5; Т<sub>пл</sub> -90,601°; Т<sub>кип</sub> 98,427°; Раств.: вода: 0,000293 (25°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: р.100 (20°); Пл.: 0,68368 (20°, т/см<sup>3</sup>, ж.), 0,68376 (20°, к в.4, ж.), 0,69763 (25°, к в.4, ж.); n = 1,38764 (20°); Давл. паров: 1 (-33°), 10 (-2°), 40 (22,4°), 100 (41,8°), 400 (78°); Т<sub>всп.</sub>: -4; Т<sub>свесп.</sub>: 223; Лит.: [896] 643, [897] 596-597, [1026] 127, [1090] 340, [220] 11-13, [241] 434-435, [336] 200
1082. **гепталь** (энантовый альдегид) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CHO}$ ; М 114,18; Т<sub>пл</sub> -45°; Т<sub>кип</sub> 153°; ЛД<sub>50</sub>: 3000 (крысы, п/о); Лит.: [1000] 20-21
1083. **1,7-гептандикарбоновой кислоты диэтиловый эфир** (азелаиновой кислоты диэтиловый эфир, этилазелат)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OOC}(\text{CH}_2)_5\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 244,33; Т<sub>кип</sub> 291°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 14 (152°); Лит.: [897] 400-401
1084. **1-гептанол** (гептиловый спирт) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 116,21; Т<sub>пл</sub> -34,1°; Т<sub>кип</sub> 176,3°; Раств.: вода: 0,09 (18°), 0,28 (100°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,82601 (15°, т/см<sup>3</sup>, ж.), 0,8219 (20°, т/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 6000 (б. мыши, п/о), 750 (кролики, п/о), 1600 (крысы, п/о); Лит.: [897] 600-601, [336] 115, [1064] 108; Синт.: [858] 156-158
1085. **2-гептанон**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$ ; М 100,159; Т<sub>пл</sub> -35,5°; Т<sub>кип</sub> 151,45°; Лит.: [832] 196-197; Синт.: [858] 247-249
1086. **4-гептанон** (бутирон, дипропилкетон) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 114,19; Т<sub>пл</sub> -32,6°; Т<sub>кип</sub> 144°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8205 (15°, к в.4, ж.), 0,8174 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 602-603
1087. **1-гептантiol** (гептилмеркаптан) ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{SH}$ ; М 132,27; Т<sub>пл</sub> -43,4°; Т<sub>кип</sub> 174-176,2°; Лит.: [897] 602-603, [1084] 651

1088. **гептасеры оксид** оранжев. крист.  $\text{S}_7\text{O}$ ; М 240,4544;  $T_{\text{пл}}$  55°;  $T_{\text{разл}}$  55°; Лит.: [377] 49, [941] 18
1089. **гептасилан** бц. ж.  $\text{Si}_7\text{H}_{16}$ ; М 212,73;  $T_{\text{пл}}$  -30,1°; Лит.: [376] 319
1090. **гептасульфуримид** (гептасеры имид) бц. крист.  $\text{HNS}_7$ ; М 239,48;  $T_{\text{пл}}$  113°; Лит.: [41] 113-114, [610] 397-398
1091. **гептатриаконтан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{35}\text{CH}_3$ ; М 521;  $T_{\text{пл}}$  77,7°;  $T_{\text{кип}}$  504°; Давл. паров: 1 (276°), 10 (329°), 40 (370°), 100 (403°), 400 (463°); Лит.: [896] 675
1092. **1-гептатриаконтанол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{35}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 536,999;  $T_{\text{пл}}$  92,7°; Лит.: [542] 283
1093. **гептафен** светло-оранжев. пластинчатые крист.  $\text{C}_{30}\text{H}_{18}$ ; М 378,46;  $T_{\text{пл}}$  473-474°; Лит.: [487] 400-401
1094. **гептафторхлорциклобутан**  $\text{C}_4\text{ClF}_7$ ; М 216,485;  $T_{\text{кип}}$  23-25°; Лит.: [1051] 31
1095. **гептахлор** (1,4,5,6,7,8,8-гептахлор-3а,4,7,7а-тетрагидро-4,7-метаноинден, велзикол 104, гептазол, гептамоль, соединение 104) бел. крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_5\text{Cl}_7$ ; М 373,32; CAS 76-44-8;  $T_{\text{пл}}$  95-96°; Раств.: ацетон: 15 (27°), бензол: х.р. 106 (27°), вода: 0,0000056 (25°), 0,000049 (45°), ксилол: х.р., тетрачлорметан: х.р., толуол: х.р., циклогексанон: х.р., этанол: 4,5 (27°); ПЛ: 1,6 (71°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 50 (кошки, в/ж), 500 (кролики, наожно), 57-340 (крысы, в/ж), 68-475 (мыши, в/ж); Лит.: [343] 559-563, 700-703, [241] 624-625, [417] 259-266, [561] 69-71
1096. **гептацен оксид** бронзов.  $\text{Cs}_7\text{O}$ ; М 946,34;  $T_{\text{пл}}$  4,3°; Лит.: [376] 90
1097. **гептилнитрит** ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{ONO}$ ; М 145,21;  $T_{\text{кип}}$  156°; Раств.: вода: н.р., эф.: р.; ПЛ: 0,8939 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 604-605
1098. **4-гептлоксифенол**  $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 208,3;  $T_{\text{пл}}$  60°; Лит.: [897] 1044-1045
1099. **1-гептин**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{-CClH}$ ; М 96,17;  $T_{\text{пл}}$  -81°;  $T_{\text{кип}}$  99,7°; Лит.: [328] 239
1100. **2-гептин**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{-CC-CH}_3$ ; М 96,17;  $T_{\text{кип}}$  112°; Лит.: [328] 239
1101. **гераналь** (Е-3,7-диметил-2,6-октадиеналь, Е-цитраль, альфа-цитраль) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{C=CHCH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCHO}$ ; М 152,24;  $T_{\text{кип}}$  229°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,8898 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4896 (20°); Давл. паров: 20 (119°); Лит.: [897] 1110-1111, [1024] 391
1102. **германий** (germanium) светло-сер. кубические мет. Ge; М 72,59;  $T_{\text{пл}}$  937°;  $T_{\text{кип}}$  2850°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 5,323 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (1414°), 0,1 (1588°), 1 (1802°), 10 (2074°), 100 (2430°); Пов.нат.: 600 (959°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 31,1 (т);  $C_p^0$ : 23,4 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 37; Лит.: [1090] 216, [376] 347-348, [386] 50, [608] 7-17, [768] 61
1103. **германий-мышьяк (I/I)** GeAs; М 147,56;  $T_{\text{пл}}$  737°; Лит.: [376] 519
1104. **германия(IV) ацетат** бел. игольчатые крист.  $\text{Ge}(\text{CH}_3\text{COO})_4$ ; М 308,816;  $T_{\text{пл}}$  156°; Лит.: [376] 363
1105. **германия(II) бромид** желт. пор.  $\text{GeBr}_2$ ; М 232,448;  $T_{\text{пл}}$  122°;  $T_{\text{разл}}$  150°; Лит.: [376] 355
1106. **германия(IV) бромид** сер. кубические крист.  $\text{GeBr}_4$ ; М 392,256;  $T_{\text{пл}}$  26,1°;  $T_{\text{кип}}$  186,8°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол абсолютный: р.; ПЛ: 3,13 (29°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [376] 356, [427] 112-113
1107. **германия(IV) дифторид-дихлорид**  $\text{GeF}_2\text{Cl}_2$ ; М 181,543;  $T_{\text{пл}}$  -51,8°;  $T_{\text{кип}}$  -2,8°; Лит.: [826] 316
1108. **германия(II) нодид** желто-оранжев. гексагональные крист.  $\text{GeI}_2$ ; М 326,45;  $T_{\text{возг}}$  240°;  $T_{\text{разл}}$  550°; ПЛ: 5,37 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [376] 355, [427] 112-113
1109. **германия(IV) нодид** красновато-оранж. кубические крист.  $\text{GeI}_4$ ; М 580,26;  $T_{\text{пл}}$  146°;  $T_{\text{кип}}$  400°;  $T_{\text{разл}}$  440°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р., тетрачлорметан: р.; ПЛ: 4,32 (26°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [376] 356, [427] 112-113
1110. **германия(IV) нитрид** светло-коричнев. гексагональные крист.  $\text{Ge}_3\text{N}_4$ ; М 273,95;  $T_{\text{разл}}$  450°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [427] 112-113

1111. **германия(II) оксид** черн. крист.  $\text{GeO}$ ;  $M$  88,59;  $T_{\text{возг}}$  700°; Раств.: вода: м.р.;  $\Delta H^0_{298}$ : -255 (т); Лит.: [768] 61
1112. **германия(IV) оксид-дихлорид** бц. ж.  $\text{GeOCl}_2$ ;  $M$  159,55;  $T_{\text{пл}}$  -56°;  $T_{\text{разл}}$  20°; Лит.: [427] 114-115
1113. **германия(IV) оксид нерастворимый** бел. тетрагональные крист.  $\text{GeO}_2$ ;  $M$  104,59;  $T_{\text{пл}}$  1086°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,24 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -580,15 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -521,6 (т);  $S^0_{298}$ : 39,7 (т);  $C_p^0$ : 50,17 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 21,1; Лит.: [897] 54-55. [608] 19. [768] 61
1114. **германия(IV) оксид растворимый** (германия диоксид) бел. тригональные крист.  $\text{GeO}_2$ ;  $M$  104,59;  $T_{\text{пл}}$  1116°; Раств.: вода: 0,43 (20°), 1 (100°); Пл.: 4,703 (18°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n = 1,65$  (20°);  $\Delta H^0_{298}$ : -554,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -500,8 (т);  $S^0_{298}$ : 55,27 (т);  $C_p^0$ : 52,09 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 17; Лит.: [897] 54-55. [608] 18-20. [768] 61
1115. **германия(IV) селенид** оранжев. ромбические крист.  $\text{GeSe}_2$ ;  $M$  230,56;  $T_{\text{пл}}$  707°; Лит.: [427] 114-115
1116. **германия(II) сульфид** красно-коричнев. ромбические крист.  $\text{GeS}$ ;  $M$  104,65;  $T_{\text{пл}}$  665°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 4,01 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -70,09 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -70,97 (т);  $S^0_{298}$ : 65,98 (т);  $C_p^0$ : 47,78 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 21; Лит.: [768] 61
1117. **германия(IV) сульфид** бел. кубические крист.  $\text{GeS}_2$ ;  $M$  136,71;  $T_{\text{пл}}$  840°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,94 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -38,38 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -39,9 (т);  $S^0_{298}$ : 78,28 (т);  $C_p^0$ : 50 (т); Лит.: [768] 61
1118. **германия фосфид** моноклинные крист.  $\text{GeP}$ ;  $M$  103,61;  $T_{\text{пл}}$  725°; Лит.: [1024] 133
1119. **германия(II) фторид** бц. ромбические крист.  $\text{GeF}_2$ ;  $M$  110,64;  $T_{\text{пл}}$  110°; Лит.: [376] 355, [427] 114-115
1120. **германия(IV) фторид** (германия тетрафторид) бц. т.  $\text{GeF}_4$ ;  $M$  148,58;  $T_{\text{возг}}$  -36,6°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 0,00665 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 (-109°), 10 (-85°), 100 (-61°);  $\Delta H^0_{298}$ : -1190 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1150 (т);  $S^0_{298}$ : 303 (т);  $C_p^0$ : 82 (т);  $\Delta H_{\text{возг}}$ : 31; Лит.: [768] 62
1121. **германия(IV) хлорид** бц. ж.  $\text{GeCl}_4$ ;  $M$  214,4;  $T_{\text{пл}}$  -49,5°;  $T_{\text{кип}}$  83,1°; Раств.: вода: реак., эф.: р., серная кислота 100%: н.р. (279°), сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 1,87 (25°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,464$  (20°); Давл. паров: 1 (-44,2°), 10 (-14,4°), 100 (27,9°);  $\Delta H^0_{298}$ : -504,6 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -466 (т);  $S^0_{298}$ : 347,7 (т);  $C_p^0$ : 96,2 (т);  $\Delta H^0_{298}$ : -540 (ж);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 33;  $T_{\text{крит}}$ : 279;  $P_{\text{крит}}$ : 3,85;  $P_{\text{Лкрит}}$ : 0,65; Лит.: [768] 62
1122. **германия(IV) цианат**  $\text{Ge}(\text{NCO})_4$ ;  $M$  240,707;  $T_{\text{пл}}$  8°;  $T_{\text{кип}}$  204°; Лит.: [1049] 127
1123. **героин** (diacetylmorphine, diagesil, diamorphine, heroin, диацетилморфин) бц. крист.  $\text{C}_{21}\text{H}_{23}\text{NO}_5$ ;  $M$  369,42; CAS 561-27-2;  $T_{\text{пл}}$  171°; Раств.: вода: 0,058 (20°), эф.: 1,4 (20°), хлф.: р., этанол: 4 (20°); Давл. паров: 12 (272°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 22 (г); Лит.: [897] 800-801, [26] 186, [274] 141, [275] 57, [321] 17
1124. **геронна гидрохлорид моногидрат** бц. крист.  $\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{ClNO}_6$ ;  $M$  423,9; CAS 561-27-2;  $T_{\text{пл}}$  230°; Раств.: вода: 50 (20°), эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [897] 800-801
1125. **гидразин** (hydrazine) бц. ж.  $\text{N}_2\text{H}_4$ ;  $M$  32,05;  $T_{\text{пл}}$  2°;  $T_{\text{кип}}$  113,5°; Раств.: вода: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,008 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 10 (18,9°), 100 (61,8°); ДП: 58, (25°); Вязк.: 1,21 (5°), 0,91 (25°); Пов.нат.: 66,7 (25°);  $\Delta H^0_{298}$ : 50,5 (ж);  $\Delta G^0_{298}$ : 149,2 (ж);  $S^0_{298}$ : 121 (ж);  $C_p^0$ : 98,83 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 12,66;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 41;  $\text{ЛД}_{50}$ : 60 (крысы, в/ж). 59 (мыши, в/ж);  $T_{\text{крит}}$ : 380;  $P_{\text{крит}}$ : 14,7; Лит.: [393] 55, [655], [768] 51
1126. **гидразина азид** бц. моноклинные крист.  $\text{N}_2\text{H}_5\text{N}_3$ ;  $M$  75,07;  $T_{\text{пл}}$  75,4°;  $T_{\text{разл}}$  130°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.: н.р., метанол: 6,1 (23°), сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: 1,2 (23°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,4 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : 246 (т); Лит.: [66], [897] 14-15. [1020] 548, [278] 165-166
1127. **гидразина гексафторсиликат** бц. крист.  $(\text{N}_2\text{H}_5)_2\text{SiF}_6$ ;  $M$  176,14;  $T_{\text{разл}}$  186°; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Лит.: [897] 14-15

1128. **гидразина гидрохлорид** бц. игольчатые крист.  $\text{N}_2\text{H}_5\text{Cl}$ ; М 68,51;  $T_{\text{пл}}$  89°; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Лит.: [897] 14-15
1129. **гидразина дигидрохлорид** бц. кубические крист.  $\text{N}_2\text{H}_6\text{Cl}_2$ ; М 104,97;  $T_{\text{пл}}$  198°; Раств.: вода: 270,4 (23°), этанол: м.р.; Пл.: 1,42 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -364 (т); Лит.: [768] 51
1130. **гидразина динитрат** бц. игольчатые крист.  $\text{N}_2\text{H}_6(\text{NO}_3)_2$ ; М 158,07;  $T_{\text{пл}}$  104°;  $T_{\text{разл}}$  104°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [897] 14-15
1131. **гидразина диформиат** бц. кубические крист.  $(\text{HCOO})_2\text{N}_2\text{H}_6$ ; М 124,1;  $T_{\text{пл}}$  128°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 14-15
1132. **гидразина ди(2-хлорэтилфосфонат)** (гидрел) бел. крист.  $\text{C}_4\text{H}_{16}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_6\text{P}_2$ ; М 321,033;  $T_{\text{пл}}$  89-90°; Лит.: [562] 41-42
1133. **гидразина нитрат альфа-форма** бц. игольчатые крист.  $\text{N}_2\text{H}_5\text{NO}_3$ ; М 95,6;  $T_{\text{пл}}$  70,7°;  $T_{\text{возг}}$  140°; Раств.: вода: 174,9 (10°), 217,2 (15°), 266,3 (20.01°), 327,5 (25.01°), 402,2 (30.01°), 490,3 (35.01°), 607,2 (40.02°), 737,6 (45.02°), 1034 (50.01°), 1458 (55.01°), 2127 (60.02°), этанол: м.р.; Лит.: [891] 331, [897] 14-15, [278] 165, [655] 168-170
1134. **гидразина нитрат бета-форма**  $\text{N}_2\text{H}_5\text{NO}_3$ ; М 95,6;  $T_{\text{пл}}$  62,09°; Лит.: [655] 169
1135. **гидразина оксалат** бц. игольчатые крист.  $(\text{N}_2\text{H}_5)_2\text{C}_2\text{O}_4$ ; М 154,13;  $T_{\text{пл}}$  148°; Раств.: вода: 200 (25°), эф.: н.р.; Лит.: [897] 14-15
1136. **гидразина перхлорат** бел. моноклинные крист.  $\text{N}_2\text{H}_5\text{ClO}_4$ ; М 132,504;  $T_{\text{пл}}$  142,4°;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,91 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -176,2 (т); Лит.: [1020] 548, [1096] 459
1137. **гидразина пикрат полугидрат** желт. крист.  $((\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{ON}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 270,16;  $T_{\text{пл}}$  201,3°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 14-15
1138. **гидразина сульфат** бц. ромбические крист.  $(\text{N}_2\text{H}_5)_2\text{SO}_4$ ; М 130,12;  $T_{\text{пл}}$  254°; Раств.: вода: 2,87 (20°), 3,41 (25°), 3,89 (30°), 4,16 (40°), 7 (50°), 9,07 (60°), 14,4 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 1,37 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 51; Синт.: [858] 158-160
1139. **гидразина тартрат**  $(\text{N}_2\text{H}_5)_2 \cdot \text{HOOCCH}(\text{OH})(\text{OH})\text{COOH}$ ; М 182,13;  $T_{\text{пл}}$  183°; Раств.: вода: 6 (0°); Лит.: [54] 3.30
1140. **гидразина хлорат** крист.  $\text{N}_2\text{H}_5\text{ClO}_3$ ; М 116,51;  $T_{\text{пл}}$  80°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,782 (-73°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [64] H194-H195
1141. **гидразин гидрат** бц. ж.  $\text{N}_2\text{H}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 50,06;  $T_{\text{пл}}$  -51,6°; Раств.: вода: смеш., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,03 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 740 (118,5°);  $\rho_{\text{Кв}}(1) = 5,9$  (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 55 (кролики, в/ж). 129 (крысы, в/ж). 40 (морские свинки, в/ж), 83 (мышы, в/ж); Лит.: [897] 14-15, [768] 51
1142. **гидрастин** бц. ромбические крист.  $\text{C}_{21}\text{H}_{21}\text{NO}_6$ ; М 383,395; CAS 118-08-1;  $T_{\text{пл}}$  132°; Раств.: вода: 0,003 (20°), 0,025 (80°), эф.: 0,8 (25°), хлф.: р., этанол: 0,74 (25°);  $\rho_{\text{Кв}}^+(1) = 7,8$  (25°, вода); Лит.: [897] 610-611, [12] 505-506, [605] 186-189
1143. **гидробензамид** (N, N-дибензилиден-альфа. альфа-толуолдиамин. трибензальдиамин) бц. призматические крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{21}\text{H}_{18}\text{N}_2$ ; М 298,38;  $T_{\text{пл}}$  101°;  $T_{\text{лит}}$  130°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 612-613; Синт.: [583] 79-80
1144. **гидрокодон** (dicodid)  $\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{NO}_3$ ; М 299,36; CAS 76-42-6;  $T_{\text{пл}}$  198°; Лит.: [26] 192-193
1145. **гидрокодона битартрат гемипентагидрат**  $\text{C}_{44}\text{H}_{76}\text{N}_2\text{O}_{29}$ ; М 1097,07; CAS 34195-34-1;  $T_{\text{пл}}$  118-128°; Лит.: [26] 192-193
1146. **гидрокодона гидрохлорид моногидрат**  $\text{C}_{18}\text{H}_{24}\text{ClNO}_4$ ; М 353,84; CAS 124-90-3;  $T_{\text{пл}}$  185-186°;  $T_{\text{разл}}$  186°; Лит.: [26] 192-193
1147. **4-гидроксиназобензол** ромбические крист.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_5$ ; М 198,221;  $T_{\text{пл}}$  152-156°;  $\rho_{\text{Кв}}(1) = 8,3$  (25°, вода); Лит.: [897] 402-403, [898] 92

1148. **4-гидроксамфетаминна гидрохлорид (4-НА)**  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 187,667;  $T_{\text{пл}}$  171-172°; Лит.: [216]
1149. **2-гидроксibenзальдегид (орто-гидроксibenзойный альдегид, салициловый альдегид)** бц. ж.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 122,13;  $T_{\text{пл}}$  -7°;  $T_{\text{кип}}$  196,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: 64,6 (12°), вода: 1,72 (86°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1669 (20°,  $\text{т/см}^3$ , ж.);  $n = 1,5736$  (19,7°); Давл. паров: 18 (86°), 20 (88,7°);  $pK_a$  (1) = 8,37 (25°, вода); ДП: 17,1 (30°) : Дип.: 2,9 (20°); Лит.: [748] 114. 123. [768] 177; Синт.: [309] 46. [537] 100-101
1150. **3-гидроксibenзальдегид (м-оксibenзальдегид)** бц. игольчатые крист.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 122,13;  $T_{\text{пл}}$  102°;  $T_{\text{кип}}$  240°; Раств.: бензол: 6,31 (61°), вода: 2,73 (43°), эф.: р., этанол: л.р.; Давл. паров: 19 (85°);  $pK_a$  (1) = 8,98 (25°, вода); Лит.: [897] 474-475; Синт.: [861] 363-364
1151. **4-гидроксibenзальдегид (п-оксibenзальдегид)** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 122,13;  $T_{\text{пл}}$  116°; Раств.: бензол: 3,68 (65°), вода: 1,38 (30,5°), эф.: л.р., этанол: л.р.;  $pK_a$  (1) = 7,61 (25°, вода); Лит.: [897] 474-475; Синт.: [688]
1152. **4-гидроксibenзиловый спирт (альфа,4-диокситолуол)** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 124,14;  $T_{\text{пл}}$  110-124°;  $T_{\text{кип}}$  252°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 484-485; Синт.: [733] 53-54
1153. **3-гидроксibenзойная кислота** бц. ромбические крист. (р.п. вода)  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 138,121;  $T_{\text{пл}}$  199-201,3°;  $pK_a$  (1) = 4,08 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 9,92 (19°, вода); Лит.: [897] 496-497, [898] 92
1154. **4-гидроксibenзойная кислота (парабен)**  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 138,121;  $T_{\text{пл}}$  210°;  $pK_a$  (1) = 4,58 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 9,46 (25°, вода); Лит.: [748] 166
1155. **2-гидроксibenзойной кислоты 3-хлуклилового эфира гидрохлорид**  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOC}_7\text{H}_{12}\text{N} \cdot \text{HCl}$ ; М 283,749;  $T_{\text{пл}}$  266-267°; Лит.: [163] 2
1156. **3-гидроксibenзойной кислоты 3-хлуклилового эфира гидрохлорид**  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOC}_7\text{H}_{12}\text{N} \cdot \text{HCl}$ ; М 283,749;  $T_{\text{пл}}$  245-247°; Лит.: [163] 2
1157. **4-гидроксibenзойной кислоты 3-хлуклилового эфира гидрохлорид**  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOC}_7\text{H}_{12}\text{N} \cdot \text{HCl}$ ; М 283,749;  $T_{\text{пл}}$  259-261°; Лит.: [163] 2
1158. **3-гидроксibутаналь (альдоль, ацетальдоль, бета-оксимасляный альдегид)** бц.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CHO}$ ; М 88,12; Раств.: ацетон: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,103 (20°, к в. 4, ж.);  $n = 1,461$  (20°); Давл. паров: 20 (83°);  $\Delta H_{\text{гор}}$ : 2287; Лит.: [1026] 27, [768] 122
1159. **6-гидроксигексановой кислоты этиловый эфир (5-гидроксикапроновой кислоты этиловый эфир)**  $\text{HOCN}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 160,211; Давл. паров: 15 (134°); Лит.: [56] 741
1160. **4-гидроксис-3,5-диметоксикоричная кислота (sinapic acid, синаповая кислота)** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; М 224,21;  $T_{\text{пл}}$  192°; Лит.: [57] 360; Синт.: [444] 80
1161. **N-гидроксис-2,5-диметоксис-4-этилпифенилэтиламина гидрохлорид (НОТ-2)** крист.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{S}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2(\text{OH})\text{Cl}$ ; М 293,81;  $T_{\text{пл}}$  122°;  $T_{\text{разл}}$  122°; Лит.: [216]
1162. **транс-2-гидроксикоричная кислота (о-кумаровая кислота)** игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; М 164,16;  $T_{\text{пл}}$  207-208°;  $pK_a$  (1) = 4,61 (25°, вода); Лит.: [897] 750-751. [898] 92
1163. **транс-3-гидроксикоричная кислота (м-кумаровая кислота)** бц. призматические крист. (р.п. вода)  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; М 164,16;  $T_{\text{пл}}$  191°;  $pK_a$  (1) = 4,4 (25°, вода); Лит.: [897] 750-751, [898] 92
1164. **транс-4-гидроксикоричная кислота (п-кумаровая кислота)** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; М 164,16;  $T_{\text{пл}}$  206-213°; Лит.: [897] 750-751

1165. **7-гидроксикумарин** (7-оксикумарин, умбеллиферон) игольчатые крист. (р.п. вода)  $C_9H_6O_3$ ; М 162,15;  $T_{пл}$  225°; Раств.: вода: 1 (100°), эф.: т.р., укс.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [897] 1030-1031, [1026] 605
1166. **гидроксиламин** (hydroxylamine) бц. ромбические крист.  $NH_2OH$ ; М 33,0298;  $T_{пл}$  32°;  $T_{разл}$  100°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш., эф.: м.р., метанол: х.р., сероуглерод: м.р., хлф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,216 (10°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,204 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 22 (58°);  $\Delta H_{298}^0$  -115 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -17,4 (т);  $S_{298}^0$  66,5 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 16,5;  $\Delta H_{кип}$ : 47,7; Лит.: [897] 14-15, [1020] 559, [768] 51
1167. **гидроксиламина азид** бц. чешуйчатые крист.  $(NH_3OH)N_3$ ; М 76,058;  $T_{пл}$  66°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [278] 272
1168. **гидроксиламина гидрохлорид** (гидроксиламмония хлорид) бц. моноклин-ные крист.  $(NH_3OH)Cl$ ; М 64,49;  $T_{пл}$  152°;  $T_{разл}$  152°; Раств.: вода: 83 (17°), 94,4 (20°), глицерин: р., эф.: н.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,67 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -312 (т); Лит.: [897] 14-15, [768] 51; Синт.: [858] 164-165
1169. **гидроксиламина нитрат** бц. крист.  $(NH_3OH)NO_3$ ; М 96,04;  $T_{пл}$  48°;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [897] 14-15
1170. **гидроксиламина сульфат** бц. моноклинные крист.  $(NH_3OH)_2SO_4$ ; М 164,14;  $T_{пл}$  170°; Раств.: вода: 63,7 (25°), 68,5 (90°), эф.: р., метанол: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [768] 51
1171. **гидроксималоновая кислота** (тартроновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $HOCH(COOH)_2$ ; М 120,06;  $T_{пл}$  160°;  $T_{разл}$  160°;  $pK_a$  (1) = 2,37 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 4,74 (25°, вода); Лит.: [897] 964-965, [898] 94
1172. **l-бета-гидроксимасляная кислота** (3-гидроксипропановая кислота) моно-клинные крист.  $CH_3CH(OH)CH_2COOH$ ; М 104,1;  $T_{пл}$  49-50°;  $pK_a$  (1) = 4,7 (25°, во-да); Лит.: [897] 772-773, [898] 92
1173. **гамма-гидроксимасляная кислота** (4-гидроксипропановая кислота) ж.  $HOCH_2CH_2CH_2COOH$ ; М 104,1;  $T_{пл}$  15-18°;  $T_{кип}$  178-180°;  $pK_a$  (1) = 4,72 (25°, вода); Лит.: [832] 148-149, [897] 772-773, [898] 92
1174. **2-гидроксипропан-2-метил-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид**  $(VOND) CH_3(CH_3O)_2C_6H_4CH(OH)CH_2NH_3Cl$ ; М 247,719;  $T_{пл}$  181°; Лит.: [216]
1175. **N-гидроксипропан-2-метил-2,5-диметоксифениламина оксалат** (FLEA) бел. крист.  $C_{24}H_{32}N_2O_{10}$ ; М 508,52;  $T_{пл}$  146-147°; Лит.: [216]
1176. **4-гидроксипропан-2-пентанон** (диацетонный спирт) бц. ж.  $CH_3C(=O)CH_2C(CH_3)_2(OH)$ ; М 116,16;  $T_{пл}$  -42,8°;  $T_{кип}$  169,2°;  $T_{разл}$  169,2°;  $LD_{50}$ : 2560 (крысы, в/ж), 3000 (мыши, в/ж); Лит.: [337] 530, 537-538; Синт.: [858] 184-186
1177. **4-гидроксипропан-2,6,7-триокса-1-фосабицикло[2.2.2]октан**  $HOCH_2C(CH_2O)_3P$ ; М 164,1;  $T_{пл}$  61°;  $LD_{50}$ : 500 (мыши, в/б); Лит.: [551] 7, 64
1178. **4-гидроксипропан-2,6,7-триокса-1-фосабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $HOCH_2C(CH_2O)_3PO$ ; М 180,1;  $T_{пл}$  161°;  $LD_{50}$ : 500 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64
1179. **1-(2-(2-гидроксипропан-5-метилфенил)-ОН-азокси)фенилазид** (азо-азокси БН) оранжево-красн. крист.  $C_{23}H_{18}N_4O_3$ ; М 398,414;  $T_{пл}$  227-229°; Лит.: [1026] 14
1180. **5-гидроксипропан-2-карбоновая кислота** бел. крист.  $HOCH_2C_4H_7O_3$ ; М 142,11;  $T_{пл}$  168°; Лит.: [846] 23; Синт.: [846] 23
1181. **5-(гидроксипропан-2-фуранальдегид) бц.** игольчатые крист.  $HOCH_2C_4H_7OCHO$ ; М 126,12;  $T_{пл}$  33°; Раств.: вода: смеш.; Давл. паров: 0,2 (120°); Лит.: [477] 960-961, [830] 35; Синт.: [576] 158-159
1182. **2'-гидроксипропан-5'-метоксиацетофенон**  $CH_3O(CHO)C_6H_4COCH_3$ ; М 166,17; CAS 705-15-7;  $T_{пл}$  52°; Лит.: [27] 703
1183. **2-гидроксипропан-3-метоксибензальдегид** (орто-ванилин) желт. игольчатые крист.  $HO(CH_3O)_2C_6H_4CHO$ ; М 152,15;  $T_{пл}$  44°;  $T_{кип}$  265°; Раств.: вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (128°);  $pK_a$  (1) = 7,912 (25°, вода); Лит.: [832] 40-41



1184. **2-гидроксип-4-метоксипбензальдегид** игольчатые крист.  
 $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}}$  41°; Раств.: вода: р. (100°); эф.: х.р., этанол: х.р. (78°); Лит.: [832] 40-41
1185. **2-гидроксип-5-метоксипбензальдегид** (2-hydroxy-5-methoxybenzaldehyde, 5-methoxysalicylaldehyde, 5-метоксисалициловый альдегид)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 152,15; CAS 672-13-9;  $T_{\text{пл}}$  4°;  $T_{\text{кип}}$  147°; Раств.: вода: м.р.; эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,219 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,578$  (20°); Давл. паров: 2,5 (103°); Лит.: [27] 703. [832] 40-41; Синт.: [576] 146-147
1186. **3-гидроксип-4-метоксипбензальдегид** (изованилин) желт. пластинчатые крист.  $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}}$  116°; Раств.: вода: р. (100°), этанол: р.; Давл. паров: 15 (179°);  $pK_a$  (1) = 8,889 (25°, вода); Лит.: [832] 40-41
1187. **2-гидроксип-5-метоксипбензойная кислота**  $\text{HO}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 168,15; CAS 2612-02-4;  $T_{\text{пл}}$  142°; Лит.: [27] 815
1188. **4-гидроксип-3-метоксипбензойная кислота** (ванилиновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{COOH}$ ; М 168,147;  $T_{\text{пл}}$  207-210°;  $pK_a$  (1) = 4,52 (25°, вода); Лит.: [897] 570-571, [898] 86
1189. **3-гидроксип-4-метоксипвинилбензол** (4-метоксип-3-оксипстирол, гесперетол) крист.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 150,18;  $T_{\text{пл}}$  57°; Раств.: вода: т.р.; эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 606-607
1190. **2-гидроксип-1,4-нафтохинон**  $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_3$ ; М 174,153;  $T_{\text{пл}}$  192°; Лит.: [433] 6, 42-43
1191. **5-гидроксип-1,4-нафтохинон** (нуцин, реагинин, юглон) желто-оранжев. моноклинные крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_6\text{O}_3$ ; М 174,153;  $T_{\text{пл}}$  155-156°; Лит.: [433]
1192. **8-гидроксипоктановая кислота** игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{HOCH}_2(\text{CH}_2)_5\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 160,211;  $T_{\text{пл}}$  58°; Лит.: [56] 742
1193. **4-гидроксип-3-пентенон-2** (ацетилацетон енольная форма) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COSH}=\text{C}(\text{OH})\text{CH}_3$ ; М 100,12;  $T_{\text{пл}}$  -9°;  $n = 1,4609$  (15°); Лит.: [768] 126
1194. **3-гидроксипиперидин** (бета-пиперидол) светло-желт. крист.  $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}$ ; М 101,15;  $T_{\text{пл}}$  62°; Лит.: [1022] 519
1195. **4-гидроксипиперидин** светло-желт. крист.  $\text{HOCH}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}$ ; М 101,15;  $T_{\text{пл}}$  86°; Лит.: [1022] 519
1196. **3-гидроксипиридин** бц. крист.  $\text{C}_5\text{H}_5\text{NO}$ ; М 95,1;  $T_{\text{пл}}$  125°;  $pK_a$  (1) = 4,86 (25°, вода); Лит.: [56] 819, [513] 705-706, [479] 267; Синт.: [757] 446-447
1197. **2-гидроксипропионитрил** (альфа-гидроксипропионитрил, ацетальдегидциангидрин, лактонитрил, молочной кислоты нитрил) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CN}$ ; М 71,08;  $T_{\text{пл}}$  -40°;  $T_{\text{кип}}$  182-184°;  $LD_{50}$ : 21 г; Лит.: [338] 92, 99
1198. **бета-гидроксипропионовая кислота лактон** (бета-пропиолактон)  $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_2$ ; М 72,06;  $T_{\text{пл}}$  33,4°;  $LD_{50}$ : 50-100 (б. крысы); Лит.: [338] 133-134
1199. **2-гидроксип-5-сульфобензойная кислота** (сульфосалициловая кислота) бц. игольчатые крист.  $\text{HO}_3\text{SC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{COOH}$ ; М 218,9;  $T_{\text{пл}}$  177°;  $T_{\text{разл}}$  180°; Разл. на: фенол, салициловая кислота;  $pK_a$  (1) = 2,49 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 12 (25°, вода); Лит.: [1023] 472
1200. **2-гидроксип-5-сульфобензойная кислота дигидрат**  $\text{HO}_3\text{SC}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{COOH} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 237;  $T_{\text{пл}}$  120°; Лит.: [1023] 472
1201. **5-гидроксипетразол**  $\text{HOCHN}_4$ ; М 86,053;  $T_{\text{пл}}$  260°; Лит.: [164] 802
1202. **1-(4-гидроксипенил)-3-бутанон** (кетон малины, оксипенилон, фрамбинон) бц. крист.  $\text{CH}_3\text{COSHCH}_2\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 164,21;  $T_{\text{пл}}$  83°;  $LD_{50}$ : 1800 (крысы, п/о); Лит.: [1021] 376
1203. **1-(3-гидроксипенил)-2-метиламиноэтанола гидрохлорид** бел. крист.;  $T_{\text{пл}}$  143°; Раств.: вода: л.р.; эф.: н.р.; этанол: л.р.; Лит.: [284] 431
1204. **3-гидроксипенилуксусная кислота**  $\text{HOC}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}}$  129°; Лит.: [599] 268, [832] 364-365

1205. **8-гидроксихинолин** (8-оксихинолин, 8-хинолинол, оксин, хинофенол) призматические крист.  $C_9H_7NO$ ; М 145,17;  $T_{пл}$  73-76°;  $T_{возг}$  266,9°;  $pK_a$  (1) = 9,81 (25°, вода); Лит.: [897] 1084-1085, [898] 92; Синт.: [527] 230-232
1206. **8-гидроксихинолина сульфат** (8-оксихинолина сульфат, хинозол) лимонно-желт. крист.  $C_{18}H_{16}N_2O_6S$ ; М 388,39;  $T_{пл}$  176°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 289, [561] 525
1207. **1-гидроксэтилдидифосфоновая кислота** бел. крист.  $CH_3C(OH)(P(O)(OH)_2)_2$ ; М 206,028; CAS 2809-21-4;  $T_{пл}$  198°; Раств.: вода: х.р.;  $pK_a$  (1) = 1,35 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 2,87 (25°, вода);  $pK_a$  (3) = 7,03 (25°, вода);  $pK_a$  (4) = 11,3 (25°, вода);  $ЛД_{50}$ : 2800 (крысы, п/о), 1900 (мыши, п/о); Лит.: [53] 606, [930] 48; Синт.: [578] 150-155
1208. **3-(2-гидроксиэтил)инол** (бета-(3-индолил)этиловый спирт, триптофол) призматические крист.  $C_8H_6NCH_2CH_2OH$ ; М 161,12;  $T_{пл}$  59°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 1014-1015; Синт.: [432] 210
1209. **гидроксония гексафторантимонат** бел. крист.  $(H_3O)[SbF_6]$ ; М 254,774;  $T_{разл}$  357°; Лит.: [376] 586
1210. **гидроксония гексафторарсенат**  $(H_3O)[AsF_6]$ ; М 207,935;  $T_{разл}$  193°; Лит.: [376] 586
1211. **гидроксосвинца нитрат** бц. кубические крист.  $Pb(OH)NO_3$ ; М 286,2;  $T_{пл}$  180°;  $T_{разл}$  180°; Раств.: вода: 19,4 (19,2°); Пл.: 5,93 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 192-193
1212. **гидроморфон** (dilaudid)  $C_{17}H_{19}NO_3$ ; М 285,338; CAS 466-99-9;  $T_{пл}$  266-267°; Лит.: [26] 193
1213. **гидрохинон** (1,4-дигидроксibenзол, п-дигидроксibenзол, хинол) бц. тексатональные крист. (р.п. вода)  $HO-C_6H_4-OH$ ; М 110,12;  $T_{пл}$  170°;  $T_{кип}$  286°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: 5,9 (15°), эф.: р., тетрагидрометан: смеш., этанол: х.р.; Пл.: 1,358 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 9,85 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 9,96 (18°, вода);  $pK_a$  (2) = 11,4 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -363,48 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 27,15;  $\Delta H_{кип}$ : 99,3;  $\Delta H_{сгор}$ : 2864,7;  $ЛД_{50}$ : 720 (крысы, п/о), 340 (мыши, п/о); Лит.: [896] 862-863, [768] 140
1214. **гидрохинон - 1,4-бензохинон (1/1)** (хингидрон) темно-зелен. ромбические крист.  $HO-C_6H_4-OH$   $OS(CH=CH)_2CO$ ; М 218,21;  $T_{пл}$  171°; Раств.: вода: 0,35 (20°), 1,035 (50°), р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,401 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ДП: 4,12 (17°); Лит.: [897] 1076-1077, [1020] 278
1215. **гиддарин**  $C_{21}H_{25}NO_4$ ; М 355,428;  $T_{пл}$  147°; Лит.: [605] 192-194, [670] 753
1216. **г-гносциамин** игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{17}H_{23}NO_3$ ; М 289,37;  $T_{пл}$  108,5°; Лит.: [548] 491-493, [748] 369
1217. **гистамин** (2-(4(5)-имидазолил)этиламин, бета-аминоэтилглиоксалин) бц. крист.  $C_5H_9N_3$ ; М 111,15;  $T_{пл}$  86°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: л.р. (61°), этанол: л.р.; Давл. паров: 18 (210°);  $pK_{BH}^+$  (1) = 9,75 (25°, вода);  $pK_{BH}^+$  (2) = 6,04 (25°, вода);  $ЛД_{50}$ : 12 (мыши); Лит.: [897] 618-619, [202] 1984, [869] 86
1218. **г-гистидин** листовидные крист. (р.п. вода)  $C_6H_9N_3O_2$ ; М 155,15;  $T_{пл}$  277°;  $T_{разл}$  277°;  $pK_a$  (1) = 9,17 (25°, вода); Лит.: [897] 618-619, [898] 87
1219. **д-глюцин** желт. ромбические крист.  $C_{21}H_{25}NO_4$ ; М 355,43;  $T_{пл}$  120°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 618-619, [1026] 136, [670] 342-345
1220. **dl-глюцин**  $C_{21}H_{25}NO_4$ ; М 355,43;  $T_{пл}$  137-139°; Лит.: [670] 343
1221. **глюцина гидрохлорид**  $C_{21}H_{26}ClNO_4$ ; М 391,888;  $T_{пл}$  243°; Раств.: хлф.: р.; Лит.: [1026] 136, [670] 343
1222. **гликолевая кислота** (оксикусная кислота, оксизтановая кислота) бц. ромбические крист. (р.п. этанол)  $HOCH_2COOH$ ; М 76,05;  $T_{пл}$  79-80°; Раств.: вода: 60,96 (24,99°), эф.: р., этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 3,83 (25°, вода); Лит.: [897] 618-619, [241] 34

1223. **глиоксалева кислота гидрат** (глиоксиловой кислоты гидрат) бц. призматические крист.  $(\text{HO})_2\text{CHCOOH}$ ; М 92,06;  $T_{\text{пл}}$  98°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: г.р.;  $pK_a(1) = 3,3$  (25°, вода); Лит.: [897] 622-623, [1020] 110
1224. **гликоксаль** (диформил, щавелевый диальдегид, этандиаль) желт. призматические крист.  $\text{CHOCHO}$ ; М 58,04;  $T_{\text{пл}}$  15°;  $T_{\text{кип}}$  50,4°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,14 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $J_{\text{Д}_{50}}$ : 200-400 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 624-625, [1071] 113; Синт.: [379] 18-19
1225. **глицерин** (1,2,3-пропантриол, глицерол) бц. ж.  $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 92,09;  $T_{\text{пл}}$  20°;  $T_{\text{кип}}$  290°;  $T_{\text{разл}}$  290°; Раств.: бензол: н.р., вода: смеш., эф.: м.р., пет.эф.: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,2604 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,4729$  (20°); Давл. паров: 1 (125,5°), 9 (166°), 10 (167,2°), 20 (182°), 40 (198°), 100 (220,1°), 400 (263°);  $pK_a(1) = 13,99$  (25°, вода); ДП: 42,5 (25°); Дип.: 0,28 (20°); Вязк.: 945, (25°); Пов.нат.: 62,5 (25°); Ск.зв.: 1895 (20°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 88,12;  $T_{\text{всп}}$ : 174;  $T_{\text{свсеп}}$ : 393; Лит.: [295] 53, [386] 182-183, [393] 44-45, [768] 141
1226. **глицеринтринитрат** (нитроглицерин, тринитрин) бц. маслянистая ж.  $\text{CH}_2(\text{ONO}_2)\text{CH}(\text{ONO}_2)\text{CH}_2\text{ONO}_2$ ; М 227,14;  $T_{\text{пл}}$  13,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензин: пл.р., бензол: х.р., вода: пл.р. 0,13 (20°), 0,2 (50°), 0,35 (80°), глицерин: пл.р., эф.: х.р., метанол: х.р., нитробензол: х.р., тетрахлорметан: пл.р., укс.: х.р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,735 (10°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,5951 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,4732$  (20°); ДП: 19,25 (20°);  $\Delta H_{298}^\circ$ : 367 (ж); Лит.: [339] 124-126, [1022] 270, [675] 266
1227. **глицерилглицерилглицерин** моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}_2\text{CONHCH}_2\text{CONHCH}_2\text{COOH}$ ; М 189,2;  $T_{\text{пл}}$  244-246°;  $pK_{\text{BH}}^+(1) = 3,225$  (25°, вода);  $pK_a(1) = 8,09$  (25°, вода); Лит.: [415] 305
1228. **глицерилглицерин**  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CONHCH}_2\text{CONHCH}_2\text{COOH}$ ; М 132,1; CAS 556-50-3;  $T_{\text{пл}}$  260-262°;  $T_{\text{разл}}$  262°;  $pK_{\text{BH}}^+(1) = 3,126$  (25°, вода);  $pK_a(1) = 8,252$  (25°, вода); Лит.: [11] 252
1229. **глицин** (аминоуксусная кислота, гликокол) бц. моноклинные крист.  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$ ; М 75,07;  $T_{\text{пл}}$  262°;  $T_{\text{разл}}$  262°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 25,3 (25°), 57,5 (75°), эф.: н.р., пиридин: м.р., этанол: 0,043 (25°);  $pK_a(1) = 9,88$  (25°, вода); Лит.: [768] 141, 222, [943] 299; Синт.: [858] 167-168, [858] 168-169
1230. **глицеризин** (глицеризиновая кислота) бц. крист.  $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_{16}$ ; М 836,95866;  $T_{\text{пл}}$  225°; Раств.: вода: н.р. (0°), р. (100°), этанол: р.; Лит.: [520] 59-61, [939] 30-31
1231. **глицерретовая кислота**  $\text{C}_{30}\text{H}_{46}\text{O}_4$ ; М 470,68;  $T_{\text{пл}}$  292°; Лит.: [939]
1232. **L-(+)-глутаминовая кислота** бц. тетрагональные крист.  $\text{HOOCCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ; М 147,13;  $T_{\text{пл}}$  248°; Раств.: вода: 0,89 (25°), эф.: н.р., метанол: 0,007 (25°); Пл.: 1,538 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 10 (175°);  $pK_a(1) = 4,51$  (25°, вода);  $pK_a(2) = 9,95$  (25°, вода); Лит.: [817] 150-151, [768] 141
1233. **глутаровая кислота** (пентандиовая кислота, пропан-1,3-дикарбоновая кислота) призматические крист. (р.п. вода)  $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_3\text{COOH}$ ; М 132,12;  $T_{\text{пл}}$  96°;  $T_{\text{кип}}$  303°; Раств.: бензол: р., вода: 83,3 (14°), 64 (20°), эф.: л.р., пет.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,192 (106°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 20 (200°);  $pK_a(1) = 4,34$  (25°, вода);  $pK_a(2) = 5,27$  (25°, вода); Лит.: [897] 630-631, [768] 222; Синт.: [858] 173-174, [858] 175-176
1234. **глутаровый альдегид**  $\text{OHC}(\text{CH}_2)_3\text{CHO}$ ; М 100,12;  $T_{\text{пл}}$  -14°;  $T_{\text{кип}}$  188°;  $T_{\text{разл}}$  188°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 0,72 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [1026] 139
1235. **D-глюкоаролактон-1,4 гидрат** (сахаролактон) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$ ; М 192,1;  $T_{\text{пл}}$  90°; Раств.: ацетон: р., вода: р.; Лит.: [415] 275
1236. **альфа-D-(+)-глюкоза** (альфа-D-глюкопираноза, виноградный сахар, декстроза) крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ; М 180,16;  $T_{\text{пл}}$  146°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 32,3 (0°), 82 (25°), метанол: м.р., пиридин: р. (115°), этанол: 2 (20°), р. (78°); Пл.: 1,562

- (18°, г/см<sup>3</sup>, т.); pK<sub>a</sub> (1) = 12,2 (23°, вода); Дип.: 14,1 (20°); Лит.: [897] 632-633, [259] 124, [758] 71, [768] 141
1237. **бета-D-(+)-глюкоза** (бета-D-глюкопираноза) игольчатые крист. (р.п. этанол) C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>; М 180,16; Т<sub>пл</sub> 150°; Раств.: вода: 154 (15°), эф.: н.р., метанол: м.р., пиридин: р. (115°), этанол: 4,9 (20°); Пл.: 1,562 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.); Дип.: 14,1 (20°); Лит.: [768] 142; Синт.: [754] 165
1238. **гольмий** (holmium) сер. гексагональные мет. Ho; М 164,93; Т<sub>пл</sub> 1500°; Т<sub>кип</sub> 2700°; Раств.: вода: реаг.; ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: 0 (г); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup>: 0 (г); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 74,9 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 27 (г); Лит.: [1020] 590-591, [329] 208-209, [386] 50, [768] 62
1239. **гольмий бромид** желт. гексагональные крист. HoBr<sub>3</sub>; М 404,642; Т<sub>пл</sub> 919°; Т<sub>кип</sub> 1336°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1240. **гольмий иодид** желт. гексагональные крист. HoI<sub>3</sub>; М 545,64; Т<sub>пл</sub> 994°; Т<sub>кип</sub> 1300°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1241. **гольмий оксид** светло-желт. крист. Ho<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; М 377,86; Т<sub>пл</sub> 2360°; Лит.: [1020] 591
1242. **гольмий фторид** розов. ромбические крист. HoF<sub>3</sub>; М 221,93; Т<sub>пл</sub> 1143°; Т<sub>кип</sub> 2200°; Лит.: [1020] 591, [377] 559, [427] 114-115
1243. **гольмий хлорид** светло-желт. моноклинные крист. HoCl<sub>3</sub>; М 271,29; Т<sub>пл</sub> 720°; Т<sub>кип</sub> 1507°; Лит.: [1020] 591, [377] 559, [427] 114-115
1244. **гомотропина гидробромид** (миндальной кислоты тропинового эфира гидробромид) бел. крист. C<sub>16</sub>H<sub>22</sub>BrNO<sub>3</sub>; М 356,25; Т<sub>пл</sub> 212°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: о.м.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 350
1245. **альфа-гомохелонин**; Т<sub>пл</sub> 182°; Лит.: [1006] 41
1246. **графит** (graphite) сер. гексагональные крист. С; М 12,01; Т<sub>возг</sub> 3700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,265 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: 0 (г); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup>: 0 (г); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 5,74 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 8,54 (г); Лит.: [76] 11-52, [376] 263, [386] 51, [768] 105, [918] 18-29
1247. **гремучая кислота** HCNO; М 43,03; Т<sub>пл</sub> -10°; Лит.: [1049] 130, [1059] 159
1248. **гуанидин** (аминаметанамидин, карбамидин) бц. крист. H<sub>2</sub>NC(NH)NH<sub>2</sub>; М 59,07; Т<sub>пл</sub> 50°; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.; pK<sub>ВН</sub><sup>+</sup> (1) = 13,6 (25°, вода); Лит.: [222] 2, [897] 634-635
1249. **гуанидина гидрометасиликат** C(NH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>HSiO<sub>3</sub>; М 109,157; Т<sub>пл</sub> 200°; Пл.: 1,672 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [502] 84-85
1250. **дегидроаскорбиновая кислота** бц. крист. C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>O<sub>6</sub>; М 174,12; Т<sub>пл</sub> 238°; Т<sub>разл</sub> 240°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1020] 384; Синт.: [1081] 242
1251. **3,4-дегидро-2-(3-индолилметил)-1-метилпиперидин-4-карбоновая кислота** C<sub>16</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>; М 270,32; Т<sub>пл</sub> 215°; Лит.: [520] 112
1252. **дезоксикортикостерона ацетат** (претнен-4-ол-21-диона-3,20 ацетат) бел. крист.; Т<sub>пл</sub> 160°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., хлф.: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 437
1253. **дезоксиплазаконитин** C<sub>32</sub>H<sub>44</sub>N<sub>2</sub>O<sub>7</sub>; М 568,701; Т<sub>пл</sub> 213°; Лит.: [799] 33
1254. **дезоксипиваленол** C<sub>15</sub>H<sub>20</sub>O<sub>6</sub>; М 296,32; Т<sub>пл</sub> 151-153°; ЛД<sub>50</sub>: 46 (мышь, п/о); Лит.: [1022] 81
1255. **дезоина гидробромид** C<sub>16</sub>H<sub>24</sub>BrNO; М 326,27; CAS 57236-36-9; Т<sub>пл</sub> 269-270°; Лит.: [26] 184
1256. **дейтерий** (deuterium, водород тяжелый) бц. г. D<sub>2</sub>; М 4,03; Т<sub>пл</sub> -254,42°; Т<sub>кип</sub> -249,55°; Раств.: вода: м.р.; Давл. паров: 1 (-260,9°), 10 (-258,4°), 100 (-254,9°); ДП: 1,00025 (20°); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: 0 (г); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup>: 0 (г); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 144,86 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 29,2 (г); ΔH<sub>пл</sub>: 0,197; ΔH<sub>кип</sub>: 1,33; Т<sub>крит</sub>: -234,8; Р<sub>крит</sub>: 1,665; Пл<sub>крит</sub>: 0,0623; Лит.: [376] 42-43, 46, [768] 59
1257. **декаборан(14)** бц. моноклинные крист. B<sub>10</sub>H<sub>14</sub>; М 122,22; Т<sub>пл</sub> 99,5°; Т<sub>кип</sub> 213°; Т<sub>разл</sub> 150°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; pK<sub>a</sub> (1) = 2,7 (25°, вода); Лит.: [1020] 307, [376] 161, 170-171, [427] 106-107, [475] 349
1258. **декаборан(16)** B<sub>10</sub>H<sub>16</sub>; М 124,24; Т<sub>пл</sub> 81°; Пл.: 0,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1020] 307

1259. **4а,13с-цис-1,2,3,4,4а,5,7,8,13с-декагидро-13Н-бенз[g]индол[2,3-а]индолзин** бел. крист.  $C_{18}H_{22}N_2$ ; М 266,39;  $T_{пл}$  209°; Лит.: [846] 26; Синт.: [846] 26
1260. **транс-декагидронафталин** (транс-декалин)  $C_{10}H_{18}$ ; М 138,26;  $T_{пл}$  -30,4-187,25°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода: н.р., эф.: х.р., метанол: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ: 0,8699 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,4695$  (20°); Давл. паров: 10 (63°); Вязк.: 1,956 (25°); Пов.нат.: 29,89 (20°);  $C_p^0$ : 228 (ж);  $\Delta H_{сгор}$ : 6277,2;  $T_{крит}$ : 408,5; Лит.: [768] 142
1261. **цис-декагидронафталин** (цис-декалин) бц. ж.  $C_{10}H_{18}$ ; М 138,26;  $T_{пл}$  -43,01-195,65°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода: н.р., эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: смеш.; ПЛ: 0,8965 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,481$  (20°); Давл. паров: 10 (69,4°); Вязк.: 2,901 (25°); Пов.нат.: 32,08 (20°);  $C_p^0$ : 231,8 (ж);  $\Delta H_{сгор}$ : 6289;  $T_{крит}$ : 419; Лит.: [748] 31, [768] 142
1262. **декан** бц. ж.  $CH_3(CH_2)_8CH_3$ ; М 142,29;  $T_{пл}$  -29,673°;  $T_{кип}$  174,1°; Раств.: вода: 0,000001976 (25°), эф.: р., этанол: смеш.; ПЛ: 0,73005 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,41203$  (20°); Давл. паров: 1 (21°), 10 (57,7°), 15 (63°), 40 (86,9°), 100 (108,6°), 400 (150,5°); ДП: 1,991 (20°); Вязк.: 0,92 (20°); Пов.нат.: 23,92 (20°);  $C_p^0$ : 314,6 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 28,78;  $\Delta H_{кип}$ : 51,36;  $\Delta H_{сгор}$ : 6737,1;  $T_{крит}$ : 345,2;  $P_{крит}$ : 2,13;  $PL_{крит}$ : 0,236; Лит.: [896] 659, [1090] 340, [241] 718, [284] 88, [768] 142
1263. **декадиновая кислота** (себадиновая кислота) бц. листовидные крист.  $HOOC(CH_2)_8COOH$ ; М 202,25;  $T_{пл}$  134,5°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,1 (17°), 2 (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ: 1,207 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,422$  (133°); Давл. паров: 10 (232°), 15 (243,5°), 50 (273°), 100 (295°); Лит.: [386] 195-196, [768] 178
1264. **1-деканол** (дециловый спирт, нонилкарбинол) бц. ж.  $CH_3(CH_2)_9CH_2OH$ ; М 158,28;  $T_{пл}$  6°;  $T_{кип}$  231°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; ПЛ: 0,8292 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (111°); ЛД<sub>50</sub>: 12800 (крысы, п/о), 35000 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 638-639, [327] 16, [336] 115
1265. **2,4,6,8-декатетраин**  $CH_3(CC)_4CH_3$ ; М 126,155;  $T_{разл}$  80°; Лит.: [1022] 629; Синт.: [947] 332
1266. **декафторбутан** (перфторбутан) бц. г.  $CF_3(CF_2)_2CF_3$ ; М 238,028;  $T_{пл}$  -128°;  $T_{кип}$  -2°;  $\Delta H_{298}^0$ : -2185 (г);  $\Delta H_{кип}$ : 22,7;  $T_{крит}$ : 113,2;  $P_{крит}$ : 2,324;  $PL_{крит}$ : 0,6258; Лит.: [761] 185-187, [1050] 37
1267. **декафторпентагидропиран**  $C_5F_{10}O$ ; М 266,037;  $T_{кип}$  31-33°; Лит.: [541] 170
1268. **декафторциклопентан** (перфторциклопентан)  $C_5F_{10}$ ; М 250,038;  $T_{пл}$  -12°;  $T_{кип}$  22°; Лит.: [1050] 39
1269. **декахлорбифенил** (2,2',3,3',4,4',5,5',6,6'-decachlorobiphenyl, PCB-209)  $C_6Cl_5C_6Cl_5$ ; М 498,658; CAS 2051-24-3;  $T_{пл}$  309°; Раств.: вода: 0,00000000006 (25°), 0,00000000084 (60°); Лит.: [171] 1995-1998
1270. **декстрометорфан** бел. крист.  $C_{18}H_{25}NO$ ; М 271,4; CAS 125-71-3;  $T_{пл}$  109-113°; Раств.: вода: н.р., хлф.: р.;  $pK_{BH^+}$  (1) = 8,3 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 19 (кролики, в/в), 350 (крысы, п/о), 740 (крысы, п/к), 165 (мыши, п/о), 37 (мыши, в/в), 275 (мыши, п/к); Лит.: [43] 520-521, [224] 98, [274] 146
1271. **декстрометорфана гидробромид моногидрат** ((+)-3-метокси-N-метилморфина гидробромид моногидрат, 3-метокси-17-метилморфина гидробромид моногидрат, DXM, гикорфан, деморфана гидробромид, ромилар) бел. крист.  $C_{18}H_{28}BrNO_2$ ; М 370,35; CAS 6700-34-1;  $T_{пл}$  125°;  $T_{разл}$  125°; Раств.: вода: 1,5 (25°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: 10; ЛД<sub>50</sub>: 165 (мыши); Лит.: [43] 520-521, [782] 275, [901] 858-859, [274] 146, [813] 232-233
1272. **декстроморамид** ((+)-(S)-3-метил-4-морфолин-4-ил-2,2-дифенил-1-пирролидин-1-илбутан-1-он, dextromoramide)  $C_{25}H_{32}N_2O_2$ ; М 392,55; CAS 357-56-2;  $T_{пл}$  183-184°; Лит.: [43] 521-522, [26] 181-182

1273. **декстроморамид d-тарtrat** (dextromoramide tartrate)  $C_{29}H_{38}N_2O_8$ ; М 542,64; CAS 2922-44-3; Т<sub>пл</sub> 189-192°; Лит.: [26] 181-182
1274. **декстропимаровая кислота**  $C_{20}H_{30}O_2$ ; М 302,45; Т<sub>пл</sub> 219°; Лит.: [1023] 375, [498] 90-98
1275. **декстропропоксифен** ((+)-(1S,2R)-1-бензил-3-диметиламино-2-метил-1-фенилпропилпропионат, dextropropoxyphene) крист.  $C_{22}H_{29}NO_2$ ; М 339,5; CAS 469-62-5; Т<sub>пл</sub> 75°; Лит.: [43] 522-523
1276. **декстропропоксифена гидрохлорид**  $C_{22}H_{30}ClNO_2$ ; М 375,93; CAS 1639-60-7; Т<sub>пл</sub> 163-168,5°; Лит.: [26] 182
1277. **дельвакониитина нитрат**  $C_{29}H_{40}N_2O_9$ ; М 560,636; Т<sub>пл</sub> 156°; Лит.: [799] 33
1278. **дельта-каротин** красн. игольчатые крист.  $C_{40}H_{56}$ ; М 536,87; Т<sub>пл</sub> 140,5°; Лит.: [415] 196
1279. **дельта-9-тетрагидроканнабинол** (6a,7,8,10a-тетрагидро-6,6,9-триметил-3-пентил-6H-дibenzo[b,d]пиран-1-ол, дельта-1-тетрагидроканнабинол, дронабинол) желт. маслянистая ж.  $C_{21}H_{30}O_2$ ; М 314,45; Т<sub>кип</sub> 200°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 0,00028 (23°), метанол: х.р., этанол: х.р.; pK<sub>a</sub> (1) = 10,6 (20°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 1800 (крысы, п/о), 40 (крысы, в/в); Лит.: [181] 7, 12, [275] 73, [426] 31
1280. **дельфинин** ромбические крист.; М 559,7; CAS 561-07-9; Т<sub>пл</sub> 198-200°; Т<sub>разл</sub> 120°; Лит.: [11] 186, [670] 741
1281. **денатония бензоат** (bitrex, denatonium benzoate, бензилдиэтил-(2,6-ксилилкарбамоилметил)аммония бензоат, битрекс) бц. пор.  $C_6H_3(CH_3)_2NHC(=O)CH_2N(C_2H_5)_2CH_2C_6H_5(C_6H_5COO)$ ; М 446,59; CAS 3734-33-6; Т<sub>пл</sub> 166-174°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [27] 133, [214] 271-275, [723]
1282. **денатония сахарид** (бензилдиэтил-(2,6-ксилилкарбамоилметил)аммония сахаринат, денатония сахаринат)  $C_{28}H_{33}N_3O_4S$ ; М 507,64; Т<sub>пл</sub> 177°; Раств.: вода: м.р., ДМСО: р., изопропанол: р., хлф.: р.; ЛД<sub>50</sub>: 1500 (); Лит.: [713], [714]; Синт.: [713]
1283. **1-децилпиперидин** (1-аминодекан)  $CH_3(CH_2)_8CH_2NH_2$ ; М 157,296; Т<sub>пл</sub> 17°; Т<sub>кип</sub> 220,5°; Раств.: вода: пл.р., гексан: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,951 (20°, к в.4, ж.); n = 1,437 (20°); pK<sub>вн</sub><sup>+</sup> (1) = 10,64 (25°, вода); Т<sub>всп</sub>: 53; Лит.: [1026] 152-153, [628] 56
1284. **децилнитрит** ж.  $C_{10}H_{21}ONO$ ; М 187,29; Давл. паров: 12 (108°); Лит.: [897] 638-639
1285. **1,3-ди(1-адамантил)имидазолинилден-2**  $C_{23}H_{32}N_2$ ; М 336,514; Т<sub>пл</sub> 240-241°; Лит.: [18] 109
1286. **1,4-дизабцикло[2.2.2]октан** (триэтилендиамин) крист.  $N(CH_2CH_2)_3N$ ; М 112,18; Т<sub>пл</sub> 159,8°; Т<sub>кип</sub> 174°; ЛД<sub>50</sub>: 1100 (кролики, п/о), 3300 (крысы, п/о), 2250 (морские свинки, п/о); Лит.: [1077] 201
1287. **дiazepam** (7-хлор-1,3-дигидро-1-метил-5-фенил-1H-1,4-бензодиазепин-2-он, апаурин, валиум, реланиум, седуксен, сибазон, фаустан) бц. крист.  $C_{16}H_{13}ClN_2O$ ; М 284,7; Т<sub>пл</sub> 132°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 155, [554] 73-75, [748] 336
1288. **диазирин** бц. г.  $CH_2N_2$ ; М 42,04; Т<sub>кип</sub> -14°; Лит.: [1021] 38
1289. **диазометан** (азиметилен) желт. г.  $CH_2N_2$ ; М 42,04; Т<sub>пл</sub> -145°; Т<sub>кип</sub> -23°; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р. (78°); Дип.: 1,5 (20°); Лит.: [636] 116-125, [1026] 156, [768] 142; Синт.: [860] 174-176, [607] 672, 674, [636] 127, [636] 127-128
1290. **диазоуксусной кислоты этиловый эфир** (диазоуксусный эфир) желт. маслянистая ж.  $N_2CHNCOOC_2H_5$ ; М 114,1; Т<sub>пл</sub> -24°; Т<sub>кип</sub> 143°; Раств.: бензол: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0852 (17,6°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,0921 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4588 (17,6°), 1,4616 (20°); Давл. паров: 12 (45°, ж), 88 (85°), 720 (140°); Лит.: [636] 120, [1021] 42, [477] 358-359, [768] 142; Синт.: [365] 210-211
1291. **диаллиламин** ж.  $(CH_2=CHCH_2)_2NH_2$ ; М 97,17; Т<sub>кип</sub> 111-112°; Лит.: [897] 640-641; Синт.: [858] 179-180

1292. **диалюминия-трибериллия циклогексасиликат** (берилл) бц. гексагональные крист.  $\text{Al}_2\text{Be}_3\text{O}_{18}\text{Si}_6$ ; М 537,502;  $T_{\text{пл}}$  1400°; Лит.: [981] 64, [427] 94-95
1293. **диамантан** (конгрессан, пентацiclo[7,3,1,1<sup>4,12</sup>,0<sup>2,7</sup>,0<sup>6,11</sup>]тетрадекан)  $\text{C}_{14}\text{H}_{26}$ ; М 188,3;  $T_{\text{пл}}$  262°; Лит.: [624] 588, [977] 9, [1043] 15
1294. **1,2-диамнобензол** (1,2-фенилендиамин, о-фенилендиамин) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2$ ; М 108,14;  $T_{\text{пл}}$  102-104°;  $T_{\text{кпл}}$  256-258°; Лит.: [1026] 612
1295. **1,3-диамнобензол** (1,3-фенилендиамин, м-фенилендиамин) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2$ ; М 108,14;  $T_{\text{пл}}$  63-64°;  $T_{\text{кпл}}$  287°;  $J\text{D}_{50}$  350,8 (б. крысы, в/ж), 65,3 (б. мыши, в/ж), 437,5 (кролики, в/ж); Лит.: [338] 309-310, [1026] 612
1296. **1,4-диамнобензол** (1,4-фенилендиамин, п-фенилендиамин) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2$ ; М 108,14;  $T_{\text{пл}}$  147°;  $T_{\text{кпл}}$  267°;  $J\text{D}_{50}$  133,4 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1026] 612
1297. **1,6-диамногексан** (гексаметилендиамин)  $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_6\text{NH}_2$ ; М 116,2;  $T_{\text{пл}}$  42°;  $T_{\text{кпл}}$  204-205°; Лит.: [832] 184-185
1298. **1,5-диамно-4-метил-1Н-тетразолия азид** орторомбические крист.  $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}_9$ ; М 157,17;  $T_{\text{пл}}$  135-137°;  $T_{\text{разл}}$  137°; Пл.: 1,417 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253
1299. **1,5-диамно-4-метил-1Н-тетразолия динитрат** орторомбические крист.  $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}_9\text{O}_4$ ; М 221,17;  $T_{\text{пл}}$  85-86°; Пл.: 1,719 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253
1300. **1,5-диамно-4-метил-1Н-тетразолия нитрат** орторомбические крист.  $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}_9\text{O}_3$ ; М 177,15;  $T_{\text{пл}}$  121-122°; Пл.: 1,506 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253
1301. **1,2-диамнонафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ ; М 158,2;  $T_{\text{пл}}$  98°; Лит.: [1026] 368
1302. **1,3-диамнонафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ ; М 158,2;  $T_{\text{пл}}$  96°; Лит.: [411] 289
1303. **1,4-диамнонафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ ; М 158,2;  $T_{\text{пл}}$  120°; Лит.: [1026] 368
1304. **1,5-диамнонафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ ; М 158,2;  $T_{\text{пл}}$  189,5°; Лит.: [1026] 368
1305. **1,7-диамнонафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ ; М 158,2;  $T_{\text{пл}}$  117,5°; Лит.: [411] 291
1306. **1,8-диамнонафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NH}_2)_2$ ; М 158,2;  $T_{\text{пл}}$  66,5°;  $T_{\text{кпл}}$  205°; Лит.: [1026] 368, [508] 25
1307. **2,4-диамно-6-оксипиримидин** желт. игольчатые крист.  $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_4\text{O}$ ; М 126,12;  $T_{\text{пл}}$  265°; Лит.: [862] 149; Синт.: [862] 149
1308. **1,5-диамнопентан** (кадаверин, пентаметилендиамин) бц. дымящая ж.  $\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_5\text{NH}_2$ ; М 102,18;  $T_{\text{пл}}$  -21°;  $T_{\text{кпл}}$  180°; Раств.: вода: х.р., эф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,873 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4561 (25°), 1,45889 (16,6°);  $\rho_{\text{КВН}}^+$  (1) = 10,916 (25°, вода);  $\rho_{\text{КВН}}^+$  (2) = 10,05 (25°, вода); Лит.: [768] 151
1309. **1,2,5-диамнопентановая кислота** (l-орнитин) бц. крист.  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ; М 132,16;  $T_{\text{пл}}$  140°; Лит.: [1022] 409
1310. **1,3-диамнопропан** (триметилендиамин)  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ; М 74,125;  $T_{\text{кпл}}$  136,5°; Лит.: [832] 354-355
1311. **1,5-диамнотетразола нитрат** бц. моноклинные крист.  $\text{N}_4\text{C}(\text{NH}_2)_2 \cdot \text{HNO}_3$ ; М 163,12;  $T_{\text{пл}}$  138-139°; Пл.: 1,727 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253
1312. **1,5-диамнотетразола перхлорат** бц. моноклинные крист.  $\text{N}_4\text{C}(\text{NH}_2)_2 \cdot \text{HClO}_4$ ; М 200,56;  $T_{\text{пл}}$  125-130°; Пл.: 1,902 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253, [199] 156-163; Синт.: [108] 4241
1313. **диаммонийселе(II) хлорид**  $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}_2$ ; М 163,66;  $T_{\text{разл}}$  300°; Лит.: [990] 410
1314. **диаммония-неодима пентагидрат тетрагидрат** красно-фиолетов. табличковидные крист.  $(\text{NH}_4)_2\text{Nd}(\text{NO}_3)_5 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 562,4;  $T_{\text{пл}}$  47°; Лит.: [897] 148-149
1315. **диамгшиприметан** (бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он-4-ил)метан)  $\text{C}_{22}\text{H}_{24}\text{N}_4\text{O}_2$ ; М 388,46;  $T_{\text{пл}}$  179°;  $\rho_{\text{КВН}}^+$  (1) = 2,15 (20°, вода);  $\rho_{\text{КВН}}^+$  (2) = 0,15 (25°, вода); Лит.: [1026] 160
1316. **диамгшипритропиметан** (1,1-бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он-4-ил)бутан)  $\text{C}_{26}\text{H}_{30}\text{N}_4\text{O}_2$ ; М 430,54;  $T_{\text{пл}}$  164°; Раств.: ацетон: р., этанол: р.;  $\rho_{\text{КВН}}^+$  (1) = 3,3 (20°, вода); Лит.: [1026] 160; Синт.: [305] 193

1317. **диантипирилфенилметан** (4,4'-(фенилметилен)-бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он))  $C_{29}H_{28}N_4O_2$ ; М 464,56;  $T_{пл}$  200°; Раств.: ацетон: р., вода: р., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., укс.: р., этанол: р.;  $pK_{BH^+}$  (1) = 2,8 (20°, вода); Лит.: [1026] 160-161
1318. **О,О-диацетилбегулин** призматические крист. (р.п. этанол)  $C_{33}H_{52}O_4$ ; М 512,76;  $T_{пл}$  216-217°; Лит.: [55] 287, [1029] 10
1319. **диацетилфуроксан**  $(CH_3CO)_2C_2N_2O_2$ ; М 170,12; Давл. паров: 0.1 (65°); Лит.: [1058] 266, 273, [1059] 199
1320. **диацетона дипероксид** (3,3,6,6-тетраметил-1,2,4,5-тетраоксациклогексан, диацетона диперекись, циклодиацетондипероксид) бел. крист.  $(CH_3)_2C(OO)_2C(CH_3)_2$ ; М 148;  $T_{пл}$  133°; Лит.: [278] 412-413, [992] 338-339
1321. **дибенз[а, j]коронен** желт. игольчатые крист.  $C_{32}H_{16}$ ; М 400,47;  $T_{пл}$  496-499°; Лит.: [488] 120-121
1322. **дибенз[jk, a' b']октацен** оранжев. игольчатые крист.  $C_{40}H_{22}$ ; М 502,603;  $T_{пл}$  560°; Лит.: [488] 219-220
1323. **дибензальацетон** (1,5-дифенил-1,4-пентадиен-3-он, циннамон) желт. пластинчатые крист. (р.п. ацетон)  $C_6H_5CH=CHCOCH=CHC_6H_5$ ; М 234,29;  $T_{пл}$  112°;  $T_{разл}$  112°; Лит.: [832] 264-265; Синт.: [366] 360
1324. **дибенз[а, h]антрацен**  $C_{22}H_{14}$ ; М 278,347; CAS 53-70-3;  $T_{пл}$  269,5°;  $T_{кип}$  524°; Лит.: [832] 202-203, [170] 830-833
1325. **дибензиллолова дихлорид**  $(C_6H_5CH_2)_2SnCl_2$ ; М 371,88;  $T_{пл}$  163°; Лит.: [1078] 261; Синт.: [589] 185
1326. **О,О-дибензоилбегулин** игольчатые крист.  $C_{43}H_{56}O_4$ ; М 636,902;  $T_{пл}$  181°; Лит.: [55] 287
1327. **О,О-дибензоилвинная кислота моногидрат**  $(C_6H_5COOCH_2COOH)_2 \cdot H_2O$ ;  $T_{пл}$  90°; Лит.: [57] 399; Синт.: [249] 72
1328. **дибензоилметан кето-форма**  $C_6H_5COCH_2COC_6H_5$ ; М 224,255;  $T_{пл}$  81°; Лит.: [56] 57; Синт.: [858] 186-188
1329. **1,5-дибензоилнафталин**  $(C_6H_5CO)_2C_{10}H_6$ ; М 336,38;  $T_{пл}$  185-186°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., пиридин: л.р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 161
1330. **дибензо-18-краун-6** (2,3,11,12-дибензо-1,4,7,10,13,16-гексаоксациклооктадека-2,11-диен) бел. игольчатые крист.  $C_{20}H_{24}O_6$ ; М 360,41;  $T_{пл}$  162,5-164°;  $T_{кип}$  380°; Раств.: ацетон: 0,7 (43,3°), бензол: 0,74 (26°), 1,3 (47°), вода: 0,1 (26°), гептан: 0,1 (91°), ДМСО: 2 (51,3°), диоксан: 0,7 (30°), метанол: 0,1 (80,8°), хлф.: 5 (26°), 5,8 (30,8°), 11,1 (55,8°), циклогексан: 0,03 (26°), этанол: 0,4 (26°);  $LD_{50}$ : 11000 (крысы, п/о); Лит.: [389] 10, [1055] 34-48, 341; Синт.: [1101] 196
1331. **дибензо-24-краун-8** бел. крист.  $C_{24}H_{32}O_8$ ; М 448,52;  $T_{пл}$  103-114°; Раств.: ацетон: 4 (28,9°), вода: 0,1 (86,2°), гептан: 0,2 (63,3°), метанол: 0,9 (36°), хлф.: 47,9 (46,3°);  $LD_{50}$ : 300 (мыши, п/о); Лит.: [72] 103, [1055] 34-51, 341
1332. **дибензо-30-краун-10** крист.  $C_{28}H_{40}O_{10}$ ; М 536,61;  $T_{пл}$  106-108°; Лит.: [638] 624, [72] 104
1333. **дибензо-24-краун-8-калия роданид**  $C_{25}H_{32}KNO_8S$ ; М 545,69;  $T_{пл}$  113-114°; Лит.: [1055] 102
1334. **дибензо-18-краун-6-натрия штригит**  $C_{20}H_{24}NNaO_8$ ; М 429,396;  $T_{пл}$  154-157°; Лит.: [1055] 102
1335. **дибензо-18-краун-6-натрия роданид**  $C_{21}H_{24}NNaO_8S$ ; М 441,47;  $T_{пл}$  230-232°; Лит.: [1055] 102
1336. **дибензо-18-краун-6-серебра трифторметансульфонат** бц. игольчатые крист.  $C_{21}H_{24}AgF_3O_9S$ ; М 617,34;  $T_{пл}$  195-197°; Лит.: [1055] 121
1337. **дибензоксазепин** (11Н-дибенз[b, e]оксазепин, CR, EA 3547, дибенз[b, f] [1,4]-оксазепин) желт. крист.  $C_{13}H_9NO$ ; М 195,22;  $T_{пл}$  72°;  $T_{кип}$  340°; Раств.: бензол: р.,



- вода: 0,008 (20°), эф.: л.р., петр.эф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [1021] 48, [59] 60, 158, [255] 209-211; Синт.: [1017] 45
1338. **дибензолхром (0)** темно-коричнев. крист.  $\text{Cr}(\text{C}_6\text{H}_6)_2$ ; М 208,22;  $T_{\text{пл}}$  284°; Лит.: [1046] 450-454, 460, [377] 280
1339. **диберберин ундекагидрат** желт. крист.  $(\text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{NO}_5)_2 \cdot 11\text{H}_2\text{O}$ ; М 904,905;  $T_{\text{разл}}$  100°; Лит.: [1020] 279
1340. **диборан (diborane(6))** бц. г.  $\text{B}_2\text{H}_6$ ; М 27,67;  $T_{\text{пл}}$  -165°;  $T_{\text{кип}}$  -92,5°; Раств.: вода: реакт.; ПЛ: 0,447 (-112°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 10 (-146°), 100 (-122°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : 38,5 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 89,6 (г);  $S_{298}^0$ : 232 (г);  $C_p^0$ : 56,9 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 4,47;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 13,3;  $T_{\text{крит}}$ : 16,7;  $P_{\text{крит}}$ : 4; ПЛ<sub>крит</sub>: 0,14; Лит.: [1020] 307, [376] 161-164, [768] 57, [993] 28-36
1341. **дибора тетрафторид**  $\text{BF}_2\text{BF}_2$ ; М 97,616;  $T_{\text{пл}}$  -56°;  $T_{\text{кип}}$  -34°; Лит.: [376] 192, [611] 17
1342. **дибора тетрахлорид** бц. ж.  $\text{BCl}_2\text{BCl}_2$ ; М 163,434;  $T_{\text{пл}}$  -92,6°;  $T_{\text{кип}}$  65,5°;  $T_{\text{разл}}$  0°; Лит.: [376] 192, [611] 16-17, [990] 130-131
1343. **диброма гексадекафтортриантимонат** красн. крист.  $\text{Br}_2[\text{Sb}_3\text{F}_{16}]$ ; М 829,062;  $T_{\text{пл}}$  85,5°;  $T_{\text{возг}}$  200°; Лит.: [79] 452, [187] 432, [376] 531
1344. **9,10-дибромантрацен** желт. игольчатые крист. (р.п. толуол)  $\text{C}_{14}\text{H}_8\text{Br}_2$ ; М 336;  $T_{\text{пл}}$  226°; Лит.: [832] 28-29; Синт.: [858] 189-190
1345. **дибромацетилен** ж.  $\text{BrCCBr}$ ; М 183,84;  $T_{\text{пл}}$  -24°;  $T_{\text{кип}}$  76°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 456-457
1346. **альфа,4-дибромацетофенон** игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{BrC}_6\text{H}_4\text{COCCH}_2\text{Br}$ ; М 278;  $T_{\text{пл}}$  110°; Лит.: [832] 34-35; Синт.: [858] 138-139
1347. **1,2-дибромбензол**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$ ; М 235,92;  $T_{\text{пл}}$  6,7°;  $T_{\text{кип}}$  224°; Лит.: [1020] 320
1348. **1,4-дибромбензол**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{Br}_2$ ; М 235,92;  $T_{\text{пл}}$  86,9°;  $T_{\text{возг}}$  219°; ЛД<sub>50</sub>: 3120 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1020] 320
1349. **2,3-дибром-4,5-дигидроксibenзальдегид**  $(\text{HO})_2\text{Br}_2\text{C}_6\text{HCHO}$ ; М 295,91;  $T_{\text{пл}}$  204°; Лит.: [250] 185
1350. **дибромдифторметан** (фреон 12В2, хладон 12В2)  $\text{CF}_2\text{Br}_2$ ; М 209,82;  $T_{\text{пл}}$  -141,1°;  $T_{\text{кип}}$  24,2°; ПЛ: 2,288 (15°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,399$  (12°);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 24,86;  $T_{\text{крит}}$ : 198,85;  $P_{\text{крит}}$ : 4,335; ПЛ<sub>крит</sub>: 0,8664; Лит.: [1024] 279
1351. **дибромдифторсилан**  $\text{SiF}_2\text{Br}_2$ ; М 225,89;  $T_{\text{пл}}$  -66,9°;  $T_{\text{кип}}$  13,7°; Лит.: [826] 311
1352. **2,3-дибром-7,8-дихлордibenзо[b,e]-1,4-диоксин**  $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Br}_2\text{Cl}_2\text{O}_2$ ; М 410,873;  $T_{\text{пл}}$  316-317°; ЛД<sub>50</sub>: 0,01 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464
1353. **2,7-дибром-3,8-дихлордibenзо[b,e]-1,4-диоксин**  $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Br}_2\text{Cl}_2\text{O}_2$ ; М 410,873;  $T_{\text{пл}}$  288-290°; ЛД<sub>50</sub>: 0,01 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464
1354. **дибромметан (dibromomethane)**  $\text{BrCH}_2\text{Br}$ ; М 173,85; CAS 74-95-3;  $T_{\text{пл}}$  -52,7°;  $T_{\text{кип}}$  96-97°; Раств.: вода: 1,148 (20°); Лит.: [54] 1.168, [241] 5; Синт.: [858] 123
1355. **2,6-дибром-4-нитрофенол** желт. призматические крист. (р.п. этанол)  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_2\text{Br}_2\text{OH}$ ; М 296,92;  $T_{\text{пл}}$  144°; Лит.: [897] 1046-1047
1356. **1,5-дибромпентан**  $\text{Br}(\text{CH}_2)_5\text{Br}$ ; М 229,95;  $T_{\text{пл}}$  -34°; Лит.: [54] 1.168; Синт.: [858] 124-125
1357. **1,3-дибромпропан (1,3-dibromopropane)**  $\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ ; М 201,9;  $T_{\text{пл}}$  -36°;  $T_{\text{кип}}$  166,8°; Лит.: [54] 1.169; Синт.: [858] 113. [858] 112-113
1358. **2,3-дибромпропен** ж.  $\text{CH}_2=\text{CBrCH}_2\text{Br}$ ; М 199,88;  $T_{\text{кип}}$  140°; Лит.: [897] 910-911; Синт.: [858] 191-193
1359. **1,2-дибром-1,1,2,2-тетрафторэтан** (симм-дибромтетрафторэтан, фреон 114В2, хладон 114В2) бц. ж.  $\text{CF}_2\text{BrCF}_2\text{Br}$ ; М 259,8;  $T_{\text{пл}}$  -112°;  $T_{\text{кип}}$  47,6°; Раств.: вода: 0,002 (20°). эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 2,149 (25°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [343] 640-642, 708-709, [417] 632

1360. **2,4-дибромфенол** игольчатые крист.  $\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 251,9;  $T_{\text{пл}}$  40°;  $T_{\text{кип}}$  238-239°; Лит.: [832] 378-379
1361. **2,6-дибромфенол** игольчатые крист.  $\text{Br}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 251,9;  $T_{\text{пл}}$  56-57°;  $T_{\text{кип}}$  255-261°; Лит.: [832] 378-379
1362. **1,2-дибромэтан** (гликоля дибромгидрин, этилен бромистый, этилендибромид) бц. ж.  $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$ ; М 187,87;  $T_{\text{пл}}$  10°;  $T_{\text{кип}}$  131,6°; Раств.: вода: 0,43 (20°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 2,1785 (20°, к в. 4. ж.); Давл. паров: 14 (34°); Лит.: [897] 1142-1143; Синт.: [365] 151-152
1363. **ди-втор-бутиламин**  $\text{HN}(\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ ; М 129,24;  $T_{\text{пл}}$  -104°;  $T_{\text{кип}}$  135,8°; Пл.: 0,7534 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,4162$  (20°);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 11,01$  (25°, вода); Лит.: [1020] 333
1364. **дибутиламин**  $(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{NH}$ ; М 129,24;  $T_{\text{пл}}$  -61,9°;  $T_{\text{кип}}$  159,6°; Пл.: 0,766 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,4175$  (20°);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 11,25$  (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 290-300 (крысы, п/о), 230 (морские свинки, п/о); Лит.: [1020] 333
1365. **1,3-ди-трет-бутил-1,3-диаза-2-силациклопент-4-ен-2-иден** бц. крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{Si}$ ; М 196,36; Давл. паров: 0,1 (85°); Лит.: [376] 315
1366. **дибутилкарбонат**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OC}(\text{O})\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 174,237;  $T_{\text{кип}}$  206°; Лит.: [832] 356-357, [1021] 323
1367. **2,6-ди-трет-бутил-4-метилфенол** (2,6-ди-трет-бутил-п-крезол, ВНТ, butylated hydroxytoluene, агидол 1, алкофен БП, гомол, ионол) бел. крист.  $((\text{CH}_3)_3\text{C})_2(\text{CH}_3)_4\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$ ; М 220,35;  $T_{\text{пл}}$  70°;  $T_{\text{кип}}$  265°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., этанол: р.;  $pK_a(1) = 17,18$  (25°, метанол);  $pK_a(1) = 12,33$  (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 2450 (б. крысы, п/о), 2000 (мыши, п/о); Лит.: [337] 413-414, [1026] 163, [214] 133-136, [386] 183-184, [748] 87, [910] 34, [1077] 96-97
1368. **дибутилолова дихлорид** светло-коричнев. крист.  $(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{SnCl}_2$ ; М 303,84;  $T_{\text{пл}}$  43°; ЛД<sub>50</sub>: 35 (мыши, в/ж); Лит.: [339] 441-443, [1026] 163, [1077] 98; Синт.: [589] 184
1369. **2,6-ди-трет-бутилфенол** желтоват. крист.  $((\text{CH}_3)_3\text{C})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 206,32;  $T_{\text{пл}}$  39°; Лит.: [1026] 164
1370. **О,О-ди-втор-бутилфторфосфат**  $(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$ ; М 212,199; Давл. паров: 12 (91°); Лит.: [878] 15, [982] 268
1371. **дивинилхлорборан**  $(\text{CH}_2=\text{CH})_2\text{BCl}$ ; М 100,35;  $T_{\text{пл}}$  -109,6°;  $T_{\text{кип}}$  71,1°; Лит.: [1046] 134
1372. **диводорода тетракарбонилферрат(II)** (железа карбонилгидрид) бц. ж.  $\text{H}_2[\text{Fe}(\text{CO})_4]$ ; М 169,9;  $T_{\text{пл}}$  -70,2°;  $T_{\text{разл}}$  -10°;  $pK_a(1) = 4,4$  (20°, вода);  $pK_a(1) = 11,4$  (25°, ацетонитрил);  $pK_a(2) = 13,4$  (20°, вода); Лит.: [1046] 574, [286] 86-93, [495] 96, [611] 347
1373. **диводорода тетра(трифторфосфин)феррат** бц.  $\text{H}_2\text{Fe}(\text{PF}_3)_4$ ; М 409,74;  $T_{\text{пл}}$  -80°; Лит.: [611] 346
1374. **дигаллан** бц. ж.  $\text{Ga}_2\text{H}_6$ ; М 145,49;  $T_{\text{пл}}$  -21,4°;  $T_{\text{кип}}$  139°;  $T_{\text{разл}}$  130°; Раств.: вода: реак.; Лит.: [897] 50-51
1375. **дигерман** бц. ж.  $\text{Ge}_2\text{H}_6$ ; М 151,33;  $T_{\text{пл}}$  -109°;  $T_{\text{кип}}$  29°; Раств.: аммиак жидкий: р.; Пл.: 1,98 (-109°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [376] 354, [427] 114-115
1376. **дигидразина 5,5'-азотетразолат дигидрат** желт. моноклинные крист.  $(\text{N}_2\text{H}_5)_2(\text{N}_4\text{C-N=N-CN}_4) \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 266,23;  $T_{\text{разл}}$  120°; Лит.: [106] 3570-3575
1377. **дигидразина сульфат** бц. табличковидные крист.  $(\text{N}_2\text{H}_5)_2\text{SO}_4$ ; М 162,16;  $T_{\text{пл}}$  110°;  $T_{\text{разл}}$  180°; Раств.: вода: х.р. 202,2 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 1,75 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -955,6 (т); Лит.: [897] 14-15, [1020] 548
1378. **дигидрокоденн**  $\text{C}_{18}\text{H}_{23}\text{NO}_3$ ; М 301,38; CAS 125-28-0;  $T_{\text{пл}}$  112-113°; Лит.: [26] 187
1379. **дигидрокоденна тартрат**  $\text{C}_{22}\text{H}_{29}\text{NO}_9$ ; М 451,47; CAS 5965-13-9;  $T_{\text{пл}}$  192-193°; Лит.: [26] 187

1380. **4,4'-дигидроксиназобензол** (п-азофенол) оранжево-желт. пластинчатые крист.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 214,2;  $T_{\text{пл}}$  216-216,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [832] 16-17
1381. **2,3-дигидроксibenзальдегид** (2,3-dihydroxybenzaldehyde) желт. игольчатые крист.  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 138,121;  $T_{\text{пл}}$  108°; Раств.: ацетон: р., бензол: р. (80°), укс.: р., этанол: р.; Давл. паров: 16 (120°); Лит.: [870] 819
1382. **2,4-дигидроксibenзальдегид** (бета-резорпиловый альдегид) желт. игольчатые крист.  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 138,121;  $T_{\text{пл}}$  135°; Раств.: бензол: т.р., вода: л.р., эф.: л.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Давл. паров: 22 (225°); Лит.: [897] 930-931; Синт.: [249] 168-169, [688]
1383. **2,5-дигидроксibenзальдегид** (2,5-dihydroxybenzaldehyde, gentisaldehyde) желт. игольчатые крист.  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 138,121;  $T_{\text{пл}}$  135°; Раств.: бензол: т.р., вода: л.р., эф.: л.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Давл. паров: 22 (225°); Лит.: [897] 930-931; Синт.: [249] 168-169, [688]
1384. **3,4-дигидроксibenзальдегид** (протокатеховый альдегид) бц. табличковидные крист. (р.п. вода)  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 138,121;  $T_{\text{пл}}$  154°; Раств.: вода: 5 (0°), 33 (100°), эф.: л.р., этанол: 78,9 (78°); Лит.: [897] 926-927; Синт.: [688]
1385. **3,5-дигидроксibenзальдегид** (3,5-dihydroxybenzaldehyde) игольчатые крист. (р.п. лигроин)  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 138,121;  $T_{\text{пл}}$  156°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [870] 819
1386. **2,3-дигидроксibenзойная кислота** (о-пирокатеховая кислота, пирокатехино-карбоновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 154,13;  $T_{\text{пл}}$  204°;  $\text{pK}_a(1) = 2,94$  (25°, вода); Лит.: [897] 494-495, [898] 87
1387. **2,5-дигидроксibenзойная кислота** (2,5-dihydroxybenzoic acid, gentisic acid, гентизиновая кислота)  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 154,12; CAS 490-79-9;  $T_{\text{пл}}$  205°,  $T_{\text{разл}}$  205°;  $\text{pK}_a(1) = 2,97$  (25°, вода);  $\text{pK}_a(2) = 10,5$  (25°, вода); Лит.: [27] 461; Синт.: [308] 302
1388. **3,4-дигидроксibenзойная кислота** (протокатеховая кислота) моноклинные крист.  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 154,13;  $T_{\text{пл}}$  199°,  $T_{\text{разл}}$  199°;  $\text{pK}_a(1) = 4,48$  (25°, вода); Лит.: [897] 926-927, [898] 88
1389. **2,6-дигидроксibenзойная кислота моногидрат** (гамма-резорциловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 172,15;  $T_{\text{пл}}$  167°;  $\text{pK}_a(1) = 1,3$  (25°, вода); Лит.: [897] 930-931, [898] 88
1390. **3,5-дигидроксibenзойная кислота сесквигидрат** (альфа-резорциловая кислота) бц. призматические крист.  $2(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 362,286;  $T_{\text{пл}}$  232-233°;  $\text{pK}_a(1) = 4,04$  (25°, вода); Лит.: [897] 930-931, [898] 88
1391. **2,4-дигидроксibenзойная кислота тригидрат** (бета-резорциловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 208,19;  $T_{\text{пл}}$  213-227°;  $\text{pK}_a(1) = 3,29$  (25°, вода); Лит.: [897] 930-931, [898] 87; Синт.: [659] 436-437
1392. **1,4-дигидроксibenзол-2-бромбензол** (бромтидохинон)  $\text{HOC}_6\text{H}_3\text{BrOH}$ ; М 189,007;  $T_{\text{пл}}$  110-111°; Лит.: [1026] 12
1393. **1,2-дигидроксibenзол-3-(N,N-ди(карбоксиметил)амминометил)-9,10-антрахинон** (ализаринкомплексон) желтовато-коричн. крист.  $\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{NO}_8$ ; М 385,32;  $T_{\text{пл}}$  179-180°; Лит.: [1026] 21
1394. **7,4'-дигидроксibenзофлавоин** (дайдзенн) :  $T_{\text{пл}}$  320°; Лит.: [472] 9
1395. **2,5-дигидроксibenкоричная кислота** крист. (р.п. вода)  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; М 180,157;  $T_{\text{пл}}$  207°; Раств.: этанол: р.; Лит.: [832] 332-333, [897] 732-733; Синт.: [494] 161
1396. **3,4-дигидроксibenкоричная кислота** (3,4-dihydroxycinnamic acid, caffeic acid, кофейная кислота) желт. моноклинные крист. (р.п. вода)  $(\text{HO})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; М 180,16;  $T_{\text{пл}}$  195°,  $T_{\text{разл}}$  195°; Раств.: вода: р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [55] 407, [897] 734-735

1397. **7,8-дигидроксикумарин** (дафнетин) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_9H_6O_4$ ; М 178,15;  $T_{пл}$  256°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [897] 636-637, [477] 676
1398. **ди-(4-гидроксикумаринил-3)метан** (дикумарин) бел. крист.  $C_{19}H_{12}O_6$ ; М 336,29;  $T_{пл}$  290°; Раств.: ацетон: о.м.р., вода: о.м.р., эф.: о.м.р., пиридин: р., хлф.: м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [284] 266
1399. **ди-(4-гидроксикумаринил-3)уксусной кислоты этиловый эфир** (неодикумарин) бел. крист.  $C_{22}H_{16}O_8$ ; М 408,36;  $T_{пл}$  175°; Раств.: ацетон: т.р., вода: о.м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 266
1400. **4,5-дигидроксн-3-метокснбензальдегид** (5-оксиванилин) игольчатые крист. (р.п. бензол)  $(CH_3O)(HO)_2C_6H_2CHO$ ; М 152,147;  $T_{пл}$  130-131°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [56] 582; Синт.: [444] 19-20
1401. **5,4'-дигидроксн-7-метокснизофлавои** (прунетин);  $T_{пл}$  240°; Лит.: [472] 10
1402. **2,7-дигидроксинафталин**  $C_{10}H_8O_2$ ; М 160,169;  $T_{пл}$  194°; Раств.: вода: 0,108 (14°); Лит.: [1021] 73
1403. **3,4-дигидроксн-омега-хлорацетофенон моногидрат** (хлорацетопирокатехин моногидрат)  $(HO)_2C_6H_3COCH_2Cl \cdot H_2O$ ; М 204,60766;  $T_{пл}$  178°; Лит.: [480]; Синт.: [480] 190-191
1404. **1-(3,5-дигидроксифенил)-2-(изопропиламино)этанола сульфат** (алупент, астмопент, метапротеренола сульфат, орципреналина сульфат) бц. крист.  $C_{22}H_{36}N_2O_{10}S$ ; М 520,59;  $T_{пл}$  202-203°; Лит.: [1022] 413
1405. **1,4-дигидроксн-2-хлорбензол** (хлоргидрохинои)  $HOCH_2C_6H_3ClOH$ ; М 144,56;  $T_{пл}$  103-104°; Лит.: [1026] 12
1406. **3,4-дигидроксншкнлбутен-3-дион-1,2** (squaric acid, квадратная кислота) бц. крист.  $C_4H_2O_4$ ; М 114,06; CAS 2892-51-5;  $T_{пл}$  293-294°;  $pK_a(1) = 1,5$  (20°, вода);  $pK_a(2) = 2,93$  (20°, вода); Лит.: [1022] 366, [11] 352, [978] 177
1407. **3,4-дигидро-6-метил-1,2,3-оксатриазин-4-он-2,2-диоксид**  $C_4H_5NO_4S$ ; М 163,15;  $T_{пл}$  123,5°; Лит.: [520] 86-87
1408. **дигидросангвинарин**  $C_{20}H_{15}NO_4$ ; М 333,337;  $T_{пл}$  188-189°; Лит.: [1006] 42
1409. **5,10-дигидрофеназин** ромбические крист.  $C_{12}H_{10}N_2$ ; М 182,2212;  $T_{пл}$  317°; Лит.: [832] 370-371
1410. **дигоксн** бел. крист.  $C_{41}H_{64}O_{14}$ ; М 780,94; CAS 20830-75-5;  $T_{пл}$  265°;  $T_{разл}$  265°; Раств.: вода: 0,0098 (25°), этанол: н.р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,2 (кошки, п/о), 3,5 (морские свинки, п/о), 7,67 (мышы, в/в), 0,075 (человек, п/о); Лит.: [784] 284, [211] 162, [748] 443, [1000] 206
1411. **О,О-ди(1,3-диметилбутил)фторфосфат**  $((CH_3)_3CCCH_2CH(CH_3)O)_2P(O)F$ ; М 296,36; Давл. паров: 1 (106°); Лит.: [878] 15, [982] 268
1412. **ди(1,3-ди(2-метилтетразол-5-ил)триазен)шкель** темно-красн. крист.  $C_8H_{12}N_{22}Ni$ ; М 475,022;  $T_{разл}$  250°; Лит.: [963] 590
1413. **диодоцилртуть** бц. крист.  $Hg(C_{12}H_{25})_2$ ; М 539,244;  $T_{пл}$  45°; Лит.: [1023] 280
1414. **дижелеза борид**  $Fe_2B$ ; М 122,501;  $T_{пл}$  1389°; Лит.: [611] 341
1415. **днжелеза нитрид сер.** ромбические крист.  $Fe_2N$ ; М 125,697;  $T_{разл}$  200°; Пл.: 6,35 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 58-59
1416. **днжелеза монакарбонил** оранжев. гексагональные крист.  $Fe_2(CO)_9$ ; М 363,79;  $T_{разл}$  100°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., пиридин: р., толуол: р., этанол: м.р.; Пл.: 2,085 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 60-61, [1021] 130, [611] 347-348
1417. **днжелеза октакарбонилднпюид** бел.  $Fe_2(CO)_8I_2$ ; М 589,58;  $T_{пл}$  -5°; Лит.: [611] 348
1418. **днжелеза фосфид** серо-черн. тригональные крист.  $Fe_2P$ ; М 142,67;  $T_{пл}$  1290°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,56 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -163 (т); Лит.: [897] 62-63, [1021] 140

1419. **О,О-дипропилифторфосфат**  $((\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$ ; М 240,252; Давл. паров: 23 (138°); Лит.: [878] 15, [982] 268
1420. **дипропиламин**  $\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$ ; М 129,24;  $T_{\text{пл}} -73,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 139,5^\circ$ ; Пл.: 0,745 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4093$  (20°);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 10,91$  (25°, вода); Лит.: [1020] 333
1421. **дипропиловый эфир** (2-изопропоксипропан) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHOSCH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 102,18;  $T_{\text{пл}} -60^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 69^\circ$ ; Раств.: вода: 0,2 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7258 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,7247 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 690-691
1422. **О,О-дипропилифторфосфат** (ДФФ, дифлос) бц. ж.  $((\text{CH}_3)_2\text{CHOCH}_2)_2\text{P}(\text{O})\text{F}$ ; М 184,17;  $T_{\text{пл}} -82^\circ$ ; Раств.: вода: 1,5 (20°), орг. р-ли: р.; Пл.: 1,065 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,379$  (20°); Давл. паров: 12 (67,5°); Вязк.: 16,5 (20°);  $LD_{50}$ : 0,4 (б. мыши, в/в), 5 (б. мыши, п/к), 0,5 (кролики, в/в), 0,75 (кролики, в/м), 1 (кролики, п/к), 1 (кролики, в/б), 1,15 (кролики, в. глаз), 7,5 (крысы, п/о), 36,8 (мыши, п/о), 3,56 (мыши, в/м), 3 (мыши, в/б), 0,3 (обезьяны, в/в); Лит.: [326] 252, [1021] 56, [255] 117, [363] 8, [658] 14, [812] 169, [878] 12-14, [1083] 126-133
1423. **N,N-дипропиламин**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{N}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)_2$ ; М 129,25; CAS 7087-68-5;  $T_{\text{кип}} 127^\circ$ ; Пл.: 0,742 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4133$  (20°);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 10,9$  (25°, вода); Лит.: [27] 471, [1000] 209
1424. **дипропиламиния трифторацетат**  $((\text{CH}_3)_2\text{CH}_2)_2\text{NHC}_2\text{H}_5(\text{CF}_3\text{COO})$ ; М 243,27;  $T_{\text{пл}} 92-93^\circ$ ; Лит.: [239] 192
1425. **1,3-дипропиламинобензол**  $\text{NCC}_6\text{H}_4\text{NC}$ ; М 128,131;  $T_{\text{пл}} 107^\circ$ ; Лит.: [1021] 190
1426. **динода тетраоксид** лимонно-желт. крист.  $\text{I}_2\text{O}_4$ ; М 317,807;  $T_{\text{разл}} 85-135^\circ$ ; Разл. на: иода(V) оксид, иод; Пл.: 4,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 196
1427. **динода ундекафтордигангмонат** темно-син. крист.  $\text{I}_2\text{Sb}_2\text{F}_{11}$ ; М 706,311;  $T_{\text{пл}} 127^\circ$ ; Лит.: [377] 188
1428. **динода ундекафтордигангалат** син.  $\text{I}_2\text{Ta}_2\text{F}_{11}$ ; М 824,69;  $T_{\text{пл}} 120^\circ$ ; Лит.: [377] 188
1429. **динодацетилен** бц. ромбические крист.  $\text{C}_2\text{I}_2$ ; М 277,82;  $T_{\text{пл}} 80^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 100^\circ$ ; Раств.: лигирин: т.р.; Лит.: [897] 458-459, [382] 423, [941] 53; Синт.: [318] 149
1430. **1,4-динобутан**  $\text{ICH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$ ; М 309,9;  $T_{\text{пл}} 5,8^\circ$ ; Лит.: [832] 130-131; Синт.: [238] 284
1431. **1,6-диногексан** бц. ж.  $\text{ICH}_2(\text{CH}_2)_4\text{CH}_2\text{I}$ ; М 337,96;  $T_{\text{пл}} 6-9,5^\circ$ ; Лит.: [897] 580-581
1432. **динометан** (methylene iodide, метилен иодистый) бц. ж.  $\text{CH}_2\text{I}_2$ ; М 267,83; CAS 75-11-6;  $T_{\text{пл}} 6,02^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 180,4^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 180^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0833 (25°), 0,1238 (30°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,119 (6°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 3,3326 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 3,3254 (40°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 2,722 (180°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 11 (70°); Дип.: 1,14 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : 67 (ж);  $S_{298}^0$ : 215 (ж);  $C_p^0$ : 134 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 12,02;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 121 (г);  $S_{298}^0$ : 310 (г);  $C_p^0$ : 57,6 (г); Лит.: [897] 790-791, [241] 6, [382] 448, [600] 33, 47, 55, 143, 149; Синт.: [858] 222-224, [1098] 55
1433. **1,2-диноэтан** (этилен иодистый, этилендиомид) желт. моноклинные крист.  $\text{ICH}_2\text{CH}_2\text{I}$ ; М 281,85;  $T_{\text{пл}} 81-82^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 200^\circ$ ; Пл.: 3,325 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [832] 434-435, [897] 1142-1143
1434. **диалюния гексанзобутилдигаломинид** коричнев.  $\text{K}_2\text{Al}_2(\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3)_6$ ; М 474,85;  $T_{\text{пл}} 40^\circ$ ; Лит.: [376] 246
1435. **1,12-дикарбадодекаборан(12)**  $\text{C}_2\text{H}_{12}\text{B}_{10}$ ; М 144,227;  $T_{\text{пл}} 261^\circ$ ; Лит.: [376] 180
1436. **1,2-дикарбадодекаборан(12)**  $\text{C}_2\text{H}_{12}\text{B}_{10}$ ; М 144,227;  $T_{\text{пл}} 320^\circ$ ; Лит.: [376] 180
1437. **1,7-дикарбадодекаборан(12)**  $\text{C}_2\text{H}_{12}\text{B}_{10}$ ; М 144,227;  $T_{\text{пл}} 265^\circ$ ; Лит.: [376] 180
1438. **ди-(4-карбоксифенил)фенилфосфиноксид**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{P}(\text{O})(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH})_2$ ; М 366,304;  $T_{\text{пл}} 306^\circ$ ; Лит.: [354] 110
1439. **ди-(4-карбоксифенил)-4-хлорфенилфосфиноксид**  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{P}(\text{O})(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH})_2$ ; М 400,75;  $T_{\text{пл}} 76^\circ$ ; Лит.: [354] 110

1440. **дикетен**  $C_4H_4O_2$ ; М 84,07;  $T_{пл} -8^\circ$ ;  $T_{кип} 127,4^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,0943 ( $20^\circ$ , к в.4. ж.);  $n = 1,4378$  ( $20^\circ$ ); Лит.: [946] 230-246, [1026] 167
1441. **дикобальта карбид**  $Co_2C$ ; М 129,877;  $T_{разл} 450^\circ$ ; Лит.: [611] 341
1442. **дикобальта оксикарбонил** оранжево-красн. крист.  $Co_2(CO)_8$ ; М 341,95;  $T_{пл} 51^\circ$ ;  $T_{разл} 52^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 1,73 ( $18^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $JД_{50}$ : 377 (мышь, в/ж); Лит.: [339] 539-541, [855] 113, [1046] 540, [768] 73
1443. **дикобальта фосфид**  $Co_2P$ ; М 148,84;  $T_{пл} 1386^\circ$ ; Лит.: [1021] 414
1444. **дикотекс** (2-метил-4-хлорфеноксиуксусная кислота. 2М-4Х, МСР-А, метаксон)  $(CH_3)C(C_6H_3OCH_2COOH)$ ; М 200,62;  $T_{пл} 120^\circ$ ; Раств.: вода: 0,63 ( $20^\circ$ );  $JД_{50}$ : 540 (мышь, п/о); Лит.: [338] 131-132, [1024] 297
1445. **дикумилпероксид** (дикумила перекись, кумила пероксид) бц. крист.  $(C_6H_5C(CH_3)_2O)_2$ ; М 270,37;  $T_{пл} 40^\circ$ ; Раств.: бензол: 318,4 ( $20^\circ$ ), вода: н.р., метанол: 33,5 ( $20^\circ$ ), петр.эф.: 204 ( $20^\circ$ ), тетрахлорметан: 141 ( $20^\circ$ ), этанол: р.14,55 ( $20^\circ$ ); Пл.: 1,08 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,586$  ( $21^\circ$ ); Давл. паров: 0,2 ( $100^\circ$ ); Лит.: [1021] 555, [1026] 292
1446. **дильдрин** (3,4,5,6,13,13-гексахлор-10-оксапентацикло[6,3,1,<sup>3,6</sup>,<sup>0,2,7</sup>,<sup>0,9,11</sup>]придеп-4-ен) бел. пор.  $C_{12}H_8Cl_6O$ ; М 380,9;  $T_{пл} 175-176^\circ$ ;  $T_{кип} 385^\circ$ ; Раств.: ацетон: 32,9 ( $25^\circ$ ), вода: 0,00002 ( $20^\circ$ ); Лит.: [337] 347-349, [638] 558, [561] 73-74
1447. **диматния трикарбид**  $Mg_2C_3$ ; М 84,64;  $T_{разл} 750^\circ$ ; Разл. на: графит, магний; Лит.: [611] 125
1448. **димарганца декакарбонил** золотисто-желт. крист.  $Mn_2(CO)_{10}$ ; М 389,977;  $T_{пл} 155^\circ$ ; Лит.: [855] 117, [79] 1631, 1648, [377] 392-394
1449. **димарганца фосфид**  $Mn_2P$ ; М 140,85;  $T_{пл} 1327^\circ$ ; Лит.: [1021] 648
1450. **диметрол** (2-диметиламиноэтилового эфира бензгидрола гидрохлорид, дифенгидрамин) бел. крист.  $C_{17}H_{23}ClNO$ ; М 292,824; CAS 58-73-1;  $T_{пл} 170^\circ$ ; Раств.: бензол: о.м.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [784] 304-305, [901] 864-865, [284] 130
1451. **диметиламидо-О-3-диметиламинопропил-фторфосфат** (ЕА 5414) ж.  $(CH_3)_2NP(O)(F)OCH_2CH_2CH_2N(CH_3)_2$ ; М 212,2;  $T_{кип} 224^\circ$ ; Пл.: 1,04 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,014 ( $25^\circ$ ); Лит.: [59] 140-141
1452. **диметиламидо-О-2-диметиламиноэтил-фторфосфат** (ЕА 5365, GV) бц.  $(CH_3)_2NP(F)(O)OCH_2CH_2N(CH_3)_2$ ; М 198,18; CAS 141102-74-1;  $T_{пл} -110^\circ$ ;  $T_{кип} 226^\circ$ ;  $JД_{50}$ : 0,19 (крысы, п/о), 0,011 (крысы, в/в), 0,017 (крысы, в/м), 0,0276 (мышь, в/в); Лит.: [73] 333, [78] 100-103, [166] 40-47, [265] 82-83
1453. **диметиламидо-О-2-диметиламиноэтил-фторфосфата метилсодид** (ЕА 5366)  $(CH_3)_2NP(O)(F)OCH_2CH_2N(CH_3)_3I$ ; М 340,115;  $T_{пл} 106^\circ$ ; Лит.: [60] 34, 654
1454. **N,N-диметиламидо-О-этилфторфосфат** (fluorotabun, фтортабун) ж.  $(CH_3)_2NP(O)(F)OC_2H_5$ ; М 155,1; CAS 358-29-2; Раств.: вода: р.; Давл. паров: 2 ( $50^\circ$ );  $JД_{50}$ : 2,5 (мышь, п/к); Лит.: [60] 24-25, [982] 284-285
1455. **диметиламин** бц. г.  $(CH_3)_2NH$ ; М 45,09; CAS 124-40-3;  $T_{пл} -93^\circ$ ;  $T_{кип} 7,4^\circ$ ; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6804 ( $0^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_{BH^+}(1) = 10,71$  ( $25^\circ$ , вода);  $JД_{50}$ : 316 (б. мышь, п/о), 698 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 143, [934] 41, [1077] 107
1456. **диметиламина гидрохлорид** игольчатые крист.  $(CH_3)_2NH \cdot HCl$ ; М 81,55;  $T_{пл} 171^\circ$ ; Раств.: вода: 369 ( $25^\circ$ ), эф.: н.р., хлф.: 25,16 ( $27^\circ$ ), этанол: л.р.; Лит.: [897] 648-649
1457. **4-(диметиламино)азобензол** (диметиловый желтый, метиловый желтый) оранжево-желт. пор.  $C_6H_5NNC_6H_4N(CH_3)_2$ ; М 225,3;  $T_{пл} 114-117^\circ$ ; Лит.: [465] 107-108
1458. **4-(диметиламино)бензальдегид**  $(CH_3)_2NC_6H_4CHO$ ; М 149,19;  $T_{пл} 74^\circ$ ; Лит.: [832] 40-41; Синт.: [858] 193-196

1459. **4-диметиламино-3,5-диметилфенил-N-метилкарбамат** (дауко-139, цек-тран)  $(\text{CH}_3)_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{OCONHCH}_3$ ; М 222,284;  $T_{\text{пл}}$  85°; ЛД<sub>50</sub>: 75 (б. крысы, в/ж). 39 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 65
1460. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанон-3**  $\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{NO}$ ; М 309,445;  $T_{\text{пл}}$  74-80°; Лит.: [223] 52-54
1461. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанона-3 гидробромид**  $\text{C}_{21}\text{H}_{28}\text{BrNO}$ ; М 290,36;  $T_{\text{пл}}$  228-231°; Лит.: [223] 52-54
1462. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанона-3 гидрохлорид** (аданон, амидон, анадон, гептадон, дианон, метадон, фенадон) бел. крист.  $\text{C}_{21}\text{H}_{28}\text{ClNO}$ ; М 345,906;  $T_{\text{пл}}$  231-233°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [223] 52-54, [901] 952-953, 994, [274] 144, [445] 96-97, [521] 281-284, [994] 231-232
1463. **3-диметиламино-1-пропанол**  $(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 103,17; CAS 3179-63-3;  $T_{\text{кип}}$  164°; ПЛ: 0,872 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,436$  (20°); Лит.: [27] 488
1464. **10-(2-диметиламинопропил)фенотиазина гидрохлорид** (дипразин) бел. крист.  $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{ClN}_2\text{S}$ ; М 320,88;  $T_{\text{пл}}$  223°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 323, [994] 322-323
1465. **10-(3-диметиламинопропил)фенотиазина гидрохлорид** (кальмизан, промазин, пропазин, протактил, спарин, талофен) бел. крист.  $\text{C}_{17}\text{H}_{21}\text{ClN}_2\text{S}$ ; М 320,88;  $T_{\text{пл}}$  180°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 323, [313] 127-128
1466. **4-диметиламино-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 193,138;  $T_{\text{пл}}$  211-213°; ЛД<sub>50</sub>: 3 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64
1467. **4-(N,N-диметиламино)фенилгептазол** светло-желт.  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}(\text{N}=\text{N})_2$ ; М 190,21;  $T_{\text{разл}}$  50°; Лит.: [3] 374, [50] 843
1468. **2-(диметиламино)этанол** (бета-диметиламиноэтиловый спирт) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 89,14;  $T_{\text{кип}}$  131-135°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,8866 (20°, к в.4, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 5600 (крысы, в/ж); Лит.: [897] 1130-1131
1469. **О-диметиламиноэтил-метилфторфосфоната подметилат** (метилфторфосфорилхолина иодид)  $\text{CH}_3\text{P}(\text{F})(\text{O})\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{I}$ ; М 311,07;  $T_{\text{пл}}$  152°; ЛД<sub>50</sub>: 0,01 (мыши, в/в), 0,1 (мыши, в/б); Лит.: [825] 132, [982] 317, 325
1470. **диметиламоний 5-метилтетразолат**  $(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2\text{CN}_4\text{CH}_3$ ; М 129,16;  $T_{\text{пл}}$  90°; Лит.: [233] 102
1471. **3,4-диметилампин** (3,4-ксилидин) призматические крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$ ; М 121,2;  $T_{\text{пл}}$  51°;  $T_{\text{кип}}$  226°; Лит.: [832] 20-21; Синт.: [864] 58
1472. **N,N-диметилампин** желт. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ; М 121,19;  $T_{\text{пл}}$  2,5°;  $T_{\text{кип}}$  193°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,9557 (20°, к в.4, ж.);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 5,06$  (25°, вода); Лит.: [897] 426-427, [1020] 89, [386] 184
1473. **диметиларсин**  $(\text{CH}_3)_2\text{AsH}$ ; М 105,999;  $T_{\text{кип}}$  35,6°; Лит.: [613] 20
1474. **диметиларсиновая кислота** (алкарген. какодильная кислота) бц. крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{As}(\text{O})\text{OH}$ ; М 137,98;  $T_{\text{пл}}$  200°; Раств.: вода: 83 (22°), эф.: н.р., этанол: 28,5 (15°);  $pK_a(1) = 6,19$  (25°, вода); Лит.: [897] 704-705
1475. **N,N-диметилбензиламин** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ; М 135,21;  $T_{\text{пл}}$  -60°;  $T_{\text{кип}}$  180-182°;  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 9,02$  (25°, вода); Лит.: [1021] 62
1476. **3,5-диметилбензойная кислота** (3,5-ксилиловая кислота, мезитиленовая кислота, симм-м-ксилиловая кислота) моноклинные крист. (р.п. этанол)  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 150,17;  $T_{\text{пл}}$  166-170°;  $pK_a(1) = 4,32$  (25°, вода); Лит.: [897] 774-775, [898] 90
1477. **1,2-диметилбензол** (o-xylene, орто-ксилол) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$ ; М 106,17;  $T_{\text{пл}}$  -25,175°;  $T_{\text{кип}}$  144,41°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,0175 (20°), н.р., эф.: х.р., петр.эф.: смеш., тетрахлорметан: смеш., этанол: х.р.; ЛД<sub>50</sub>: 3567 (крысы, в/ж);  $T_{\text{кип}}$ : 359;  $p_{\text{кип}}$ : 3,65; Лит.: [57] 677, [343] 160, [241] 492-493, [768] 155

1478. **1,3-диметилбензол** (мета-ксилол) бц. ж.  $C_6H_4(CH_3)_2$ ; М 106,17;  $T_{пл}$  -47,872°;  $T_{кип}$  139,1°; Раств.: вода: 0,0196 (25°), 0,03749 (67,7°); ЛД<sub>50</sub>: 4988 (крысы, в/ж);  $T_{криг.}$  346;  $P_{криг.}$  3,55; Лит.: [343] 160, [762] 625-627, [241] 491, [245] 79, [768] 155
1479. **1,4-диметилбензол** (пара-ксилол) бц. ж.  $C_6H_4(CH_3)_2$ ; М 106,17;  $T_{пл}$  13,26°;  $T_{кип}$  138,35°; Раств.: вода: 0,01911 (20°), 0,05152 (99,99°); ЛД<sub>50</sub>: 3910 (крысы, в/ж);  $T_{криг.}$  345;  $P_{криг.}$  3,44; Лит.: [343] 160, [241] 491-492, [768] 155
1480. **диметилбериллий** бц. крист.  $Be(CH_3)_2$ ; М 39,081;  $T_{возг}$  200°; Раств.: бензол: н.р., вода: реакт., эф.: р.; Давл. паров: 5 (130°); Лит.: [647] 39, [611] 494
1481. **диметилбериллий - триметиламин (1/1)**  $(CH_3)_3NBe(CH_3)_2$ ; М 98,19;  $T_{пл}$  36°; Давл. паров: 4 (36°); Лит.: [611] 494
1482. **О,О-диметил-S-(1,2-бис(карбэтоксип)этил)дитиофосфат** (ТМ-4049, карбафос, карбофос, малатион, малатон, соединение 4049, эмматос)  $(CH_3O)_2P(S)SCH(COOC_2H_5)CH_2COOC_2H_5$ ; М 330,36;  $T_{пл}$  2,85°; ЛД<sub>50</sub>: 1400 (крысы, п/о); Лит.: [901] 544-545, [1021] 240
1483. **2,2-диметилбутан** бц. ж.  $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_3$ ; М 86,18;  $T_{пл}$  -99,8°;  $T_{кип}$  49,74°; Лит.: [1020] 508
1484. **2,3-диметилбутан** бп. ж.  $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$ ; М 86,18;  $T_{пл}$  -128,54°;  $T_{кип}$  57,99°; Лит.: [1020] 508
1485. **3,3-диметилбутанон-2** (пинаколин)  $CH_3COC(CH_3)_2CH_3$ ; М 100,16;  $T_{пл}$  -49,8°;  $T_{кип}$  106,3°; Лит.: [832] 162-163; Синт.: [858] 340-341
1486. **2,2-диметилбутановая кислота** (альфа, альфа-диметилмасляная кислота, диметилэтилуксусная кислота) бц. ж.  $CH_3CH_2C(CH_3)_2COOH$ ; М 116,16;  $T_{пл}$  -14°;  $T_{кип}$  187°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 772-773
1487. **2,3-диметил-2-бутанол** (диметилизопропилкарбинол) бц. ж.  $(CH_3)_2C(OH)CH(CH_3)_2$ ; М 102,18;  $T_{пл}$  -14°;  $T_{кип}$  120°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8232 (19°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 550-551
1488. **3,3-диметилбутин-1**  $(CH_3)_3CCCH$ ; М 82,1;  $T_{пл}$  -81,2°;  $T_{кип}$  39-40°; Лит.: [832] 180-181; Синт.: [924] 57
1489. **диметилвисмута хлорид**  $(CH_3)_2BiCl$ ; М 274,502;  $T_{пл}$  116°; Лит.: [647] 225
1490. **2,6-диметил-2,5-гептадиен-4-он** (диизопропилиденацетон, форон) желтовато-зел. призматические крист.  $C_9H_{14}O$ ; М 138,21;  $T_{пл}$  28°;  $T_{кип}$  197,8°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,885 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,4998$  (20°); Давл. паров: 14 (79,8°); Лит.: [897] 1060-1061, [1021] 376, [1026] 626; Синт.: [677] 94-95
1491. **(+/-)-17,22-диметилпептатриаконтан**  $C_{39}H_{80}$ ; М 549,053;  $T_{пл}$  37°; Лит.: [799] 81-82
1492. **диметилгермания дихлорид**  $(CH_3)_2GeCl_2$ ; М 173,615;  $T_{пл}$  -22°;  $T_{кип}$  123°; Пл.: 1,4926 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4555$  (20°); Лит.: [647] 159
1493. **1,1-диметилгидразин** (N,N-диметилгидразин, несим-диметилгидразин) бц. дымящая крист.  $(CH_3)_2N-NH_2$ ; М 60,1;  $T_{пл}$  -58°;  $T_{кип}$  63,9°; Раств.: вода: р., ДМФА: р., эф.: р., орг. р-ли: р., этанол: р.; Пл.: 0,791 (22°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4075$  (22°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 7,21 (30°, вода); Лит.: [339] 95-96, [1021] 62-63, [1026] 170, [280] 173-174, [417] 700-706
1494. **диметилглиоксим**  $CH_3C(=NOH)C(=NOH)CH_3$ ; М 116,12;  $T_{пл}$  238°;  $T_{разл}$  238°;  $pK_a$  (1) = 11,1 (18°, вода); Лит.: [898] 87, [736] 16
1495. **3,3-диметилдиазиридин**  $(CH_3)_2C(NH)_2$ ; М 72,109;  $T_{пл}$  40°;  $T_{кип}$  106°; Лит.: [1080] 108
1496. **О,О-диметил-S-(4,6-диамино-1,3,5-триазинилметил)дитиофосфат** (ПП-175, меназон, сайфос, сафизон)  $(CH_3O)_2P(S)SCH_2C_3N_3(NH_2)_2$ ; М 281,3;  $T_{пл}$  160-162°; Раств.: вода: 0,024 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 1950 (крысы, п/о); Лит.: [901] 546-547, [1026] 322
1497. **О,О-диметил-О-(1,2-дибром-2,2-дихлорэтил)фосфат** (К-4355, РЕ-4355, дибром, налед)  $(CH_3O)_2P(O)OSCHBrCBrCl_2$ ; М 380,79;  $T_{пл}$  26°; ЛД<sub>50</sub>: 430 (крысы, п/о); Лит.: [339] 154-155, [901] 536-537, [1021] 240, [561] 406-407



1498. **диметилдибромсилан** бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{SiBr}_2$ ; М 217,963;  $T_{\text{пл}} -58^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 112^\circ$ ; Лит.: [1022] 404
1499. **О,О-диметил-S-(3,4-дигидро-4-оксо-1,2,3-бензотриазин-3-илметил)дигнофосфат** (P-1582, азинфосметил, байер 17147, гузатион, гутион)  $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_3\text{O}_3\text{PS}_2$ ; М 317,324;  $T_{\text{пл}} 73^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 15 (крысы, п/о); Лит.: [901] 532-533
1500. **О,О-диметил-О-(1,3-ди(карбометоксип)-1-пропен-2-ил)фосфат** (ГЦ 3707, ЭНТ-24833, бомил)  $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{O}_8\text{P}$ ; М 282,184; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., ксилол: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (160°); ЛД<sub>50</sub>: 32 (крысы, п/о); Лит.: [901] 528-529
1501. **О,О-диметил-О-(1-диметиламидокарбонил-1-пропен-2-ил)фосфат** (СД-3562, П-709, бидрин, дикротофос, карбикрон)  $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{O}_5\text{P}$ ; М 236,202;  $T_{\text{кип}} 400^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., ксилол: р., этанол: р.; Пл.: 1,22 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 22 (крысы, п/о); Лит.: [901] 528-529, [1021] 240
1502. **О,О-диметил-О-(3,5-диметил-4-метилтиофенил)тиофосфат** (Г-347, байер 37342)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)_2\text{SCH}_3$ ; М 292,36;  $T_{\text{пл}} 33^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 1000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527
1503. **О,О-диметил-О-(4-(N,N-диметилсульфамил)фенил)тиофосфат** (CL-38023, фамофос)  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{NO}_3\text{PS}_2$ ; М 325,342;  $T_{\text{пл}} 55^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 35 (крысы, п/о); Лит.: [901] 564-565
1504. **3,4-диметил-2,5-диметоксипамфетамин гидрохлорид** (G, GANESHA)  $(\text{CH}_3)_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{Cl}$ ; М 259,772;  $T_{\text{пл}} 168-169^\circ$ ; Лит.: [216]
1505. **N,N-диметил-2,5-диметоксип-4-нодамфетамин оксалат** (IDNNA)  $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{NO}_6$ ; М 439,24;  $T_{\text{пл}} 145-146^\circ$ ; Лит.: [216]
1506. **N,N-диметил-2,5-диметоксип-4-метилфенилэтиламин гидрохлорид**  $(\text{CH}_3)_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}(\text{CH}_3)_2\text{Cl}$ ; М 259,772;  $T_{\text{пл}} 169^\circ$ ; Лит.: [216]
1507. **1,1'-диметил-4,4'-дипиридила дихлорид** (паракват) бел. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{N}_2$ ; М 257,159;  $T_{\text{пл}} 300^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 300^\circ$ ; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; ЛД<sub>50</sub>: 256 (крысы-самки, п/о), 32 (крысы-самки, п/к), 27 (крысы-самки, в/б), 223 (крысы-самцы, п/о), 27 (крысы-самцы, п/к), 25 (крысы-самцы, в/б), 290 (мыши-самки, п/о), 37 (мыши-самки, п/к), 360 (мыши-самцы, п/о), 41 (мыши-самцы, п/к), 4 (мыши-самцы, в/б); Лит.: [326] 137-138, [338] 452-454
1508. **диметилдисульфид**  $\text{CH}_3\text{SSCH}_3$ ; М 94,199;  $T_{\text{кип}} 109,7^\circ$ ; Лит.: [417] 632
1509. **О,О-диметил-О-(2,5-дихлор-4-бромфенил)тиофосфат** (С-1942, бромофос, нексон)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_2\text{BrCl}_2$ ; М 366;  $T_{\text{пл}} 54^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 5000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 528-529
1510. **О,О-диметил-О-2,2-дихлорвинилфосфат** (ДДВФ, дихлорфос, дихлофос)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{OCH}=\text{CCl}_2$ ; М 204,98;  $T_{\text{кип}} 74,1^\circ$ ; Раств.: вода: 1 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 50 (крысы, п/о); Лит.: [339] 155-156, [1021] 240, [471] 6, [1083] 51-62
1511. **диметилдихлорсилан** ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{SiCl}_2$ ; М 129,06;  $T_{\text{пл}} -80^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 70^\circ$ ; Раств.: вода: реак.; Пл.: 1,0715 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 944-945, [386] 184
1512. **диметилendisульфат** бц. пор.  $\text{CH}_2(\text{OSO}_2\text{O})_2\text{CH}_2$ ; М 220,178;  $T_{\text{пл}} 155^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 155^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [311] 222-223, [914] 85-86
1513. **1,3-диметилпиридазолпилиден-2**  $(\text{CHN}(\text{CH}_3))_2\text{C}$ ; М 96,13;  $T_{\text{пл}} 70^\circ$ ; Лит.: [879] 73
1514. **диметилкадмий**  $\text{Cd}(\text{CH}_3)_2$ ; М 142,48;  $T_{\text{пл}} -4,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 105,5^\circ$ ; Лит.: [907] 121
1515. **О,О-диметил-N-(карбометоксип)амидофосфат** (К-20-35)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{NHCOOCH}_3$ ; М 183,1;  $T_{\text{пл}} 64^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 5000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 542-543
1516. **2,2-диметил-6-карбобутоксип-2,3-дигидро-4-пирон** (бупириноксил, дигидропинон, индалон) бц. ж.  $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_4$ ; М 226,269;  $T_{\text{кип}} 270^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; ЛД<sub>50</sub>: 7840 (крысы); Лит.: [755] 118-119, [562] 161
1517. **О,О-диметил-S-(карбоморфоллинометил)дигнофосфат** (морфотион, экатин М)  $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{NO}_4\text{PS}_2$ ; М 285,32;  $T_{\text{пл}} 60^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 190 (крысы, п/о); Лит.: [901] 550-551

1518. **диметилкарбонат**  $\text{CH}_3\text{OC}(\text{O})\text{OCH}_3$ ; М 90,08;  $T_{\text{пл}}$  0,5°;  $T_{\text{кип}}$  90,6°; Лит.: [1021] 323
1519. **1,2-диметил-3-карбэтоксип-5-гидроксипидол** (димеркарбин) бел. крист.  $\text{C}_{13}\text{H}_{15}\text{NO}_3$ ; М 233,37;  $T_{\text{пл}}$  213°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: н.р., ДМФА: х.р., эф.: н.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [929] 30, 35
1520. **4,4-диметил-2-карбэтоксип-3-тиоурендиметил-2-бутен-4-олида гидробромид** бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{BrN}_2\text{O}_4\text{S}$ ; М 353,23;  $T_{\text{пл}}$  191°; Лит.: [846] 22; Синт.: [846] 22
1521. **О,О-диметил-S-метиламидокарбонилметил-дигтиофосфат** (Би-58, ЕФ-590, Л-395, диметоат, дитрол, перфектион, рогор, фоксион, фостион М.М., фосфамид)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CONHCH}_3$ ; М 229,26;  $T_{\text{пл}}$  50°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0003, хлф.: р., этанол: р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 220,5 (крысы, п/о); Лит.: [901] 544-545, [1021] 240, [1026] 626
1522. **О,О-диметил-S-2-(1-(метиламидокарбонил)этилтио)этил-тиофосфат** (вамидотион, кельяф, кильваль)  $\text{C}_8\text{H}_{18}\text{NO}_4\text{PS}_2$ ; М 287,34;  $T_{\text{пл}}$  40°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 100 (крысы, п/о), 50 (мышы, п/о); Лит.: [339] 171, [901] 528-529, [1021] 240
1523. **2,N-диметил-4,5-метилendioксиафетамин гидрохлорид** (MADAM-6) бел. пор.  $\text{CH}_2\text{O}_2(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2(\text{CH}_3)\text{Cl}$ ; М 243,73;  $T_{\text{пл}}$  206-207°; Лит.: [216]
1524. **О,О-диметил-S-метил(формил)карбамилметил-дигтиофосфат** (антио, афликс, формотион)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CON}(\text{CH}_3)\text{CHO}$ ; М 367,81;  $T_{\text{пл}}$  46°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 400 (крысы, п/о); Лит.: [901] 566-567, [1021] 240
1525. **О,О-диметил-S-(5-метоксип-4-пирон-2-ил)тиофосфат** (фосфопирон, эндотион, эндоцид)  $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{O}_6\text{PS}$ ; М 280,2347;  $T_{\text{пл}}$  90°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 40 (крысы, п/о); Лит.: [901] 570-571
1526. **О,О-диметил-S-(N-(2-метоксипэтил)карбамилметил)дигтиофосфат** (Ц-2446, амидотион, тиокрон)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CONHCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$ ; М 273,31;  $T_{\text{пл}}$  46°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 630 (крысы, п/о); Лит.: [901] 562-563
1527. **1,3-диметилнафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$ ; М 156,23; CAS 575-41-7;  $T_{\text{пл}}$  -5°;  $T_{\text{кип}}$  263°; Раств.: вода: 0,0008 (25°); Лит.: [241] 839
1528. **2,3-диметилнафталин** (гуайен) листовидные крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$ ; М 156,22; CAS 581-40-8;  $T_{\text{пл}}$  104°;  $T_{\text{кип}}$  265°; Раств.: вода: 0,0003 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,008 (20° г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 634-635, [241] 838
1529. **2,6-диметилнафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{CH}_3)_2$ ; М 156,23; CAS 581-42-0;  $T_{\text{пл}}$  109°; Раств.: вода: 0,0002 (25°); Лит.: [241] 837
1530. **2,5-диметил-3-(1-нафтол-1)-1-пептил-1Н-пиррол** бел. крист. (р.п. циклогексан)  $\text{C}_{22}\text{H}_{25}\text{NO}$ ; М 319,44;  $T_{\text{пл}}$  48-50°; Лит.: [23] 3965-3973
1531. **1,2-диметил-3-нитробензол** (3-нитро-о-ксилол) ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NO}_2$ ; М 151,17;  $T_{\text{пл}}$  15°;  $T_{\text{кип}}$  250°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,147 (15° г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 20 (131°), 29 (136°); Лит.: [897] 746-747
1532. **1,2-диметил-4-нитробензол** (4-нитро-о-ксилол) желт. призматические крист. (р.п. этанол)  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NO}_2$ ; М 151,17;  $T_{\text{пл}}$  30°;  $T_{\text{кип}}$  258°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,139 (30° г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 21 (143°); Лит.: [897] 746-747
1533. **N,N-диметил-4-нитрозоанилин** зелен. пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NO}$ ; М 150,18;  $T_{\text{пл}}$  92,5-93,5°; Лит.: [832] 22-23; Синт.: [358] 119-120
1534. **N,N-диметил-4-нитрозоанилина гидрохлорид**  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NO} \cdot \text{HCl}$ ; М 186,64; CAS 42344-05-8;  $T_{\text{пл}}$  177°; Лит.: [11] 217; Синт.: [358] 119
1535. **О,О-диметил-О-(4-нитрофенил)тиофосфат** (вофатокс, дальф, метафос, метацид, метилпаратион, нитрокс)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$ ; М 263,21;  $T_{\text{пл}}$  37°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 35 (крысы, п/о), 3,5 (крысы, в/б), 35 (мышы, п/о); Лит.: [901] 546-547, [1021] 239, [363] 8-11

1536. **диметилловый эфир** (метиловый эфир) бц. г.  $\text{CH}_3\text{OCH}_3$ ; М 46,07;  $T_{\text{пл}}$  -138,5°;  $T_{\text{кип}}$  -23,65°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 2,091 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H_{298}^0$  -185,3 (г);  $\Delta G_{298}^0$  -114,2 (г);  $S_{298}^0$  266,6 (г);  $C_p^0$  65,94 (г);  $T_{\text{свобод}}$  350;  $\Delta H_{\text{сгор}}$  1454,3;  $T_{\text{крип}}$  126,9;  $P_{\text{крип}}$  5,3; Лит.: [477] 150-152, [768] 144
1537. **3,7-диметил-1,6-октадиен-3-пропионат** (линалпропионат) ж.  $\text{C}_{13}\text{H}_{22}\text{O}_2$ ; М 210,32; CAS 144-39-8;  $T_{\text{кип}}$  212°; Лит.: [327] 177
1538. **2,7-диметилпектан**  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 142,29;  $T_{\text{кип}}$  160,2°; Лит.: [731] 32
1539. **2,6-диметил-2,4,6-октатриен** (аллооцимен) ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}=\text{CHC}(\text{CH}_3)=\text{CHCH}_3$ ; М 136,23;  $T_{\text{кип}}$  188-192°; Лит.: [1026] 26
1540. **диметиллова диглодид** желт. моноклинные крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{SnI}_2$ ; М 402,59;  $T_{\text{пл}}$  30°;  $T_{\text{кип}}$  228°; Лит.: [1078] 251-252
1541. **диметиллова дихлорид**  $(\text{CH}_3)_2\text{SnCl}_2$ ; М 219,69;  $T_{\text{пл}}$  107-108°;  $T_{\text{кип}}$  185-190°; Лит.: [647] 174
1542. **диметилпероксид** г.  $\text{CH}_3\text{OOCCH}_3$ ; М 62,068;  $T_{\text{кип}}$  13°; Лит.: [1022] 492
1543. **2,5-диметилхлоридбензол** бц. игольчатые крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{ClO}_3$ ; М 188,608;  $T_{\text{пл}}$  30°; Давл. паров: 0,3 (85°); Лит.: [1086] 87
1544. **2,6-диметилпиперидин** (2,6-лупетидин, нанофин)  $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2)\text{NH}$ ; М 113,201;  $T_{\text{кип}}$  133-135°; Лит.: [1026] 359
1545. **2,4-диметилпиридин** (2,4-лутидин) бц. маслянистая ж.  $\text{C}_7\text{H}_9\text{N}$ ; М 107,15;  $T_{\text{кип}}$  157,1-159°; Раств.: вода: 20 (20°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,9493 (0°, к в.4, ж.), 0,9273 (25°, к в.4, ж.);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 6,99$  (25°, вода); Лит.: [897] 760-761
1546. **2,2-диметилпропан** (2-метилизобутан, неопентан, тетраметилметан) г.  $\text{C}(\text{CH}_3)_4$ ; М 72,15;  $T_{\text{пл}}$  -16,6°;  $T_{\text{кип}}$  9,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 900-901
1547. **2,2-диметил-1-пропанол** (неопентиловый спирт)  $(\text{CH}_3)_3\text{CCCH}_2\text{OH}$ ; М 88,15;  $T_{\text{пл}}$  53°;  $T_{\text{кип}}$  113-114°; Раств.: вода: м.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ.: 0,812 (20°, к в.4, т.); Лит.: [768] 122
1548. **1,1-диметилпропилнитрит** (трет-амилнитрит) ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{ONO})\text{C}_2\text{H}_5$ ; М 117,16;  $T_{\text{кип}}$  93°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,8958 (19,5°, к в.4, ж.);  $n = 1,3904$  (16,8°); Лит.: [768] 122
1549. **диметилртуть** бц. ж.  $\text{Hg}(\text{CH}_3)_2$ ; М 230,66;  $T_{\text{кип}}$  92°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., лигрои: р., этанол: р.; ПЛ.: 2,95412 (22°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [339] 403-404, [897] 934-935
1550. **диметилселен** ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{Se}$ ; М 109,03;  $T_{\text{пл}}$  -87°;  $T_{\text{кип}}$  58,2°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; ПЛ.: 1,4077 (14,6°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Дип.: 1,41 (20°); Лит.: [897] 792-793, [611] 500
1551. **диметилсульфат** (серной кислоты диметиловый эфир) бц. ж.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{SO}_2$ ; М 126,13;  $T_{\text{пл}}$  -31,8°;  $T_{\text{кип}}$  188°; Раств.: бензол: р., вода: 2,8 (16°), эф.: р., сероуглерод: н.р., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,3322 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3874$  (20°); Давл. паров: 15 (76°); ДП: 55, (20°); Вязк.: 1,6 (25°); Пов.нат.: 40,12 (18°); Лит.: [339] 72-74, [768] 144
1552. **диметилсульфид** (метильтиометан) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{S}$ ; М 62,13;  $T_{\text{пл}}$  -83,2°;  $T_{\text{кип}}$  36°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,8458 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $J_{\text{Д}_{50}}$  3300 (крысы), 3700 (мышь); Лит.: [338] 388, [897] 792-793
1553. **диметилсульфид - боран (1/1)**  $(\text{CH}_3)_2\text{S} \cdot \text{BH}_3$ ; М 75,97;  $T_{\text{пл}}$  -42--41°; ПЛ.: 0,8 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [646] 243, [993] 80
1554. **диметилсульфит**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{SO}$ ; М 110,13;  $T_{\text{кип}}$  126-127°; Лит.: [1023] 465
1555. **S,S-диметилсульфодимид**  $(\text{CH}_3)_2\text{S}(\text{=NH})_2$ ; М 92,163;  $T_{\text{пл}}$  105-110°; Лит.: [645] 394
1556. **диметилсульфоксид** (DMSO, dimethylsulfoxide, ДМСО) бц. маслянистая ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{SO}$ ; М 78,13; CAS 67-68-5;  $T_{\text{пл}}$  18,45°;  $T_{\text{кип}}$  189°;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: 1,2-

- дихлорэтан: смеш., анилин: смеш., ацетон: р., бензол: р., вода: р., глицерин: смеш., ДМФА: смеш., эф.: р., муравьиная кислота: смеш., нитробензол: смеш., пиридин: смеш., серная кислота 100%: смеш., тетрахлорметан: смеш., толуол: смеш., укс.: смеш., формамид: смеш., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1014 (25°, г/см³, ж.);  $n = 1,477$  (25°); Давл. паров: 0,7 (21°), 17 (83°);  $pK_a(1) = 31,3$  (20°, вода); ДП: 45, (25°); Дип.: 3,96 (20°); Вязк.: 2,473 (20°); Пов.нат.: 42,98 (25°);  $\Delta H_{298}^0$ : -196,2 (ж);  $\Delta H_{кип}$ : 57,28;  $LD_{50}$ : 20000 (мыши, в/б); Лит.: [338] 396-398, [1021] 64, [70] 223-235, [220] 253-255, [369] 77, [768] 144
1557. **диметилсульфон** (метилсульфон, метилсульфонилметан) бц. призматические крист.  $(CH_3)_2SO_2$ ; М 94,13;  $T_{пл}$  109°;  $T_{кип}$  235°; Раств.: бензол: р., вода: р., этанол: р.;  $pK_a(1) = 23$  (20°, вода); Лит.: [897] 792-793, [1023] 471, [369] 76, [768] 144
1558. **диметилсурьмы хлорид**  $(CH_3)_2SbCl$ ; М 187,28;  $T_{кип}$  160°; Лит.: [647] 225
1559. **1,5-диметилтетразол**  $N_4C(CH_3)_2$ ; М 98,107;  $T_{пл}$  71°; Синт.: [666] 315
1560. **5,5-диметил-9-тиа-1,3,6,8-тетраазатрицикло[4.3.1.1<sup>3,8</sup>]гексидан-2,2-диоксид** (5,5-диметил-9-тиа-1,3,6,8-тетраазагоммадамантан-9,9-диоксид)  $C_8H_{16}N_4O_2S$ ; М 232,30323;  $T_{пл}$  159-161°;  $LD_{50}$ : 4 (мыши, в/б); Лит.: [31] 162-167
1561. **1,3-диметил-2,4,6-тринитробензол** (2,4,6-тринитро-мета-ксилол) светло-желт. призматические крист.  $(CH_3)_2C_6H(NO_2)_3$ ; М 241,17;  $T_{пл}$  182°; Раств.: азотная кислота: р., вода: н.р., эф.: т.р., тетрахлорметан: м.р., этанол: 0,039 (20°); Пл.: 1,604 (19°, г/см³, т.);  $pK_a(1) = 16,05$  (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : 109,6 (т);  $\Delta H_{сгор}$ : 4065,3; Лит.: [897] 748-749, [1023] 637, [768] 183
1562. **N,N-диметилтриптамин** (3-(N,N-диметиламиноэтил)индол, DMT, ДМТ, дезоксибуфотенин, нигерин) бел. крист.  $C_{12}H_{16}N_2$ ; М 188,27; CAS 61-50-7;  $T_{пл}$  44-58°; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р., эф.: р., хлф.: р.; Лит.: [43] 554, [217], [274] 142, [594] 6, [628] 7
1563. **N,N-диметилтриптамина гидрохлорид** бел. крист.  $C_{12}H_{17}ClN_2$ ; М 224,72978;  $T_{пл}$  165-168°; Раств.: вода: р., дихлорметан: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р.; Лит.: [43] 554, [217]
1564. **N,N-диметилтриптамина пикрат** желт. крист.  $C_8H_6NCH_2CH_2N(CH_3)_2 \cdot HOC_6H_2(NO_2)_3$ ; М 417,373;  $T_{пл}$  167°; Лит.: [217]
1565. **O,O-диметил-2,2,2-трихлор-1-гидроксипилфосфонат** (байер 13/59, дилюкс, диптерекс, метрифонат, негунон, трихлорфон, хлорофос)  $(CH_3O)_2P(O)CH(OH)CCl_3$ ; М 257,44;  $T_{пл}$  80°;  $LD_{50}$ : 600 (крысы, п/о); Лит.: [339] 211-213, [901] 564-565, [1021] 241, [1026] 663, [258] 290-291, [1083] 36-50
1566. **O,O-диметил-O-(2,4,5-трихлорфенил)тиофосфат** (Дау ЕТ-57, К-8025, корлан, нанкор, роннель, трихлорметафос, тролен, фенхлорфос)  $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_2Cl_3$ ; М 321,55;  $T_{пл}$  40°;  $LD_{50}$ : 2100 (крысы, п/о); Лит.: [901] 534-535, [1021] 239
1567. **O,O-диметил-O-1-(2,4,5-трихлорфенил)-2-хлорвинилфосфат** (гардона, тетрахлорвинфос)  $(CH_3O)_2P(O)OC(C_6H_2Cl_3)=CHCl$ ; М 365,962;  $T_{пл}$  97-98°; Раств.: вода: 0,0011;  $LD_{50}$ : 1900 (крысы, п/о); Лит.: [339] 158, [1021] 240, [561] 408-409
1568. **N,N-диметил-N'-фенилмочевина** (фенурон)  $(CH_3)_2NCONHC_6H_5$ ; М 164,2;  $T_{пл}$  136°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,385 (25°), гексан: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.;  $LD_{50}$ : 7500 (б. крысы, в/ж), 3200 (морские свинки, в/ж); Лит.: [417] 343-351
1569. **3,4-диметил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазин** (седафамем, фендиметразин) вязкая ж.  $C_{12}H_{17}NO$ ; М 191,3; Давл. паров: 1 (98°), 12 (135°); Лит.: [748] 281
1570. **3,4-диметил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина пикрат** (фендиметразина пикрат)  $C_{18}H_{26}N_4O_8$ ; М 420,375;  $T_{пл}$  196°; Лит.: [748] 281
1571. **ди-(4-метилфенил)-4-хлорфенилфосфиноксид** бел. игольчатые крист.  $(CH_3C_6H_4)_2(ClC_6H_4)PO$ ; М 340,78;  $T_{пл}$  130°; Лит.: [739] 261
1572. **1,1-ди-(4-метилфенил)этан** (1,1-ди-(4-толил)этан)  $(CH_3C_6H_4)_2CHCH_3$ ; М 210,31;  $T_{пл}$  -20°;  $T_{кип}$  298-299°; Лит.: [832] 434-435; Синт.: [858] 202-204

1573. **2,3-диметилфенол** (2,3-ксиленол, 3-окси-о-ксилол, виц-о-ксиленол) иглычатые крист. (р.п. вода)  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 122,17;  $T_{\text{пл}}$  73,5-75°;  $T_{\text{кип}}$  216,87°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 0,98 (85°, к в.4, ж.);  $pK_a$  (1) = 15,09 (25°, метанол);  $pK_a$  (1) = 10,53 (25°, вода); ДП: 4,81 (70°);  $T_{\text{крип.}}$ : 449,7; Лит.: [897] 742-743, [997] 13
1574. **2,4-диметилфенол**  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 122,17;  $T_{\text{пл}}$  27-28°;  $T_{\text{кип}}$  211,5°;  $pK_a$  (1) = 10,19 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 562 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 3200 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 302 (мыши, в/ж, в виде водного раствора), 809 (мыши, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [337] 403, 411, [898] 87
1575. **2,6-диметилфенол** (2,6-ксиленол, 2-окси-м-ксилол, виц-м-ксиленол) бц. листовидные крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 122,17;  $T_{\text{пл}}$  49°;  $T_{\text{кип}}$  212°;  $pK_a$  (1) = 10,59 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 700 (кролики, в/ж, в виде водного раствора), 296 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 1750 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 479 (мыши, в/ж, в виде водного раствора), 980 (мыши, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [57] 680, [897] 742-743, [748] 83
1576. **3,5-диметилфенол** (3,5-ксиленол, 5-окси-м-ксилол, симм-м-ксиленол) иглычатые крист. (р.п. вода)  $(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 122,17;  $T_{\text{пл}}$  65-68°;  $T_{\text{возг}}$  219,5°; Раств.: вода: т.р., этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 14,51 (25°, метанол);  $pK_a$  (1) = 10,2 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 1313 (кролики, в/ж, в виде водного раствора), 608 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 1915 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 477 (мыши, в/ж, в виде водного раствора), 836 (мыши, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [337] 403, 411, [897] 742-743, [997] 13
1577. **(+)-цис-альфа,3-диметилфентанила гидрохлорид**  $\text{C}_{24}\text{H}_{33}\text{ClN}_2\text{O}$ ; М 400,98;  $T_{\text{пл}}$  132-133°; Лит.: [117] 1048-1049
1578. **(-)-цис-альфа,3-диметилфентанила гидрохлорид**  $\text{C}_{24}\text{H}_{33}\text{ClN}_2\text{O}$ ; М 400,98;  $T_{\text{пл}}$  213-214°; Лит.: [117] 1048-1049
1579. **N,N-диметилформамид** (ДМФА, муравьиной кислоты диметиламид) бц. ж.  $\text{HCON}(\text{CH}_3)_2$ ; М 73,09;  $T_{\text{пл}}$  -61°;  $T_{\text{кип}}$  153°; Раств.: ацетон: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., сероуглерод: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9445 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4269 (25°); Давл. паров: 39 (76°); ДП: 36,71 (25°); Дип.: 3,82 (20°); Вязк.: 0,795 (25°);  $T_{\text{сст.}}$ : 59;  $T_{\text{евоп.}}$ : 420; ЛД<sub>50</sub>: 3750-7000 (б. мыши, п/о), 4600 (крысы, п/о); Лит.: [1026] 172, [386] 185, [768] 144
1580. **О,О-диметил-S-(фталимидометил)дифтофосфат** (Р-1504, имидап, пролат, фосмет, фталофос)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{N}(\text{CO})_2\text{C}_6\text{H}_4$ ; М 317,32;  $T_{\text{пл}}$  72-73°; Раств.: вода: 0,0025 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 147 (крысы, п/о); Лит.: [901] 542-543, [561] 456-457
1581. **3,4-диметилфуразан** бц. ж.  $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_2\text{O}$ ; М 98,103;  $T_{\text{пл}}$  -7°;  $T_{\text{кип}}$  156°; Лит.: [1024] 217-218
1582. **2,5-диметилфуран-3-карбоновой кислоты ангид** (бенодил, фуркарбанил) бел. крист.  $\text{C}_{13}\text{H}_{13}\text{NO}_2$ ; М 215,25;  $T_{\text{пл}}$  133°; ЛД<sub>50</sub>: 64 0; Лит.: [561] 497
1583. **О,О-диметил-О-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)тиофосфат** (байер 21/200)  $\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{ClO}_5\text{PS}$ ; М 334,71;  $T_{\text{пл}}$  105°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; ЛД<sub>50</sub>: 50 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527
1584. **О,О-диметил-О-(2-хлор-4-нитрофенил)тиофосфат** (дальтекс 101, дикаптон)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_3\text{ClNO}_2$ ; М 297,65;  $T_{\text{пл}}$  52°; ЛД<sub>50</sub>: 400 (мыши, п/о); Лит.: [901] 536-537
1585. **О,О-диметил-О-(3-хлор-4-нитрофенил)тиофосфат** (байер 22/190, хлортион)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_3\text{Cl}(\text{NO}_2)$ ; М 297,65;  $T_{\text{пл}}$  21°; ЛД<sub>50</sub>: 600 (крысы, п/о); Лит.: [339] 173-174, [901] 568-569
1586. **О,О-диметил-О-(4-хлор-3-нитрофенил)тиофосфат** (АСС-4124, изохлортион)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{OC}_6\text{H}_3\text{ClNO}_2$ ; М 281,59;  $T_{\text{пл}}$  53°; ЛД<sub>50</sub>: 750 (крысы, п/о); Лит.: [901] 542-543
1587. **N,N-диметил-N'-(4-хлорфенил)мочевина** (монурон)  $(\text{CH}_3)_2\text{NCONHC}_6\text{H}_4\text{Cl}$ ; М 198,7;  $T_{\text{пл}}$  176-177°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,023 (25°), гексан:

- х.р., хлф.: х.р.; ЛД<sub>50</sub>: 1920 (б. мыши, в/ж), 2400 (крысы, в/ж), 1700 (морские свинки); Лит.: [1026] 354, [417] 343-351
1588. **О,О-диметил-О-(4-цианопенил)тиофосфат** (С-4084, цианофос)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_4\text{CN}$ ; М 243,22; Т<sub>пл</sub> 15°; ЛД<sub>50</sub>: 670 (крысы, п/о); Лит.: [901] 556-557, [1021] 239
1589. **5,5-диметилпицлогександион-1,3** (димедон, метон) желтовато-зел. крист.  $\text{C}_8\text{H}_{12}\text{O}_2$ ; М 140,1797; Т<sub>пл</sub> 148°; Раств.: бензол: р., вода: 0,4 (25°). 3,7 (90°). хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1026] 168
1590. **1,5-диметил-5-(цилогексен-1-ил)барбитуровая кислота** (гексобарбитал) бел. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_3$ ; М 236,27; Т<sub>пл</sub> 146°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 307
1591. **диметилдипик**  $\text{Zn}(\text{CH}_3)_2$ ; М 95,46; Т<sub>пл</sub> -29,2°; Т<sub>кип</sub> 46°; Лит.: [377] 541. [907] 121; Синт.: [593] 14
1592. **О,О-диметил-S-(N-этилкарбамилметил)дитиофосфат** (Б/77, фитиос)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CONHCH}_2\text{CH}_3$ ; М 243,284; Т<sub>пл</sub> 66°; ЛД<sub>50</sub>: 125 (крысы, п/о); Лит.: [901] 564-565
1593. **О,О-диметил-S-этилсульфипилэтил-тиофосфат** (метасистокс Р)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{SOC}_2\text{H}_5$ ; М 246,28; Т<sub>пл</sub> 10°; ЛД<sub>50</sub>: 40 (крысы, п/о), 47 (крысы, в/в); Лит.: [901] 546-547, [982] 337
1594. **О,О-диметил-S-этилпиозил-дитиофосфат** (М-81, тиометон, экатин) вязкая ж.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{SC}_2\text{H}_5$ ; М 246,35; Раств.: вода: 0,02, орг. р-ли: р.; Пл.: 1,209 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5515 (20°); Давл. паров: 0,1 (110°); ЛД<sub>50</sub>: 20 (кошки). 64 (крысы, п/о); Лит.: [339] 190-191, [901] 570-571, [1026] 578
1595. **О,О-диметил-S-(5-этоксн-1,3,4-тиадиазол-2-он-3-илметил)дитиофосфат** (ГС 12968, НЦ-2962)  $\text{C}_7\text{H}_{13}\text{N}_2\text{O}_4\text{PS}_2$ ; М 316,36; Т<sub>пл</sub> 50°; ЛД<sub>50</sub>: 300 (крысы, п/о); Лит.: [901] 550-551
1596. **3,6-диметоксн-4-(2-ампиозтил)бензонорборнана гидрохлорид** (2С-С-5)  $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{ClNO}_2$ ; М 283,79; Т<sub>пл</sub> 200°; Лит.: [216]
1597. **2,5-диметоксамфетаминна гидробромид**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3 \cdot \text{HBr}$ ; М 276,17; Т<sub>пл</sub> 129-131°; Лит.: [216]
1598. **2,4-диметоксамфетаминна гидрохлорид** (2,4-DMA) бел. крист.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{Cl}$ ; М 231,719; Т<sub>пл</sub> 146-147°; Лит.: [216]
1599. **2,5-диметоксамфетаминна гидрохлорид** (2,5-DMA) крист.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3 \cdot \text{HCl}$ ; М 231,72; Т<sub>пл</sub> 114-116°; Лит.: [216]
1600. **3,4-диметоксамфетаминна гидрохлорид** (3,4-DMA) бел. крист.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{Cl}$ ; М 231,719; Т<sub>пл</sub> 144-145°; Лит.: [216]
1601. **2',5'-диметоксацетофенон**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}_3$ ; М 180,2; CAS 1201-38-3; Т<sub>пл</sub> 20°; Лит.: [27] 474
1602. **3,4-диметоксацетофенон** (ацетоватрон) призматические крист.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}_3$ ; М 180,2; Т<sub>пл</sub> 51°; Т<sub>кип</sub> 286-288°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), эф.: р. (35°), хлф.: р. (61°), этанол: р. (78°); Давл. паров: 15 (162°); Лит.: [832] 34-35; Синт.: [568] 39
1603. **2,3-диметокснбсбизальдегид** игольчатые крист.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 166,17; Т<sub>пл</sub> 54°; Давл. паров: 12 (137°); Лит.: [870] 819
1604. **2,4-диметокснбсбизальдегид** (бета-резорциловый альдегид диметиловый эфир) игольчатые крист. (р.п. этанол)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 166,18; Т<sub>пл</sub> 72°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (165°); Лит.: [832] 40-41; Синт.: [924] 172
1605. **2,5-диметокснбсбизальдегид**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 166,17; CAS 93-02-7; Т<sub>пл</sub> 50°; Давл. паров: 10 (146°); Лит.: [27] 475
1606. **3,4-диметокснбсбизальдегид** (ванилин метиловый эфир, вятратровый альдегид, протокатеховый альдегид диметиловый эфир) бц. игольчатые крист. (р.п. ди-

- этиловый эфир)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ ; М 166,18;  $T_{\text{пл}}$  45°;  $T_{\text{кип}}$  281°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 570-571; Синт.: [860] 142-143
1607. **2,5-диметоксibenзиловый спирт** (2,5-dimethoxybenzyl alcohol)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 168,19; CAS 33524-31-1; Пл.: 1,173 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,547 (20°); Давл. паров: 1 (124°); Лит.: [27] 476
1608. **3,4-диметоксibenзиловый спирт** (3,4-dimethoxybenzyl alcohol, veratryl alcohol)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 168,19; CAS 93-03-8; Пл.: 1,157 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,552 (20°); Давл. паров: 732 (297°); Лит.: [27] 476
1609. **2,4-диметоксibenзойная кислота**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 182,18; CAS 91-52-1;  $T_{\text{пл}}$  109°; Лит.: [27] 476
1610. **2,5-диметоксibenзойная кислота**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 182,18; CAS 2785-98-0;  $T_{\text{пл}}$  77°; Лит.: [27] 476
1611. **1,2-диметоксibenзол** (вератрол, пирокатехина диметилловый эфир) бц. крист.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_4$ ; М 138,166;  $T_{\text{пл}}$  22,5°;  $T_{\text{кип}}$  206,25°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,091 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,0819 (25°, к в.4, ж.); n = 1,53232 (25°); ДП: 4,09 (25°) 4,11 (40°) 4,1 (60°); Лит.: [897] 570-571, [269] 417
1612. **1,3-диметоксibenзол** (резорпина диметилловый эфир) бц. ж.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_4$ ; М 138,17;  $T_{\text{пл}}$  -52°;  $T_{\text{кип}}$  217°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0803 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 508-509, [1026] 503
1613. **1,4-диметоксibenзол** (гидрохинона диметилловый эфир) бц. листовидные крист.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_4$ ; М 138,17;  $T_{\text{пл}}$  56°;  $T_{\text{кип}}$  205°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,053 (55°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [620] 174-175, [897] 508-509
1614. **2,5-диметоксiben-4-бромамфетаминна гидрохлорид** (DOB, ДОБ) бел. крист.  $\text{Br}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3 \cdot \text{HCl}$ ; М 310,61518;  $T_{\text{пл}}$  207-208°; Лит.: [207] 8, [216] 191, [274] 142
1615. **3,5-диметоксiben-4-бромамфетаминна гидрохлорид** (4-Br-3,5-DMA)  $\text{Br}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{Cl}$ ; М 310,62;  $T_{\text{пл}}$  222°; Лит.: [216]
1616. **2,5-диметоксiben-4-бромфенилэтиламинна ацетат**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3(\text{CH}_3\text{COO})$ ; М 320,18;  $T_{\text{пл}}$  209°; Лит.: [216]
1617. **2,5-диметоксiben-4-бромфенилэтиламинна гидробромид**  $\text{Br}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 \cdot \text{HBr}$ ; М 341,0396;  $T_{\text{пл}}$  215°; Лит.: [216]
1618. **2,5-диметоксiben-4-бромфенилэтиламинна гидрохлорид** (2C-B)  $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{BrClNO}_2$ ; М 296,59;  $T_{\text{пл}}$  237°;  $T_{\text{разл}}$  239°; Лит.: [216] 58-59, [274] 144
1619. **2,5-диметоксiben-4-бутиламфетаминна гидрохлорид** (DOBU) бел. крист.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{Cl}$ ; М 287,825;  $T_{\text{пл}}$  151-152°; Лит.: [216]
1620. **1-(2,5-диметоксiben-4-трет-бутилфенил)-2-нитропропен-1**  $(\text{CH}_3)_3\text{C}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$ ; М 279,332;  $T_{\text{пл}}$  101°; Лит.: [117] 1108
1621. **2-(3,5-диметоксiben-4-бутоксифенил)этиламинна гидрохлорид** (4-n-butoxy-3,5-dimethoxyphenethylamine hydrochloride, B, buscaline)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 290,806;  $T_{\text{пл}}$  155°; Лит.: [216] 36-37
1622. **3,5-диметоксiben-4-гидроксibenзальдегид** (сиреневой кислоты альдегид, сиреневый альдегид) бц. крист. (р.п. лигирин)  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 182,18;  $T_{\text{пл}}$  113°; Раств.: бензол: л.р. (80°), вода: т.р., эф.: л.р., лигирин: т.р., укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 14 (192°); Лит.: [897] 952-953; Синт.: [862] 441-443. [444] 20, [444] 19, [444] 21-22
1623. **2,5-диметоксiben-4,N-диметиламфетаминна гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4,N-dimethylamphetamine hydrochloride, N-methyl-DOM, beatrie) светло-розов. крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2(\text{CH}_3)\text{Cl}$ ; М 260,78;  $T_{\text{пл}}$  137°; Лит.: [216] 38-39
1624. **2,5-диметоксiben-3,4-диметилфенилэтиламинна гидрохлорид** (2C-G) бел. крист.  $(\text{CH}_3)_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 245,7457;  $T_{\text{пл}}$  233°; Лит.: [216]

1625. **2,5-диметоксн-4-изопропилтиоамфетамин гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-i-propylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH-4)  
 $(\text{CH}_3)_2\text{CHS}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 306,872;  $T_{\text{пл}}$  146°; Лит.: [216] 17-18
1626. **1-(2,5-диметоксн-4-изопропилфенил)-2-нитропропен-1**  
 $(\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2)$ ; M 265,305;  $T_{\text{пл}}$  78°; Лит.: [117] 1108
1627. **3,5-диметоксн-4-изопропоксибензилэтиламина гидрохлорид** (IP)  
 $(\text{CH}_3)_2\text{CHO}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 275,772;  $T_{\text{пл}}$  163-164°; Лит.: [216]
1628. **2,5-диметоксн-4-нонметамин гидрохлорид** (DOI) бел. крист.  
 $\text{I}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 357,616;  $T_{\text{пл}}$  200,5-201,5°; Лит.: [216]
1629. **2,5-диметоксн-4-нодфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-I) бел. крист.  
 $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{I}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl})$ ; M 343,59;  $T_{\text{пл}}$  247°; Лит.: [216]
1630. **2,5-диметокснкоричная кислота** желтоват. игольчатые крист. (р.п. вода)  
 $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; M 208;  $T_{\text{пл}}$  147°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [870] 826
1631. **3,4-диметокснкоричная кислота**  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; M 208,21;  $T_{\text{пл}}$  179,5-181°; Лит.: [55] 407; Синт.: [494] 21-22, 163
1632. **3,5-диметоксн-4-метилплекснфенилэтиламина гидрохлорид** (MAL) бел. игольчатые крист.  $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 271,783;  $T_{\text{пл}}$  153-154°; Лит.: [216]
1633. **диметоксиметан** (диметилметиленовый эфир, метилаль, формаль, формальдегида диметилацеталь) бц. ж.  $\text{CH}_2(\text{OCH}_3)_2$ ; M 76,09;  $T_{\text{пл}}$  -104,8°;  $T_{\text{кип}}$  44°; Раств.: вода: л.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,872 (15°, к в.4, ж.); n = 1,3513 (20°); Лит.: [889] 462-463, [897] 782-783
1634. **2,5-диметоксн-4-метиламфетамин гидрохлорид** (STP, DOM, CTP)  
 $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3 \cdot \text{HCl}$ ; M 245,7457;  $T_{\text{пл}}$  191°; Лит.: [207] 8, [216], [274] 144, [594] 7
1635. **2,6-диметоксн-4-метиламфетамин гидрохлорид** (gamma-DOM)  
 $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 245,746;  $T_{\text{пл}}$  203°; Лит.: [216]
1636. **2,5-диметоксн-3,4-метилendioксн-1-аллилбензол** (2,5-диметоксисафрол, апиол, камфора петрушки) бц. игольчатые крист.  $\text{CH}_2\text{O}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}(\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2)$ ; M 222,24;  $T_{\text{пл}}$  30°;  $T_{\text{кип}}$  294°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,015 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 135 (254°); Лит.: [897] 444-445
1637. **2,5-диметоксн-3,4-метилendioксн-амфетамин гидрохлорид** (DMMDA)  
 $\text{CH}_2\text{O}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}(\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl})$ ; M 275,729;  $T_{\text{пл}}$  165-175°; Лит.: [216]
1638. **2-(2,5-диметоксн-4-метилселенофенил)этиламина гидрохлорид** (2C-SE)  
 $\text{CH}_3\text{Se}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 310,679;  $T_{\text{пл}}$  240-241°; Лит.: [216]
1639. **2,5-диметоксн-4-метилтиоамфетамин гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-methylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH, DOT) бел. крист.  
 $\text{CH}_3\text{S}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 278,82;  $T_{\text{пл}}$  204°; Лит.: [216] 12
1640. **2-(2,5-диметоксн-4-метилтиофенил)этиламина гидрохлорид** (2C-T)  
 $\text{CH}_3\text{S}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 263,784;  $T_{\text{пл}}$  240-241°; Лит.: [216]
1641. **1-(2,5-диметоксн-4-метилфенил)-2-аминобутана гидрохлорид** (1-(2,5-dimethoxy-4-methylphenyl)-2-aminobutane hydrochloride, 4C-DOM, ARIADNE, BL-3912, dimoxamine) бел. крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 259,77;  $T_{\text{пл}}$  233°; Лит.: [216] 26-27
1642. **транс-2-(2,5-диметоксн-4-метилфенил)циклопропиламина гидрохлорид** (DMCPA) бел. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{ClNO}_2$ ; M 243,73;  $T_{\text{пл}}$  210-211°; Лит.: [216]
1643. **2,5-диметоксн-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-D, LE-25) бел. крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; M 231,72;  $T_{\text{пл}}$  214°; Лит.: [216]
1644. **1-(1,4-диметоксинафт-2-илметил)этиламина гидрохлорид моногидрат** (G-N)  $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{ClNO}_3$ ; M 299,79;  $T_{\text{пл}}$  205-206°; Лит.: [216]



1645. **2-(1,4-диметоксн-2-нафтил)этиламина гидрохлорид** (2C-G-N) крист.  
C<sub>14</sub>H<sub>18</sub>ClNO<sub>2</sub>; М 267,75; Т<sub>пл</sub> 190°; Т<sub>разл</sub> 240°; Лит.: [216]
1646. **2,5-диметоксн-4-нитроамфетамина гидрохлорид** (DON)  
O<sub>2</sub>N(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)NH<sub>3</sub>Cl; М 276,717; Т<sub>пл</sub> 206-207°; Лит.: [216]
1647. **2,5-диметоксн-4-пентиламфетамина гидрохлорид** (DO-AM)  
CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)NH<sub>3</sub>Cl; М 301,852; Т<sub>пл</sub> 145-146°; Лит.: [216]
1648. **2,5-диметоксн-4-пропиламфетамина гидрохлорид** (DOPR) бел. крист.  
CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)NH<sub>3</sub>Cl; М 273,799; Т<sub>пл</sub> 182,5-183°; Лит.: [216]
1649. **1-(2,5-диметоксн-4-пропилфенил)-2-нитропропен-1**  
CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH=CH(CH<sub>3</sub>)NO<sub>2</sub>; М 265,305; Т<sub>пл</sub> 97°; Лит.: [117] 1108
1650. **2,5-диметоксн-4-пропилфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-P)  
C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>3</sub>Cl; М 259,77; Т<sub>пл</sub> 208°; Лит.: [216]
1651. **2,5-диметоксн-3,4-(триметилен)амфетамина гидрохлорид** (G-3)  
(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>HCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)NH<sub>3</sub>Cl; М 271,783; Т<sub>пл</sub> 157-159°; Лит.: [216]
1652. **2,5-диметоксн-3,4-(триметилен)фенилэтиламина гидрохлорид** (2C-G-3,  
5-(2-аминоэтил)-4,7-диметоксииндан) (CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>HCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>3</sub>Cl; М 257,76;  
Т<sub>пл</sub> 215°; Лит.: [216]
1653. **2-(3,4-диметоксифенил)-2-гидрокснэтиламина гидрохлорид** (DME)  
C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>ClNO<sub>3</sub>; М 233,69; Т<sub>пл</sub> 170-172°; Лит.: [216]
1654. **2,5-диметоксн-4-фенилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-  
phenylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH-6) бел. крист.  
C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>S(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)NH<sub>3</sub>Cl; М 339,88; Т<sub>пл</sub> 195°; Лит.: [216] 20-21
1655. **2,5-диметоксифенилуксусная кислота** (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>COOH; М 196,2;  
CAS 1758-25-4; Т<sub>пл</sub> 124°; Лит.: [27] 479
1656. **2,5-диметоксифенилэтиламин** (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>; М 181,24; CAS  
3600-86-0; Пл.: 1,089 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (160°); Лит.: [27] 479; Синт.:  
[216]
1657. **3,4-диметоксифенилэтиламин** (homoveratrylamine)  
(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>; М 181,24; CAS 120-20-7; Пл.: 1,074 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n =  
1,546 (20°); Давл. паров: 15 (188°); Лит.: [27] 479
1658. **2,5-диметоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2C-H)  
(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub> · HCl; М 217,69; Т<sub>пл</sub> 138°; Лит.: [216]
1659. **2,6-диметоксифенол** моноклинные крист. (р.п. вода) (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>OH; М  
154,17; Т<sub>пл</sub> 55°; Т<sub>кип</sub> 258°; pK<sub>a</sub> (1) = 9,58 (25°, вода); Лит.: [897] 1046-1047
1660. **3,4-диметоксифенол** (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>OH; М 154,17; CAS 2033-89-8; Т<sub>пл</sub> 80°;  
Лит.: [27] 479
1661. **3,5-диметоксифенол** (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>OH; М 154,17; CAS 500-99-2; Т<sub>пл</sub> 42-43°;  
Давл. паров: 0,04 (115°); pK<sub>a</sub> (1) = 9,35 (25°, вода); Лит.: [1000] 211
1662. **2,5-диметоксн-4-фторамфетамина гидрохлорид** (DOF)  
F(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)NH<sub>3</sub>Cl; М 249,71; Т<sub>пл</sub> 167°; Лит.: [216]; Синт.: [120] 1167
1663. **2,5-диметоксн-4-фторфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-F) бел. крист.  
(р.п. изопропанол) (CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>FCN<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>3</sub>Cl; М 235,683; Т<sub>пл</sub> 185°; Лит.: [216]
1664. **2,5-диметоксн-4-(2-фторэтил)амфетамина гидрохлорид** (DOEF) бел.  
крист. FCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)NH<sub>3</sub>Cl; М 277,763; Т<sub>пл</sub> 205-208°; Лит.:  
[216]
1665. **2,5-диметоксн-4-хлорамфетамина гидрохлорид** (DOC)  
Cl(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)NH<sub>3</sub>Cl; М 266,164; Т<sub>пл</sub> 187-194,5°; Лит.: [216]
1666. **2,5-диметоксн-4-хлорфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-C)  
(CH<sub>3</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>ClCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>3</sub>Cl; М 252,14; Т<sub>пл</sub> 221°; Лит.: [216]
1667. **3,4-диметоксн-3-циклобутен-1,2-дион** (dimethylsquarate, диметилскварат)  
(O=C-C-OCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; М 142,11; CAS 5222-73-1; Т<sub>пл</sub> 56°; Лит.: [27] 477

1668. **2-(3,5-диметоксн-4-циклопропилметокснфенил)этиламина гидрохлорид** (СРМ) бел. крист.  $(\text{CH}_2)_2\text{CHCH}_2\text{O}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 287,782;  $T_{\text{пл}}$  172-173°; Лит.: [216]
1669. **2-(2,5-диметоксн-4-циклопропилтиофенил)этиламина гидрохлорид (2С-Т-15)**  $(\text{CH}_2)_2\text{CHS}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 289,821;  $T_{\text{пл}}$  203,5-204,5°; Лит.: [216]
1670. **1,2-диметокснэтан** (гликольдиметиловый эфир. глим. моноглим. этиленгликоля диметиловый эфир)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$ ; М 90,121;  $T_{\text{пл}}$  -71°;  $T_{\text{кип}}$  85,2°; Раств.: ацетон: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8692 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4383 (20°); Давл. паров: 10 (14°); Лит.: [832] 434-435, [1026] 718
1671. **2,5-диметоксн-4-этиламина гидрохлорид (DOET)** бел. крист.  $\text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 259,772;  $T_{\text{пл}}$  190-191°; Лит.: [207] 8, [216]
1672. **2,5-диметоксн-4-этилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-ethylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH-2)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{S}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 292,85;  $T_{\text{пл}}$  130°;  $T_{\text{разл}}$  130°; Лит.: [216] 14-15
1673. **1-(2,5-диметоксн-4-этилфенил)-2-нитропропен-1**  $\text{CH}_3\text{CH}_2(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$ ; М 251,278;  $T_{\text{пл}}$  64°; Лит.: [117] 1108
1674. **4,5-диметоксн-2-этоксамфетамина гидрохлорид (ЕММ)**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 275,772;  $T_{\text{пл}}$  171-172°; Лит.: [216]
1675. **2-(3,5-диметоксн-4-этокснфенил)этиламина гидрохлорид (Е, escaline, эскалин)**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 261,745;  $T_{\text{пл}}$  166-167°; Лит.: [216]
1676. **дметрин**  $\text{C}_{19}\text{H}_{26}\text{O}_2$ ; М 286,42; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,986 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5169 (25°); Давл. паров: 2 (170°); ЛД<sub>50</sub>: 40000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 538-539
1677. **диомолбдена карбид сер.** ромбические крист.  $\text{Mo}_2\text{C}$ ; М 203,89;  $T_{\text{пл}}$  2519°; Пл.: 8,9 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta\text{H}_{298}^0$ : -46 (т);  $\Delta\text{G}_{298}^0$ : -46,9 (т);  $\text{S}_{298}^0$ : 65,8 (т);  $\text{C}_p^0$ : 60,21 (т); Лит.: [981] 358, [449] 244-248, [768] 81
1678. **динатрия пентафосфид** красно-коричнев. пор.  $\text{Na}_2\text{P}_5$ ; М 200,848;  $T_{\text{пл}}$  650°; Лит.: [316] 103
1679. **динатрия этилен-N,N'-бис(диглиоккарбамат) (дитан D14, набам, парцат)**  $\text{NaSC}(\text{S})\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NHC}(\text{S})\text{SNa}$ ; М 256,343;  $T_{\text{разл}}$  160°; ЛД<sub>50</sub>: 1360 (б. мыши, в/ж), 1370 (крысы, в/ж); Лит.: [338] 86, [561] 297
1680. **динатрия этилендиаминтетраацетат дигидрат (комплексон III, хелатон 3)**  $\text{NaOC}(\text{O})\text{CH}_2(\text{HOOCCH}_2)\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{COOH})\text{CH}_2\text{COONa} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 372,237;  $T_{\text{разл}}$  80°; Раств.: вода: 10,8 (22°), 13,4 (40°), 23,6 (80°); Лит.: [422] 123-125, [764] 40
1681. **1,1'-динафтил** бц. ромбические крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{-C}_{10}\text{H}_7$ ; М 254,33;  $T_{\text{пл}}$  156-160,5°;  $T_{\text{кип}}$  360°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р. (78°); Давл. паров: 12 (242°); Лит.: [897] 648-649
1682. **динафт[1,2-b:1',2'-k]хризен**  $\text{C}_{34}\text{H}_{20}$ ; М 428,5226;  $T_{\text{пл}}$  500°; Лит.: [487] 365
1683. **диникеля борид** желтовато-сер. крист.  $\text{Ni}_2\text{B}$ ; М 128,18;  $T_{\text{пл}}$  1225°; Лит.: [1026] 378
1684. **диникеля фосфид**  $\text{Ni}_2\text{P}$ ; М 148,36;  $T_{\text{пл}}$  1110°; Лит.: [1022] 241
1685. **диникобия карбид**  $\text{Nb}_2\text{C}$ ; М 197,823;  $T_{\text{пл}}$  2927°; Лит.: [981] 303, 358
1686. **динитрамин** бц. ж.  $\text{HN}(\text{NO}_2)_2$ ; М 107,03;  $T_{\text{разл}}$  0°; Разл. на: азотная кислота, азота(I) оксид; pK<sub>a</sub> (I) = -5,62 (20°, вода); Лит.: [810] 9
1687. **4,4'-динитро-азоксифуразан**  $\text{C}_4\text{N}_8\text{O}_7$ ; М 272,09;  $T_{\text{пл}}$  112°; Пл.: 1,82 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 320
1688. **4,4'-динитроазофуроксан** красновато-оранж. игольчатые крист.  $\text{C}_4\text{N}_8\text{O}_8$ ; М 288,0927;  $T_{\text{пл}}$  102°;  $T_{\text{разл}}$  127°; Пл.: 1,94 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 323, [405] 499-502

1689. **2,4-динитроанилин** желт. игольчатые крист.  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$ ; М 183,122;  $T_{\text{пл}}$  188°;  $\text{pK}_{\text{BH}}^+$  (1) = -4,48 (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1880 (б. крысы); Лит.: [338] 306, [832] 22-23, [187] 14
1690. **2,4-динитробензальдегид** желтоват. крист. (р.п. этанол)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 196,12;  $T_{\text{пл}}$  72°; Лит.: [897] 472-473
1691. **2,4-динитробензойная кислота** бц. ромбические крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 212,12;  $T_{\text{пл}}$  182-183°; Лит.: [897] 492-493
1692. **2,5-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 212,12;  $T_{\text{пл}}$  177°;  $\text{pK}_a$  (1) = 1,62 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493
1693. **2,6-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 212,12;  $T_{\text{пл}}$  202-203°;  $\text{pK}_a$  (1) = 1,14 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493
1694. **3,4-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 212,12;  $T_{\text{пл}}$  163°;  $T_{\text{возг}}$  165°;  $\text{pK}_a$  (1) = 2,82 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493
1695. **3,5-динитробензойная кислота** желт. моноклинные крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOH}$ ; М 212,12;  $T_{\text{пл}}$  204°; Раств.: бензол: м.р., вода: 1,9 (100°), эф.: м.р., укс.: р., этанол: х.р.;  $\text{pK}_a$  (1) = 2,85 (25°, вода); Лит.: [768] 145
1696. **3,5-динитробензойной кислоты изопропиловый эфир**  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 254,196;  $T_{\text{пл}}$  122°; Лит.: [1084] 603
1697. **3,5-динитробензойной кислоты метиловый эфир**  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOCH}_3$ ; М 226,15;  $T_{\text{пл}}$  109°; Лит.: [748] 46
1698. **3,5-динитробензойной кислоты октиловый эфир**  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOCH}_2(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$ ; М 324,329;  $T_{\text{пл}}$  61°; Лит.: [748] 46, 52
1699. **3,5-динитробензойной кислоты этиловый эфир**  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ; М 240,17;  $T_{\text{пл}}$  93°; Лит.: [358] 297
1700. **1,2-динитробензол** (орто-динитробензол) желтоват. моноклинные крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$ ; М 168,11;  $T_{\text{пл}}$  118°;  $T_{\text{кип}}$  319°; Раств.: бензол: 5,01 (18°), вода: 0,01 (20°), 0,38 (100°), метанол: р., хлф.: 27,1 (18°), этанол: 3,8 (25°); Пл.: 1,565 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 508-509
1701. **1,3-динитробензол** бц. ромбические крист.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2$ ; М 168,11;  $T_{\text{пл}}$  89,57°;  $T_{\text{кип}}$  300°; Раств.: бензол: 34,7 (18°), вода: 0,0496 (15°), 0,32 (100°), эф.: 6,7 (15°), этанол: 2,6 (20°);  $\text{pK}_a$  (1) = 16,8 (25°, вода); Лит.: [897] 508-509, [358] 110; Синт.: [358] 110
1702. **1,2-динитрозо-1,2-бис-(2-цианэтил)гидразин** крист.  $(\text{N}(\text{NO})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN})_2$ ; М 196,17;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: ацетон: х.р., вода: пл.р., эф.: пл.р., этанол: пл.р.; Лит.: [438] 1837-1838; Синт.: [438] 1839
1703. **динитрометан** желт. ж.  $\text{CH}_2(\text{NO}_2)_2$ ; М 106,04;  $T_{\text{пл}}$  -15°; Раств.: вода: н.р. (0°), р., эф.: р., этанол: р.;  $\text{pK}_a$  (1) = 3,6 (20°, вода); Лит.: [897] 782-783, [369] 75, [675] 190-191; Синт.: [379] 501
1704. **1,8-динитронафталин** желт. ромбические крист. (р.п. хлороформ)  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO}_2)_2$ ; М 218,7;  $T_{\text{пл}}$  170°; Раств.: бензол: 0,72 (19°), вода: н.р., пиридин: р., хлф.: т.р., этанол: 0,188 (19°); Лит.: [338] 247, [897] 812-813
1705. **2,4-динитротолуол** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_3$ ; М 182,14;  $T_{\text{пл}}$  70°;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: бензол: р., вода: 0,027 (22°), эф.: 9,4 (22°), пиридин: 76,8 (15°), сероуглерод: р., этанол: 3,04 (15°); Пл.: 1,521 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,321 (71°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\text{pK}_{\text{BH}}^+$  (1) = -12,8 (25°, вода);  $\text{pK}_a$  (1) = 17,12 (25°, вода);  $T_{\text{восп}}$ : 330;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 3551; Лит.: [768] 145, [916] 17
1706. **2,6-динитро-4-трифторметил-N,N-дигетил-м-фениленидиамин** (динитрамин. кобекс) желт. крист.  $(\text{O}_2\text{N})_2(\text{H}_2\text{N})\text{CF}_3\text{C}_6\text{H}_3\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ ; М 322,2;  $T_{\text{пл}}$  98-99°;  $T_{\text{разл}}$  200°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 3000 (г); Лит.: [562] 52

1707. **2,4-динитрофенилгидразин** красн. призматические крист. (р.п. этанол)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NHNH}_2$ ; М 198,15;  $T_{\text{пл}}$  196°; Раств.: бензол: м.р., вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: м.р., этанол: м.р., этилацетат: р.; Лит.: [768] 145; Синт.: [249] 183
1708. **2,4-динитрофенилуксусная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 226,15;  $T_{\text{пл}}$  179-189°;  $pK_a$  (1) = 3,5 (25°, вода); Лит.: [897] 996-997, [898] 87
1709. **2,3-динитрофенол** желт. моноклинные крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 184,11;  $T_{\text{пл}}$  144°;  $pK_a$  (1) = 4,92 (25°, вода); Лит.: [897] 1046-1047, [898] 87
1710. **2,4-динитрофенол**  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 184,11;  $T_{\text{пл}}$  106-108°;  $pK_a$  (1) = 4,11 (25°, вода); Лит.: [338] 270-272, [54] 1.204
1711. **2,5-динитрофенол** желт. крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 184,11;  $T_{\text{пл}}$  108°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р. (35°), этанол: л.р. (78°);  $pK_a$  (1) = 5,216 (25°, вода); Лит.: [465] 130-132, [897] 1046-1047
1712. **2,6-динитрофенол**  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 184,11;  $T_{\text{пл}}$  62-64°;  $pK_a$  (1) = 3,713 (25°, вода); Лит.: [465] 129-130
1713. **3,4-динитрофенол** бц. триклинные крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 184,11;  $T_{\text{пл}}$  134°;  $pK_a$  (1) = 5,42 (25°, вода); Лит.: [897] 1046-1047, [898] 87
1714. **3,5-динитрофенол** моноклинные крист.  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ ; М 184,11;  $T_{\text{пл}}$  122-123°; Лит.: [897] 1046-1047, [898] 87
1715. **3,4-динитрофуразан**  $\text{C}_2\text{N}_4\text{O}_5$ ; М 160,05;  $T_{\text{пл}}$  -15°;  $T_{\text{кип}}$  168°; Пл.: 1,62 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [1089] 320
1716. **3,4-динитрофуроксан** подвижная ж.  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_2\text{N}_2\text{O}_2$ ; М 176,06;  $T_{\text{разл}}$  20°; Пл.: 1,71 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [1089] 323
1717. **1,1-динитроэтан** ж.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NO}_2)_2$ ; М 120,064;  $T_{\text{кип}}$  185-186°; Лит.: [897] 1124-1125
1718. **1,2-динитроэтан**  $\text{O}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$ ; М 120,064;  $T_{\text{пл}}$  39-40°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (88°), 5 (95°); Лит.: [56] 377; Синт.: [728] 97
1719. **динописульфат**  $(\text{C}_9\text{H}_9)_2\text{SO}_4$ ; М 350,56;  $T_{\text{пл}}$  42°; Лит.: [897] 840-841
1720. **1,3-диоксан** бц. ж.  $\text{CH}_2(\text{OCH}_2)_2\text{CH}_2$ ; М 88,11;  $T_{\text{пл}}$  -42°;  $T_{\text{кип}}$  105°; Лит.: [638] 703
1721. **1,4-диоксан** бц. ж.  $\text{O}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{O}$ ; М 88,1;  $T_{\text{пл}}$  11,8°;  $T_{\text{кип}}$  101,32°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., укс.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,03375 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n$  = 1,4224 (20°); Давл. паров: 45,1 (100°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = -2,92 (20°, вода); ДП: 2,209 (25°); Дип.: 0,45 (20°); Вязк.: 1,31 (20°); Пов.нат.: 32,96 (25°);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 12,85;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 35,77;  $T_{\text{всп}}$ : 5;  $T_{\text{свсп}}$ : 300;  $T_{\text{крит}}$ : 313,4;  $P_{\text{крит}}$ : 5,17; Лит.: [259] 138, [768] 145; Синт.: [358] 153
1722. **1,4-диоксана перхлорат моногидрат**  $\text{O}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{O} \cdot \text{HClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 206,58;  $T_{\text{пл}}$  80°; Лит.: [414] 19
1723. **диоксигенила гексафторантимонат** бц. кубические крист.  $\text{O}_2\text{SbF}_6$ ; М 267,75; CAS 12361-66-9;  $T_{\text{разл}}$  240°; Разл. на: диоксигенила ундекафтордиантимонат, кислород, фтор; Пл.: 3,59 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1021] 73, [85] 2738-2740, [187] 439, [905] 304
1724. **диоксигенила гексафтороарсенат**  $\text{O}_2\text{AsF}_6$ ; М 220,911;  $T_{\text{разл}}$  130-180°; Лит.: [187] 439
1725. **диоксигенила гексафтороплатинат** оранжево-красн. кубические крист.  $\text{O}_2\text{PtF}_6$ ; М 341,07;  $T_{\text{пл}}$  219°;  $T_{\text{разл}}$  219°; Пл.: 4,48 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1021] 73, [809] 21-22
1726. **диоксигенила тетрафторхромундекафтордиантимонат** светло-желт.  $\text{O}_2(\text{CrF}_4\text{Sb}_2\text{F}_{11})$ ; М 612,49;  $T_{\text{пл}}$  176°;  $T_{\text{разл}}$  178°; Лит.: [44] 932
1727. **диоксигенила ундекафтордиантимонат** бел. крист.  $\text{O}_2[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$ ; М 484,501;  $T_{\text{разл}}$  280°; Разл. на: кислород, фтор, сурьмы(V) фторид; Лит.: [187] 439, [376] 530

1728. **диоксидфторид** оранжев. г.  $O_2F_2$ ;  $M$  70;  $T_{пл}$   $-154^\circ$ ;  $T_{кип}$   $-57^\circ$ ;  $T_{разл}$   $-60^\circ$ ; Давл. паров: 1 ( $-140.1^\circ$ ). 10 ( $-119.7^\circ$ ); Лит.: [896] 607, [1021] 389, [376] 594, [627]
1729. **1,2-диоксолан**  $CH_2(CH_2O)_2$ ;  $M$  74,08;  $T_{разл}$   $35^\circ$ ; Лит.: [1021] 74
1730. **1,3-диоксолан** бц. ж.  $CH_2(OCH_2)_2$ ;  $M$  74,08;  $T_{пл}$   $-95^\circ$ ;  $T_{кип}$   $74^\circ$ ; Лит.: [832] 206-207, [1021] 74
1731. **диоктилсульфат**  $(C_8H_{17})_2SO_4$ ;  $M$  322,504;  $T_{пл}$   $20^\circ$ ; Пл.: 0,9661 ( $25^\circ$ , к в.25, ж.);  $n = 1,4408$  ( $25^\circ$ ); Давл. паров: 2 ( $166^\circ$ ); Лит.: [914] 87
1732. **ди(пентафторсеры) пероксид**  $F_5SO_2OF_5$ ;  $M$  286,11;  $T_{пл}$   $-95,4^\circ$ ;  $T_{кип}$   $49,4^\circ$ ; Лит.: [376] 594
1733. **ди(пентафторэтил)трифторметилламин**  $(C_2F_5)_2NCF_3$ ;  $M$  321,039;  $T_{кип}$   $45^\circ$ ; Лит.: [761] 344-346, [1020] 149, [1052] 36-37
1734. **2,2'-дипиридил** (2,2'-бипиридил)  $C_5H_4NC_5H_4N$ ;  $M$  156,18;  $T_{пл}$   $70,5^\circ$ ;  $T_{кип}$   $71,5^\circ$ ; Лит.: [1021] 75
1735. **дипропиламин**  $(CH_3CH_2CH_2)_2NH$ ;  $M$  101,2;  $T_{пл}$   $-39,6^\circ$ ;  $T_{кип}$   $109-110^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 280 (крысы, в/ж), 320 (мыши, в/ж); Лит.: [1023] 103
1736. **дипропилолова диоксид** бц. ж.  $(C_3H_7)_2SnO_2$ ;  $M$  458,69;  $T_{кип}$   $270-273^\circ$ ;  $T_{разл}$   $273^\circ$ ; Лит.: [1078] 254
1737. **дипропилсульфат**  $(CH_3CH_2CH_2O)_2SO_2$ ;  $M$  182,24; Давл. паров: 5 ( $95^\circ$ ); Лит.: [832] 206-207, [914] 87
1738. **N,N-дипропилтриптамина гидрохлорид** бел. пор.  $C_8H_6NCH_2CH_2N(CH_2CH_2CH_3)_2 \cdot HCl$ ;  $M$  280,836;  $T_{пл}$   $174-176^\circ$ ; Лит.: [217]
1739. **O,O-дипропилфторфосфат**  $(CH_3CH_2CH_2O)_2P(O)F$ ;  $M$  184,17; Давл. паров: 2 ( $62^\circ$ ), 20 ( $100^\circ$ ); Лит.: [878] 15, [982] 268
1740. **O,O-дипропил-O-хлорметилхлорформиниофосфат**  $(C_3H_7O)_2P(O)ON=CClCH_2Cl$ ;  $M$  291,09;  $n = 1,4618$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 2 ( $142^\circ$ ); Лит.: [461] 1086-1089, [1010] 39; Синт.: [461] 1086-1088
1741. **дирения декакарбонил** бел. крист.  $Re_2(CO)_{10}$ ;  $M$  625,5;  $T_{пл}$   $170^\circ$ ; Лит.: [377] 393-394, [496] 367
1742. **диродан** (родан) бц. крист.  $(SCN)_2$ ;  $M$  116,165;  $T_{пл}$   $-2^\circ$ ; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [376] 303, [383] 90-91, [610] 528, [787] 505; Синт.: [382] 623
1743. **диродия октакарбонил** оранжев.  $Rh_2(CO)_8$ ;  $M$  429,89;  $T_{пл}$   $76^\circ$ ; Лит.: [1046] 541
1744. **дисеребронода нитрат**  $[IAg_2]NO_3$ ;  $M$  404,646;  $T_{пл}$   $94^\circ$ ; Лит.: [611] 264
1745. **дисерная кислота** (пиросерная кислота) бц. крист.  $H_2S_2O_7$ ;  $M$  178,14;  $T_{пл}$   $35^\circ$ ; Раств.: вода: реак., этанол: реак.; Пл.: 1,9 ( $20^\circ$ ,  $г/см^3$ , т.);  $H_0$  (1) =  $-15$  ( $25^\circ$ ); Лит.: [897] 204-205, [79] 244
1746. **дисеры декафторид**  $S_2F_{10}$ ;  $M$  254,114;  $T_{пл}$   $-52,7^\circ$ ;  $T_{кип}$   $30^\circ$ ;  $T_{разл}$   $150^\circ$ ; Разл. на: серы(IV) фторид, серы(VI) фторид; Лит.: [377] 40, 42
1747. **дисеры дибромид** красн. дымящая ж.  $S_2Br_2$ ;  $M$  223,93;  $T_{пл}$   $-40^\circ$ ;  $T_{кип}$   $90^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: реак., сероуглерод: р., тетрагидрометан: р.; Пл.: 2,635 ( $20^\circ$ ,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$   $-15$  (ж); Лит.: [768] 96
1748. **дисеры диоксид** красно-коричнев.  $S_2I_2$ ;  $M$  317,94;  $T_{разл}$   $-30^\circ$ ; Лит.: [377] 45
1749. **дисеры динитрид** бц. крист.  $N_2S_2$ ;  $M$  92,143;  $T_{разл}$   $30^\circ$ ; Лит.: [377] 75-76
1750. **дисеры дитиоцианат** бц. крист.  $NCSSSSCN$ ;  $M$  232,33;  $T_{пл}$   $-2^\circ$ ; Лит.: [377] 44
1751. **дисеры дифторид** бц. г.  $FSF_3$ ;  $M$  102,12;  $T_{пл}$   $-133^\circ$ ;  $T_{кип}$   $15^\circ$ ; Дип.: 1,45 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$   $-228,2$  (г);  $S_{298}^0$   $289,9$  (г);  $C_p^0$   $63,99$  (г); Лит.: [377] 40, [768] 97
1752. **дисеры дихлорид** (дитиохлорид, дихлородисульфид) золотисто-желт. маслянистая ж.  $S_2Cl_2$ ;  $M$  135,04;  $T_{пл}$   $-77^\circ$ ;  $T_{кип}$   $138^\circ$ ; Раств.: сероуглерод: л.р.; Пл.: 1,6773 ( $20^\circ$ , к в.4. ж.); Лит.: [819] 417
1753. **дисилан** бц. г.  $Si_2H_6$ ;  $M$  62,22;  $T_{пл}$   $-131^\circ$ ;  $T_{кип}$   $-14,5^\circ$ ;  $T_{разл}$   $300^\circ$ ; Раств.: бензин: р., вода: реак., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,686 ( $-25^\circ$ ,  $г/см^3$ , ж.), 0,00285

- (0°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-111,3°), 10 (-88,4°), 100 (-56,5°); ДП: 1,00354 (25°);  $\Delta H_{298}^0$ : 75 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 126,1 (г);  $S_{298}^0$ : 274,6 (г);  $C_p$ : 79 (г);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 21,3; Лит.: [264] 44, [610] 604-605, [768] 75
1754. **2,2-дисилилтетрасилан** бц. ж.  $\text{Si}_6\text{H}_{14}$ ; М 182,62;  $T_{\text{пл}}$  -57,8°; Лит.: [376] 319
1755. **2,2-дисилилтрисилан** бц. ж.  $\text{Si}_5\text{H}_{12}$ ; М 152,52;  $T_{\text{пл}}$  -57,8°; Лит.: [376] 319
1756. **диспрозий** (dysprosium) сер. гексагональные мет. Dy; М 162,5;  $T_{\text{пл}}$  1409°;  $T_{\text{кип}}$  2600°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 8,56 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 74,9 (т);  $C_p$ : 28 (т); Лит.: [1021] 82-83, [386] 50, [768] 62
1757. **диспрозия ацетат тетрагидрат** желт. игольчатые крист.  $\text{Dy}(\text{CH}_3\text{COO})_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 411,7;  $T_{\text{разл}}$  120°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 56-57
1758. **диспрозия бромат нонагидрат** желт. гексагональные крист.  $\text{Dy}(\text{BrO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ ; М 708,36;  $T_{\text{пл}}$  78°;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: вода: л.р., этанол: м.р.; Лит.: [897] 56-57, [427] 114-115
1759. **диспрозия бромид** бц. гексагональные крист.  $\text{DyBr}_3$ ; М 402,212;  $T_{\text{пл}}$  879°;  $T_{\text{кип}}$  1085°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1760. **диспрозия иодид** зелен. гексагональные крист.  $\text{DyI}_3$ ; М 543,213;  $T_{\text{пл}}$  978°;  $T_{\text{кип}}$  1320°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1761. **диспрозия(II) иодид** пурпурн.  $\text{DyI}_2$ ; М 216,309;  $T_{\text{пл}}$  721°; Лит.: [377] 559
1762. **диспрозия карбонат тетрагидрат**  $\text{Dy}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 577,09;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [897] 56-57
1763. **диспрозия нитрат пентагидрат** желт. крист.  $\text{Dy}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 438,59;  $T_{\text{пл}}$  88,6°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 56-57
1764. **диспрозия оксид** бц. кубические крист.  $\text{Dy}_2\text{O}_3$ ; М 373;  $T_{\text{пл}}$  2400°; Лит.: [897] 56-57, [1021] 83, [427] 114-115
1765. **диспрозия селенат октагидрат** желт. игольчатые крист.  $\text{Dy}_2(\text{SeO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ; М 897,99;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: вода: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 56-57
1766. **диспрозия сульфат октагидрат** желт. крист.  $\text{Dy}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ; М 757,31;  $T_{\text{разл}}$  360°; Раств.: вода: 5,072 (20°), 3,34 (40°); Лит.: [897] 56-57
1767. **диспрозия сульфид** желт. моноклинные крист.  $\text{Dy}_2\text{S}_3$ ; М 421,22;  $T_{\text{пл}}$  1480°; Лит.: [897] 56-57
1768. **диспрозия фторид** бц. орторомбические крист.  $\text{DyF}_3$ ; М 219,495;  $T_{\text{пл}}$  1154°; Лит.: [1021] 83, [377] 559
1769. **диспрозия хлорид** бц. моноклинные крист.  $\text{DyCl}_3$ ; М 268,86;  $T_{\text{пл}}$  654°;  $T_{\text{кип}}$  1627°; Лит.: [1021] 83, [377] 559, [427] 114-115
1770. **диспрозия(II) хлорид** черн.  $\text{DyCl}_2$ ; М 233,406;  $T_{\text{пл}}$  721°; Лит.: [377] 559
1771. **дисульфид** желт. маслянистая ж.  $\text{HSSH}$ ; М 66,15;  $T_{\text{пл}}$  -89,8°;  $T_{\text{кип}}$  70,7°; Пл.: 1,334 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,631$  (20°);  $pK_a$  (1) = 4 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -18,3 (ж);  $C_p$ : 92,95 (ж); Лит.: [1023] 456
1772. **дигалгал карбид**  $\text{Ta}_2\text{C}$ ; М 373,906;  $T_{\text{пл}}$  3400°; Лит.: [981] 303
1773. **дигехнеция декакарбонил** бц. крист.  $\text{Te}_2(\text{CO})_{10}$ ; М 477,914;  $T_{\text{пл}}$  160°; Лит.: [377] 392, 394
1774. **дигтиокарбамминовая кислота**  $\text{H}_2\text{NC(S)SH}$ ; М 93,171;  $T_{\text{пл}}$  35,7°;  $pK_a$  (1) = 2,95 (20°, вода); Лит.: [1021] 92
1775. **N-(1,3-дигтиолазил-2-имидо)-О,О-дигтилфосфат** (фосфолан, цилян, циолан) бел. крист.  $\text{C}_7\text{H}_{14}\text{NO}_3\text{PS}_2$ ; М 255,3;  $T_{\text{пл}}$  47°; Раств.: вода: 0,001 (20°), орг. р-ли: х.р.; ЛД<sub>50</sub>: 8,9 (крысы, п/о), 12,1 (мышь); Лит.: [561] 408-409, [562] 206-207
1776. **дигтиомуравьиная кислота**  $\text{HC(S)SH}$ ; М 78,157;  $T_{\text{разл}}$  55-68°;  $pK_a$  (1) = 0,95 (25°, вода); Лит.: [645] 622, [1021] 93
1777. **1,3-дигтиооксопропадиен** красн. ж.  $\text{S}=\text{C}=\text{C}=\text{S}$ ; М 100,162;  $T_{\text{пл}}$  -5°; Давл. паров: 0,1 (-18,4°), 1 (13,4°), 10 (54,3°), 100 (109°); Лит.: [896] 606, [376] 295
1778. **ди-4-толпилртуть**  $(\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{Hg}$ ; М 382,8; CAS 50696-65-6;  $T_{\text{пл}}$  244-246°; Лит.: [11] 421; Синт.: [858] 201-202

1779. **ди(трифторметил)амин**  $(CF_3)_2NH$ ; М 153,026;  $T_{пл} -130^\circ$ ;  $T_{кип} -6,2^\circ$ ; Лит.: [1052] 14-15. [774] 235
1780. **2,2-ди(трифторметил)гексафторпропан**  $(CF_3)_4C$ ; М 288,034;  $T_{кип} 28,5-29,5^\circ$ ; Лит.: [541] 78
1781. **ди(трифторметил)пентафторэтилами́н**  $(CF_3)_2NC_2F_5$ ; М 271,032;  $T_{кип} 22^\circ$ ; Лит.: [1020] 149
1782. **ди(трифторметил)фтора́мин**  $(CF_3)_2NF$ ; М 171,017;  $T_{кип} -37^\circ$ ; Лит.: [1052] 12-13
1783. **диурана карбид** тетрагональные крист.  $U_2C$ ; М 262,04;  $T_{пл} 2400^\circ$ ; Раств.: вода: реак.; Лит.: [981] 303
1784. **диурана трикарбид** тетрагональные крист.  $U_2C_3$ ; М 512,09;  $T_{разл} 1800^\circ$ ; Раств.: вода: реак.; Пл.:  $12,88 (20^\circ, г/см^3, т.)$ ; Лит.: [897] 232-233
1785. **дифензокват** (1,2-диметил-3,5-дифенил-1-пиразолин-1 метилсульфат, авенже) бел. крист.  $C_{18}H_{26}N_2O_4S$ ; М 360,427;  $T_{пл} 155-157^\circ$ ;  $ЛД_{50}$ : 470 (крысы); Лит.: [562] 19
1786. **дифенила́мин**  $(C_6H_5)_2NH$ ; М 169,222;  $T_{пл} 54^\circ$ ;  $T_{кип} 302^\circ$ ;  $pK_{BH}^+ (1) = 0,9 (25^\circ, вода)$ ;  $ЛД_{50}$ : 2900 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1021] 95. [1026] 184
1787. **дифенила́цети́лен** (толан) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5-CC-C_6H_5$ ; М 178,24;  $T_{пл} 62,5^\circ$ ;  $T_{кип} 300^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р. ( $78^\circ$ ); Пл.:  $0,966 (99,8^\circ, г/см^3, ж.)$ ; Лит.: [897] 458-459, [1021] 95; Синт.: [308] 184, [924] 60, [924] 59-60, [876] 212-213
1788. **2-(дифенила́цети́л)инда́ндиион-1,3** (дифена́цил, ратиндан) бел. крист.  $C_{23}H_{16}O_3$ ; М 340,2;  $T_{пл} 145-147^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.;  $ЛД_{50}$ : 5 (крысы); Лит.: [562] 189
1789. **1,4-дифенилбензол** (4-фенилдифенил, дифенилфенилен, пара-терфенил, трифенил) бц. листовидные крист.  $C_6H_5-C_6H_4-C_6H_5$ ; М 230,31;  $T_{пл} 213^\circ$ ; Раств.: бензол: р. ( $80^\circ$ ), эф.: т.р., сероуглерод: т.р., укс.: т.р., этанол: т.р.; Пл.:  $1,234 (0^\circ, г/см^3, т.)$ ; Давл. паров: 45 ( $250^\circ$ );  $ЛД_{50}$ : 10000 (крысы, в/ж); Лит.: [897] 968-969, [54] 1.312, [488] 233-235
1790. **дифенилбериллий**  $Be(C_6H_5)_2$ ; М 163,22;  $T_{пл} 245^\circ$ ; Лит.: [376] 128
1791. **3,6-дифенил-1,8-бис-(4-бромфенил)октаза́триен-1,4,7** светло-желт.  $BrC_6H_4N=NN(C_6H_5)N=NN(C_6H_5)N=NC_6H_4Br$ ; М 578,261;  $T_{пл} 60^\circ$ ; Лит.: [65] О6
1792. **дифенилвисмута хлорид**  $(C_6H_5)_2BiCl$ ; М 398,641;  $T_{пл} 185^\circ$ ; Лит.: [647] 225
1793. **дифенилгермания дихлорид**  $(C_6H_5)_2GeCl_2$ ; М 297,754;  $T_{пл} 9^\circ$ ;  $n = 1,5975 (20^\circ)$ ; Давл. паров: 12 ( $223^\circ$ ); Лит.: [647] 159
1794. **дифенилглиокса́ль** (бензил, дибензоил, дифенилдикетон) желт. ромбические крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5COCOC_6H_5$ ; М 210,24;  $T_{пл} 95^\circ$ ;  $T_{кип} 346-348^\circ$ ;  $T_{разл} 348^\circ$ ; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.:  $1,23 (15^\circ, г/см^3, т.)$ ,  $1,084 (102^\circ, г/см^3, ж.)$ ; Давл. паров: 12 ( $188^\circ$ ); Лит.: [897] 478-479, [1026] 161; Синт.: [858] 83-84
1795. **N,N'-дифенилгуани́дин** бц. крист.  $(C_6H_5NH)_2C=NH$ ; М 211,27;  $T_{пл} 148-148,5^\circ$ ;  $pK_{BH}^+ (1) = 10,12 (25^\circ, вода)$ ;  $ЛД_{50}$ : 375 (б. крысы), 290 (б. мыши); Лит.: [1021] 95-96
1796. **дифенилка́дмий**  $(C_6H_5)_2Cd$ ; М 266,619;  $T_{пл} 173^\circ$ ; Лит.: [377] 541
1797. **дифенилма́гний**  $Mg(C_6H_5)_2$ ; М 178,513;  $T_{разл} 280^\circ$ ; Лит.: [376] 131
1798. **дифенилме́тан** (бензилбензол, дитан) бц. ромбические крист.  $(C_6H_5)_2CH_2$ ; М 168,23;  $T_{пл} 25,24^\circ$ ;  $T_{кип} 264,27^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.:  $1,00592 (20^\circ, к.в.4, т.)$ ; Давл. паров: 10 ( $120^\circ$ ); Лит.: [897] 782-783
1799. **N,N'-дифенилмочеви́на** (карбанилид, симм-дифенилмочевина) бц. ромбические крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5NHCONHC_6H_5$ ; М 212,24;  $T_{пл} 235^\circ$ ;  $T_{возг} 260^\circ$ ; Раств.: вода:  $0,015 (25^\circ)$ , эф.: л.р., этанол: р.; Пл.:  $1,239 (20^\circ, г/см^3, т.)$ ; Лит.: [897] 718-719

1800. **дифенилнитроксил** темно-красн. игольчатые крист.  $(C_6H_5)_2NO$ ; М 184,214; Т<sub>пл</sub> 62°; Лит.: [681] 66-68
1801. **дифениловый эфир** (дифенилоксид, фениловый эфир, феноксибензол) пластинчатые крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5OC_6H_5$ ; М 170,21; Т<sub>пл</sub> 26,84°; Т<sub>кип</sub> 257,93°; Раств.: бензол: х.р., вода: м.р., эф.: р., укс.: х.р., этанол: 4,97 (10°); ПЛ.: 1,148 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 0,884 (250°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,779 (350°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5809 (20°); Давл. паров: 10 (121°); ДП: 3.65 (30°); ΔH<sub>кип</sub>: 46,8; ЛД<sub>50</sub>: 3990 (б. крысы, в/ж); Т<sub>крип</sub>: 532; Р<sub>крип</sub>: 3,57; Лит.: [897] 660-661, [369] 29, [768] 146; Синт.: [358] 153-154
1802. **дифенилолова дихлорид**  $(C_6H_5)_2SnCl_2$ ; М 343,824; Т<sub>пл</sub> 42°; Лит.: [1078] 261; Синт.: [589] 200
1803. **N,N-дифенил-N'-пикрилгидразил** (N,N-дифенил-N'-пикрилгидразильный радикал, дифенилпикрилгидразил) фиолетов. крист.  $(C_6H_5)_2NN(C_6H_4(NO_2)_3)$ ; М 394,32; Т<sub>пл</sub> 137°; Раств.: орг. р-ли: л.р.; Лит.: [1021] 97
1804. **1,3-дифенилпропанон-1** (бета-фенилпропиофенон, омега-бензилацетофенон) крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5CH_2CH_2COC_6H_5$ ; М 210,3; Т<sub>пл</sub> 72-73°; Лит.: [832] 322-323; Синт.: [858] 87-88
1805. **1,3-дифенил-2-пропанон** (дибензилкетон)  $(C_6H_5CH_2)_2CO$ ; М 210,3; CAS 102-04-5; Т<sub>пл</sub> 34°; Лит.: [832] 322-323, [11] 192
1806. **дифенилртуть**  $(C_6H_5)_2Hg$ ; М 354,798; Давл. паров: 10 (204°); Лит.: [377] 541; Синт.: [858] 204-205
1807. **дифенилсвинца диацетат**  $(C_6H_5)_2Pb(OC(O)CH_3)_2$ ; М 479,5; Т<sub>пл</sub> 200°; Лит.: [647] 203
1808. **дифенилсурьмы(III) оксид**  $((C_6H_5)_2Sb)_2O$ ; М 567,94; Т<sub>пл</sub> 80°; Лит.: [647] 225
1809. **дифенилсурьмы(V) оксид-гидроксид**  $(C_6H_5)_2Sb(O)OH$ ; М 308,975; Т<sub>пл</sub> 285°; Лит.: [647] 225
1810. **дифенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода)  $(C_6H_5)_2CHCOOH$ ; М 212,3; Т<sub>пл</sub> 148°; pK<sub>a</sub> (1) = 3,939 (25°, вода); Лит.: [832] 364-365; Синт.: [858] 206-207
1811. **О,О-дифенилфторфосфат**  $(C_6H_5O)_2P(O)F$ ; М 252,178; Давл. паров: 0,4 (118°), 3 (142°); Лит.: [878] 16, [982] 268
1812. **дифенилхлорарсин** (Clark I, ДА, чихательный газ) бц. ромбические крист.  $(C_6H_5)_2AsCl$ ; М 264,59; Т<sub>пл</sub> 44°; Т<sub>кип</sub> 333°; Т<sub>разл</sub> 333°; Раств.: бензол: р., вода: 0,2 (20°), эф.: л.р., этанол: 20 (20°); ПЛ.: 1,422 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,0005 (20°); Лит.: [825] 297-304, [897] 446-447, [1020] 205, [255] 220-223
1813. **дифенилхлорстибин** (дифенилсурьмы хлорид)  $(C_6H_5)_2SbCl$ ; М 311,421; Т<sub>пл</sub> 70°; Лит.: [647] 225, [982] 92; Синт.: [591] 319
1814. **дифенилдианарсин** (Clark II, DC) бц. крист.  $(C_6H_5)_2AsCN$ ; М 243,14; Т<sub>пл</sub> 31,5°; Раств.: вода: 0,2 (20°); ПЛ.: 1,45 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,0002 (20°); Лит.: [255] 220-223
1815. **дифенилцинк**  $(C_6H_5)_2Zn$ ; М 219,598; Т<sub>пл</sub> 107°; Лит.: [377] 541
1816. **1,1-дифенилэтилен**  $(C_6H_5)_2C=CH_2$ ; М 180,3; Т<sub>пл</sub> 8,2°; Т<sub>кип</sub> 277°; Лит.: [832] 444-445; Синт.: [858] 207-209
1817. **транс-1,2-дифенилэтилен** (транс-стильбен) бц. крист.  $C_6H_5CH=CHC_6H_5$ ; М 180,25; Т<sub>пл</sub> 124°; Т<sub>кип</sub> 307°; n = 1,6264 (17°); Давл. паров: 12 (166°); Лит.: [1026] 545, [768] 179
1818. **цис-1,2-дифенилэтилен** (цис-стильбен) бц. крист.  $C_6H_5CH=CHC_6H_5$ ; М 180,25; Т<sub>пл</sub> 6°; n = 1,6214 (25°); Давл. паров: 10 (137°), 13 (145°); Лит.: [768] 179
1819. **дифеноксилата гидрохлорид**  $C_{30}H_{33}ClN_2O_2$ ; М 489,06; CAS 3810-80-8; Т<sub>пл</sub> 220,5-222°; Лит.: [26] 188
1820. **дифосфин** (diphosphan, diphosphine) бц. ж.  $P_2H_4$ ; М 65,98; Т<sub>пл</sub> -99°; Т<sub>кип</sub> 65,2°; Раств.: вода: н.р., скипидар: р., этанол: р.; ПЛ.: 1,012 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 20,9 (г); ΔH<sub>кип</sub>: 25,5; ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -5 (ж); Лит.: [53] 228, [79] 745-746, [610] 444-445, [768] 108



1821. **дифосфора тетранодид** оранжев. крист.  $P_2I_4$ ; М 569,57;  $T_{пл}$  126°; Лит.: [610] 455
1822. **дифосфора тетрафторид** бц. г.  $P_2F_4$ ; М 137,94;  $T_{пл}$  -86,5°;  $T_{кип}$  -6,2°; Лит.: [376] 463-465
1823. **дифосфора тетрахлорид** бц. маслянистая ж.  $P_2Cl_4$ ; М 203,76;  $T_{пл}$  -28°; Лит.: [376] 463-465
1824. **дифтерийный токсин** (дифтерийный гистотоксин) : М 62000;  $T_{разл}$  60°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.;  $LD_{50}$ : 0,0004 (морские свинки, в/б); Лит.: [1026] 65, [390] 149-155, [424] 161
1825. **дифторамин**  $NHF_2$ ; М 53,01;  $T_{пл}$  -116,8°;  $T_{кип}$  -23,3°;  $T_{разл}$  20°; ПЛ: 1,587 (-80,5°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,378 (-23,6°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1026] 186; Синт.: [818] 222
1826. **дифторацетилен**  $FCCF$ ; М 62,018;  $T_{кип}$  -76°; Лит.: [941] 53
1827. **1,4-дифторбензол**  $FC_6H_4F$ ; М 114,09;  $T_{кип}$  88,5°; Лит.: [385] 260
1828. **транс-дифтордиазин** бц. г.  $N_2F_2$ ; М 66,01;  $T_{пл}$  -172°;  $T_{кип}$  -111°;  $\Delta H^0_{298}$ : 67,311 (г);  $T_{крит.}$  -13; Лит.: [922] 248, [610] 406, [684]
1829. **цис-дифтордиазин**  $N_2F_2$ ; М 66,01;  $T_{пл}$  -111,4°;  $T_{кип}$  -105,7°; ПЛ: 1,809 (-183°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H^0_{298}$ : 62,031 (г);  $T_{крит.}$  -1; Лит.: [922] 247, [1026] 186, [376] 412, [684]
1830. **дифтордихлорметан** (dichlorodifluoromethane, фреон 12, фреон 12, хладон 12)  $CCl_2F_2$ ; М 120,91; CAS 75-71-8;  $T_{пл}$  -155,95°;  $T_{кип}$  -29,74°; Раств.: вода: 0,028 (20°); ПЛ: 1,442 (-15°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,295$  (20°);  $T_{крит.}$  112;  $P_{крит.}$  4,119;  $PL_{крит.}$  0,5791; Лит.: [920] 97-142, [1024] 279, [241] 16, [468] 10-11
1831. **диформетан** (метилен фтористый, метиленфторид, фреон 32, хладон 32) бц. г.  $H_2CF_2$ ; М 52,03;  $T_{кип}$  -51,6°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; ДП: 26,11 (-49,2°);  $\Delta H^0_{298}$ : -452 (г);  $T_{крит.}$  78,4;  $P_{крит.}$  5,843;  $PL_{крит.}$  0,4251; Лит.: [343] 281, [761] 54-56, [897] 790-791
1832. **диформетилен-бис-гипофторит** г.  $CF_2(OF)_2$ ; М 120,01;  $T_{кип}$  -64°;  $T_{разл}$  200°; Лит.: [1024] 204, [774] 11-12
1833. **О-(диформетиленимидо)-О-метил-фторфосфат**  $F_2C=NOP(O)(F)OCH_3$ ; М 177; CAS 18016-10-9; ПЛ: ; Давл. паров: 2 (57,8°); Лит.: [60] 38
1834. **1,5-дифтор-1,1,3,5,5-пентанитро-3-азапентан**  $F(O_2N)_2CCH_2N(NO_2)CH_2C(NO_2)_2F$ ; М 334,12;  $T_{пл}$  86°; ПЛ: 1,91 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 573-574
1835. **дифторсилан**  $SiH_2F_2$ ; М 68,098;  $T_{пл}$  -122°;  $T_{кип}$  -77,8°; Лит.: [855] 197
1836. **ди(фторсульфурил)пероксид**  $(FSO_2)_2O_2$ ; М 198,12;  $T_{пл}$  -55,4°;  $T_{кип}$  67,1°; Лит.: [376] 594
1837. **дифторхлора гексафторантимонат** крист.  $ClF_2SbF_6$ ; М 309,2;  $T_{пл}$  285°; Лит.: [629] 86, [809] 21
1838. **дифторхлора гексафтороплатинат(V)** оранжев.  $ClF_2PtF_6$ ; М 382,52;  $T_{пл}$  171°; Лит.: [377] 177
1839. **дифторхлора тетрафторборат** бц.  $ClF_2BF_4$ ; М 160,254;  $T_{пл}$  30°; Лит.: [377] 177, [629] 86
1840. **дифторхлорметан** (фреон 22, хладон 22)  $CHClF_2$ ; М 86,47;  $T_{пл}$  -157,4°;  $T_{кип}$  -40,85°; ПЛ: 1,4909 (-69°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,267$  (20°);  $T_{крит.}$  96,13;  $P_{крит.}$  4,986;  $PL_{крит.}$  0,5128; Лит.: [1024] 279
1841. **2,2-дифторэтанол**  $CF_2HCH_2OH$ ; М 82,049;  $T_{пл}$  -28,2°;  $T_{кип}$  96°; ПЛ: 1,3084 (17°, к в.4, ж.);  $n = 1,3345$  (11,8°); Лит.: [385] 262
1842. **1,1-дифторэтилен** бц. г.  $H_2C=CF_2$ ; М 64,03;  $T_{пл}$  -144°;  $T_{кип}$  -85,7°; Лит.: [1020] 369-370
1843. **О,О-ди(2-фторэтил)фторфосфат** ж.  $(FCH_2CH_2O)_2P(O)F$ ; М 192,073; Давл. паров: 0,8 (102°); Лит.: [878] 28-29, 75, [982] 268
1844. **2,4-дихлоранилин**  $Cl_2C_6H_3NH_2$ ; М 162,02;  $T_{пл}$  63°;  $T_{кип}$  245°;  $pK_{BH}^+(1) = 2,05$  (25°, вода); Лит.: [1026] 187; Синт.: [382] 323-324

1845. **2,6-дихлорантранилин**  $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$ ; М 162,02;  $T_{\text{пл}}$  38-41°; Лит.: [54] 1.172; Синт.: [318] 157
1846. **дихлорацетилен** ж.  $\text{ClCCCl}$ ; М 94,93;  $T_{\text{пл}}$  -65°;  $T_{\text{кип}}$  33°;  $\Delta H_{298}^0$ : 200 (г); Лит.: [337] 248-249, [897] 458-459, [923] 95, [1026] 188; Синт.: [317] 99, [762] 158
1847. **1,2-дихлорбензол** (о-дихлорбензол) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}_2$ ; М 147;  $T_{\text{пл}}$  -17,5°;  $T_{\text{кип}}$  180-183°; Раств.: вода: 0,0145 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,3048 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 510-511
1848. **N-(3,4-дихлорбензолазо)тиомочевина** (хлорпромурит)  $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{N}=\text{NNHCSNH}_2$ ; М 249,12;  $T_{\text{пл}}$  145°; Раств.: вода: пл.р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,5 (г); Лит.: [755] 130-131
1849. **1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этан** (ДДД) бел. крист.  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}\text{Cl}_4$ ; М 329;  $T_{\text{пл}}$  112°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: н.р. 0.000009 (25°), гексан: х.р., метанол: х.р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 3400 (б. крысы, в/ж); Лит.: [337] 326-329, [241] 950, [417] 259-266, [561] 87
1850. **1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этилен** (ДДЭ) бел. крист.  $(\text{ClC}_6\text{H}_4)_2\text{C}=\text{CCl}_2$ ; М 318,025;  $T_{\text{пл}}$  88°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,014 (20°), гексан: х.р.; Лит.: [417] 259-266
1851. **2,8-дихлордibenzo[b,e]-1,4-диоксин**  $\text{C}_{12}\text{H}_6\text{Cl}_2\text{O}_2$ ; М 253,08;  $T_{\text{пл}}$  151°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 8470 (мыши); Лит.: [458] 27, 44
1852. **3,5-дихлор-N-(1,1-диметилпропиль)бензамид** (pronamide)  $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CONHC}(\text{CH}_3)_2\text{CCH}_3$ ; М 256,127; CAS 23950-58-5;  $T_{\text{пл}}$  155°;  $T_{\text{кип}}$  321°; Раств.: вода: 0,0015 (15°); Лит.: [173] 3634-3635
1853. **дихлорметан** (dichloromethane, methylene chloride, метилен хлористый, метиленхлорид) бц. ж.  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ; М 84,93; CAS 75-09-2;  $T_{\text{пл}}$  -96,7°;  $T_{\text{кип}}$  39,8°; Раств.: вода: 2,56 (15°), р.2 (20°), 1,59 (30°), 0,88 (45°), 0,53 (60°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,3255 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-70,5°), 10 (-44,1°), 30 (-28,2°), 100 (-7,3°), 147,4 (0°), 229,7 (10°), 348,9 (20°), 400 (24,1°), 511,4 (30°), 600 (35°); ДП: 16,98 (-100°) 9,08 (20°) 8,93 (25°) 8,29 (40°);  $\Delta H_{298}^0$ : -87,86 (ж);  $S_{298}^0$ : 270,13 (ж);  $T_{\text{всг.}}$ : 14;  $T_{\text{свсг.}}$ : 556;  $\Delta H_{\text{свг.}}$ : 446,85;  $\text{ЛД}_{50}$ : 2000 (кролики, п/о), 1250 (крысы, п/о), 1000 (мыши, п/о), 3000 (собаки, п/о);  $T_{\text{криг.}}$ : 245;  $P_{\text{криг.}}$ : 6,17;  $\text{Пл}_{\text{криг.}}$ : 0,472; Лит.: [343] 317-327, 692-693, [515] 708, [762] 18-26, [898] 618, [1022] 61, [1026] 332, [70] 119-120, [241] 6, [653] 134-136, [768] 161, [1042] 82
1854. **О-(дихлорметиленнимидо)-О-метил-фторфосфат**  $\text{Cl}_2\text{C}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OCH}_3$ ; М 209,9; CAS 17642-31-8; Пл.: ; Давл. паров: 2 (57,2°); Лит.: [60] 37
1855. **О-(дихлорметиленнимидо)-О-этил-фторфосфат**  $\text{Cl}_2\text{C}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OC}_2\text{H}_5$ ; М 224; CAS 17642-32-9; Пл.: ; Давл. паров: 4 (87,2°); Лит.: [60] 39
1856. **дихлор-оксид-азота гексахлорантимионат**  $\text{ONCl}_2(\text{SbCl}_6)$ ; М 435,39;  $T_{\text{разл}}$  145°; Лит.: [809] 61
1857. **дихлорокисфосфора тетрахлорферрат(III)**  $\text{POCl}_2[\text{FeCl}_4]$ ; М 315,54;  $T_{\text{пл}}$  119°; Лит.: [611] 370
1858. **1,3-дихлор-2-пропанол** маслянистая ж.  $\text{ClCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ ; М 129;  $T_{\text{кип}}$  183-185°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 93 (мыши, п/о); Лит.: [337] 397, [832] 318-319; Синт.: [858] 213-215
1859. **1,1-дихлор-2-пропанон** (несимм-дихлорацетон) бц. ж.  $\text{Cl}_2\text{CHCOCH}_3$ ; М 126,96;  $T_{\text{кип}}$  120°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: р.; Лит.: [897] 908-909
1860. **1,3-дихлор-2-пропанон** (симм-дихлорацетон) пластинчатые крист.  $\text{ClCH}_2\text{COCH}_2\text{Cl}$ ; М 126,96;  $T_{\text{пл}}$  45°;  $T_{\text{кип}}$  173,4°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 908-909; Синт.: [858] 211-213
1861. **дихлортринода гексахлорантимионат**  $\text{I}_3\text{Cl}_2[\text{SbCl}_6]$ ; М 786,097;  $T_{\text{пл}}$  47°; Лит.: [377] 186
1862. **дихлоруксусная кислота** бц. ж.  $\text{CHCl}_2\text{COOH}$ ; М 128,94;  $T_{\text{пл}}$  10,8°;  $T_{\text{кип}}$  194°; Раств.: вода: 8,63 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,5773 (15°, к в.15, ж.), 1,5634 (20°, к

- в.4, ж.);  $pK_a(1) = 1,25$  (25°, вода); Лит.: [897] 1026-1027, [898] 88, [259] 118; Синт.: [762] 96-97
1863. **2-(2,6-дихлорфениламино)имидазолина гидрохлорид** (гемитон, катапре-сан, клонидин, хлофазолин) бел. крист.  $C_9H_{10}Cl_3N_3$ ; М 266,57; CAS 4205-91-8;  $T_{пл}$  314°;  $T_{разл}$  316°; Раств.: вода: 7 (20°), 50 (100°), эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: 20 (78°); Лит.: [1021] 410, [178] 514-515, [219] 372-373, [313] 218-219, [1100] 208-211; Синт.: [1100] 210-211
1864. **2,4-дихлорфеноксисукусная кислота** (2,4-Д) бел. крист.  $Cl_2C_6H_3OCH_2COOH$ ; М 221,038; CAS 94-75-7;  $T_{пл}$  141°; Раств.: вода: 0,054 (20°), эф.: р.; Пл.: 1,565 (30°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,4 (160°);  $pK_a(1) = 2,64$  (25°, вода);  $ЛД_{50}$ : 590 (б. крысы, в/ж), 360 (б. мыши, в/ж), 100 (собаки, в/ж); Лит.: [338] 127-130, [343] 127-129, [172] 2761-2763, [173] 3517-3521, [417] 549, [561] 229-233, [562] 44
1865. **2,4-дихлорфеноксисукусной кислоты бутиловый эфир**  $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH_2CH_2CH_2CH_3$ ; М 277,144;  $T_{пл}$  9°;  $ЛД_{50}$ : 386-640 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 202-203, [561] 233
1866. **2,4-дихлорфеноксисукусной кислоты изопропиловый эфир**  $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH(CH_3)_2$ ; М 263,117;  $T_{пл}$  24°; Лит.: [561] 233
1867. **2,4-дихлорфеноксисукусной кислоты метиловый эфир**  $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH_3$ ; М 235,064;  $T_{пл}$  43°; Лит.: [561] 233
1868. **2,4-дихлорфеноксисукусной кислоты пентиловый эфир**  $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$ ; М 291,17;  $T_{пл}$  15°; Лит.: [561] 233
1869. **2,4-дихлорфеноксисукусной кислоты этиловый эфир**  $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH_2CH_3$ ; М 249,091;  $T_{пл}$  15,2-15,4°; Лит.: [561] 233
1870. **2-(2,4-дихлорфенокси)-5-хлорфенол** (trichloran, триклозан)  $Cl_2C_6H_3OCIC_6H_3OH$ ; М 289,54;  $T_{пл}$  55-57°; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [214] 863
1871. **2,4-дихлорфенол** бц. игольчатые крист. (р.п. бензол)  $Cl_2C_6H_3OH$ ; М 163,001;  $T_{пл}$  45°;  $T_{кип}$  210°; Раств.: бензол: р., вода: 0,46 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.;  $pK_a(1) = 7,85$  (25°, вода);  $ЛД_{50}$ : 480 (крысы, п/о); Лит.: [337] 406-407, [340] 242-247, [897] 1046-1047
1872. **2,6-дихлорфенол** бц. игольчатые крист.  $Cl_2C_6H_3OH$ ; М 163,001;  $T_{пл}$  67°;  $T_{кип}$  220°; Раств.: эф.: р., этанол: р.;  $pK_a(1) = 6,78$  (25°, вода); Лит.: [897] 1048-1049
1873. **3,4-дихлорфенол**  $C_6H_3Cl_2OH$ ; М 163,001; CAS 95-77-1;  $T_{пл}$  68°;  $T_{кип}$  253°;  $pK_a(1) = 8,63$  (25°, вода); Лит.: [172] 2901-2902
1874. **дихлорформоксим** (CX. phosgene oxime, фосгеноксим) бц. призматические крист.  $Cl_2C=NOH$ ; М 113,94; CAS 1794-86-1;  $T_{пл}$  35-40°;  $T_{кип}$  129°;  $T_{разл}$  128°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [78] 38-41, [610] 514, [982] 207
1875. **1,1-дихлорэтан** (этилидендихлорид) бц. ж.  $CH_3CHCl_2$ ; М 98,97;  $T_{пл}$  -96,98°;  $T_{кип}$  57,28°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,55 (20°), эф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Пл.: 1,1757 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,4164$  (20°); Давл. паров: 100 (7,2°), 400 (39,8°); ДП: 10,46 (25°); Дип.: 2,06 (20°); Пов.нат.: 24,19 (25°);  $C_p^0$ : 111,3 (ж);  $\Delta H_{кип}^0$ : 31,87;  $T_{крит}^0$ : 261,5;  $P_{крит}^0$ : 5,07; Лит.: [768] 147-148
1876. **1,2-дихлорэтан** (дихлорэтан, этилендихлорид) бц. ж.  $ClCH_2CH_2Cl$ ; М 98,95;  $T_{пл}$  -35,87°;  $T_{кип}$  83,47°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,92 (0°), 0,81 (20°), 0,865 (25°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,2576 (17°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,257 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,4448$  (20°); Давл. паров: 20 (63°); ДП: 10,36 (20°); Дип.: 1,75 (20°); Вязк.: 0,73 (30°), 0,887 (15°); Пов.нат.: 23,4 (35°), 32,23 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -166,1 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -80,33 (ж);  $S_{298}^0$ : 208,53 (ж);  $C_p^0$ : 129 (ж);  $\Delta H_{пл}^0$ : 0,87;  $\Delta H_{кип}^0$ : 31,45;  $ЛД_{50}$ : 770 (крысы, п/о);  $T_{крит}^0$ : 288;  $P_{крит}^0$ : 5,37; Лит.: [897] 1142-1143
1877. **ди(2-хлорэтил)амина гидрохлорид**  $HN(CH_2CH_2Cl)_2 \cdot HCl$ ; М 178,49; CAS 821-48-7;  $T_{пл}$  214-215°; Лит.: [11] 133; Синт.: [813] 27

1878. **3-(4-(ди(2-хлорэтил)амино)фенил)бутановая кислота** (хлорбутин) бел. крист.  $(\text{ClCH}_2\text{CH}_2)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 304,21;  $T_{\text{пл}}$  65°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 148
1879. **О,О-ди-(2-хлорэтил)-О-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)фосфат** (галоксон)  $\text{C}_{14}\text{H}_{14}\text{Cl}_3\text{O}_6\text{P}$ ; М 415,59;  $T_{\text{пл}}$  90°; ЛД<sub>50</sub>: 900 (крысы, п/о); Лит.: [901] 530-531
1880. **дихлотиазид** (6-хлор-7-сульфамидо-3,4-дигидро-1,2,4-бензотиадиазин-1,1-диоксид) бел. крист.  $\text{C}_7\text{H}_8\text{ClN}_3\text{O}_4\text{S}_2$ ; М 297,74;  $T_{\text{пл}}$  260°;  $T_{\text{разл}}$  260°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., ДМФА: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.;  $pK_a(1) = 7,9$  (25°, вода);  $pK_a(2) = 9,2$  (25°, вода); Лит.: [284] 318-319
1881. **дициан** (суаноген, циан) бц. г.  $(\text{CN})_2$ ; М 52,04;  $T_{\text{пл}}$  -34,4°;  $T_{\text{кип}}$  -21,2°; Раств.: вода: р.1,05 (20°), эф.: р.1,17 (18°), укс.: р., этанол: р.0,54 (80°); Пл.: 0,002335 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-95,5°), 10 (-76,6°), 100 (-51,5°); Вязк.: 0,0094 (0°), 0,0128 (100°);  $\Delta H_{298}^0$ : 307,3 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 309,2 (г);  $S_{298}^0$ : 241,8 (г);  $C_p^0$ : 56,82 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 8,11;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 23,33;  $T_{\text{криг}}$ : 127;  $R_{\text{криг}}$ : 6; Лит.: [1024] 354, [393] 55, [506] 140-141, [768] 51
1882. **дициандиазометан**  $(\text{NC})_2\text{CN}_2$ ; М 92,06;  $T_{\text{пл}}$  75°; Лит.: [976] 191-192
1883. **дициандимид** (N-цианогуанидин) бц. моноклинные крист.  $(\text{H}_2\text{N})_2\text{C}=\text{NCN}$ ; М 84,08;  $T_{\text{пл}}$  209-211°; ЛД<sub>50</sub>: 1000 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1021] 107
1884. **дициандиамида перхлорат**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{ClN}_4\text{O}_4$ ; М 184,54;  $T_{\text{пл}}$  200°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1086] 156
1885. **дицианоацетилен**  $\text{NC-CC-CN}$ ; М 76,057;  $T_{\text{пл}}$  20,5-21°;  $T_{\text{кип}}$  76-76,5°; Пл.: 1,017 (20°, к в.4, т.); Лит.: [1024] 357
1886. **1,2-дицианобензол** (фталодинитрил)  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CN})_2$ ; М 128,131;  $T_{\text{пл}}$  141°; ЛД<sub>50</sub>: 1000 (б. крысы, в/ж), 34,5 (крысы, в/б); Лит.: [338] 122, [1024] 195, [1026] 636
1887. **1,3-дицианобензол** бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CN})_2$ ; М 128,131;  $T_{\text{пл}}$  162°; ЛД<sub>50</sub>: 481,3 (крысы, в/б); Лит.: [1024] 195
1888. **1,4-дицианобензол** бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CN})_2$ ; М 128,131;  $T_{\text{пл}}$  222°; ЛД<sub>50</sub>: 698,6 (крысы, в/б); Лит.: [1024] 195
1889. **дицианобутадиин**  $\text{NC-CC-CC-CN}$ ; М 100,079;  $T_{\text{пл}}$  64,5-65,5°;  $T_{\text{кип}}$  154°; Лит.: [1024] 357
1890. **дицианфуроскан**  $\text{C}_4\text{N}_4\text{O}_2$ ; М 136,07;  $T_{\text{пл}}$  40°;  $T_{\text{кип}}$  200°; Лит.: [1058] 380
1891. **дициклогексилламин**  $(\text{C}_6\text{H}_{11})_2\text{NH}$ ; М 181,318;  $T_{\text{пл}}$  -0,1°;  $T_{\text{кип}}$  255,8°; Лит.: [832] 208-209
1892. **О,О-дициклогексилфторфосфат** бц. подвижная ж.  $(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O})_2\text{P}(\text{O})\text{F}$ ; М 264,273; Давл. паров: 0,3 (116°), 3 (120°); Лит.: [878] 15, 74, [982] 268
1893. **ди(циклопентадиен)никель (0)** красн. крист.  $[\text{Ni}(\text{C}_5\text{H}_5)_2]$ ; М 190,896;  $T_{\text{пл}}$  41-42°; Лит.: [1046] 523-524
1894. **диэтанолламин** (2,2'-диоксидиэтиламин, 2,2'-иминодиэтанол, диэтилоламин) призматические крист.  $\text{NH}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH})_2$ ; М 105,14; CAS 111-42-2;  $T_{\text{пл}}$  28°;  $T_{\text{кип}}$  268°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0966 (20°, к в.4, т.); ЛД<sub>50</sub>: 2200 (кролики, в/ж), 3460 (крысы, в/ж), 2200 (морские свинки, в/ж), 3300 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 664-665, [934] 42
1895. **диэтанолнитраминдинитрат** (3-нитро-3-азапентан-1,5-динитрат, ДИНА) бц. крист.  $\text{O}_2\text{NN}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{ONO}_2)_2$ ; М 240,12;  $T_{\text{пл}}$  52,5°;  $T_{\text{разл}}$  165°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., метанол: р., петр.эф.: н.р., тетрагидрометан: н.р., укс.: р.; Пл.: 1,67 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1021] 109
1896. **диэтиламин** бц. ж.  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH}$ ; М 73,14; CAS 109-89-7;  $T_{\text{пл}}$  -48°;  $T_{\text{кип}}$  56,3°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7056 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 10,93$  (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 540 (крысы, в/ж);  $T_{\text{криг}}$ : 223,3;  $R_{\text{криг}}$ : 3,71; Лит.: [768] 148, [934] 41; Синт.: [366] 92-93
1897. **диэтиламина гидрохлорид** крист.  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NH} \cdot \text{HCl}$ ; М 109,6;  $T_{\text{пл}}$  220°;  $T_{\text{кип}}$  330°; Раств.: вода: 232 (25°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,041 (21°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 664-665

1898. **2-(диэтиламино)этанол** бц. ж.  $(C_2H_5)_2NCH_2CH_2OH$ ; М 117,19;  $T_{пл} -65^\circ$ ;  $T_{кип} 163^\circ$ ; Лит.: [1021] 112
1899. **1-(2-диэтиламиноэтил)-4-метилпиксанта гидроклорид** (мирацил Д) желт. крист.  $C_{20}H_{25}ClN_2OS$ ; М 376,94;  $T_{пл} 195^\circ$ ; Раств.: вода: р.; Лит.: [901] 896-897
1900. **диэтиламоний 5-метилтетразолат**  $(CH_3CH_2)_2NH_2CN_4CH_3$ ; М 157,22;  $T_{пл} 70^\circ$ ; Лит.: [233] 102
1901. **диэтил-ацетилацетонилзолото**  $CH_3COCH=C(CH_3)O Au(C_2H_5)_2$ ; М 354,197;  $T_{пл} 10^\circ$ ; Лит.: [1078] 126
1902. **5,5-диэтилбарбитуровая кислота** (барбитал) бел. крист.  $(C_2H_5)_2C(CONH)_2CO$ ; М 184,19;  $T_{пл} 190^\circ$ ; Раств.: вода: р. ( $100^\circ$ ), м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.;  $pK_a(1) = 7,43$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [901] 840-841, [241] 511-512, [284] 307
1903. **1,2-диэтилбензол**  $CH_3CH_2C_6H_4CH_2CH_3$ ; М 134,22; CAS 135-01-3;  $T_{пл} -31^\circ$ ;  $T_{кип} 183^\circ$ ; Раств.: вода: 0,007114 ( $20^\circ$ ); Лит.: [241] 680
1904. **1,4-диэтилбензол**  $C_2H_5C_6H_4C_2H_5$ ; М 134,22;  $T_{пл} -42,85^\circ$ ;  $T_{кип} 183,8^\circ$ ; Раств.: вода: 0,002483 ( $20^\circ$ ); ЛД<sub>50</sub>: 1200 (б. мыши, в/ж); Лит.: [241] 680, [654] 234
1905. **диэтилбериллий** ж.  $Be(C_2H_5)_2$ ; М 67,134;  $T_{пл} -12^\circ$ ; Лит.: [611] 494
1906. **О,О-диэтил-S-1-гексил-тиофосфат**  $(C_2H_5O)_2P(O)SCC(CH_2)_5CH_3$ ; М 250,29; Пл.: 1,0758 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4705$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 0,001 ( $104^\circ$ ); ЛД<sub>50</sub>: 0,45 (б. мыши, п/к); Лит.: [951] 1749, 1770
1907. **О,О-диэтил-S-(3,4-дигидро-4-оксо-1,2,3-бензотриазин-3-иметил)дигтиофосфат** (азинфосэтил, байер 16259, гузатион А, этилгутион)  $C_{12}H_{16}N_3O_3PS_2$ ; М 345,3775;  $T_{пл} 53^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 17 (крысы, п/о); Лит.: [901] 532-533
1908. **О,S-диэтилдигтиокарбонат**  $C_2H_5OC(S)SC_2H_5$ ; М 150,3; Давл. паров: 12 ( $76^\circ$ ); Лит.: [645] 638
1909. **S,S-диэтилдигтиокарбонат**  $(CH_3CH_2S)_2CO$ ; М 150,3;  $T_{кип} 197^\circ$ ; Лит.: [832] 206-207
1910. **О,О-диэтил-S-(2-диэтиламиноэтил)тиофосфат** (VG, amiton, амитон, гетрам) бц. ж.  $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$ ; М 269,3; CAS 78-53-5;  $T_{кип} 315^\circ$ ; Раств.: вода: р., орг. р-ли: л.р.; Пл.: 1,048 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5075$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 0,00054 ( $25^\circ$ ), 0,01 ( $80^\circ$ ), 0,2 ( $97^\circ$ ), 2 ( $134^\circ$ ); ЛД<sub>50</sub>: 0,5 (мыши, в/б); Лит.: [78] 88-91, [982] 342-343
1911. **О,О-диэтил-S-(2-диэтиламиноэтил)тиофосфата гидрооксалат** (P-5158, P-6199, амитон, инферно, тетрам)  $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot (COOH)_2$ ; М 269,34;  $T_{пл} 100^\circ$ ; Раств.: вода: х.р., орг. р-ли: р.;  $n = 1,5075$  ( $19^\circ$ ); Давл. паров: 2 ( $134^\circ$ ); ЛД<sub>50</sub>: 6 (крысы, п/о), 2 (крысы, наочно); Лит.: [982] 343
1912. **диэтиленгликоль** (2,2'-диоксидиэтиловый эфир, этилендигликоль) бц. ж.  $HOCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$ ; М 106,12;  $T_{пл} -10,45^\circ$ ;  $T_{кип} 244,8^\circ$ ; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,132 ( $6^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,1177 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H_{298}^0$ : -626,8 (ж);  $\Delta H_{пл}^0$ : 13,46;  $\Delta H_{кип}^0$ : 37,01;  $T_{всп}^0$ : 134;  $T_{свесп}^0$ : 379,5;  $\Delta H_{сгор}^0$ : 2374; ЛД<sub>50</sub>: 13300 (б. мыши, п/о). 2690 (кролики, п/о), 1565 (крысы, п/о), 14000 (морские свинки, п/о); Лит.: [897] 664-665, [1021] 110, [420] 18, [748] 68-69
1913. **диэтиленгликольдипитрат** бц. ж.  $O(CH_2CH_2ONO_2)_2$ ; М 188,05;  $T_{пл} 3^\circ$ ;  $T_{кип} 244^\circ$ ; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,4 ( $20^\circ$ ), эф.: х.р., метанол: х.р., нитроглицерин: х.р., сероуглерод: пл.р., тетрагидрометан: пл.р., хлф.: х.р., этанол: пл.р.; Пл.: 1,385 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4517$  ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -415 (ж);  $\Delta H_{сгор}^0$ : 2300; Лит.: [339] 122-123, [1021] 110
1914. **диэтиленгликоля этиловый эфир** (карбитол, этилкарбитол) бц. ж.  $C_2H_5OCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$ ; М 134,17;  $T_{кип} 201,9^\circ$ ; Лит.: [337] 459, [1026] 194
1915. **диэтилендиуретамин** бц. ж.  $H_2NCH_2CH_2NHCH_2CH_2NH_2$ ; М 103,2;  $T_{пл} -39^\circ$ ;  $T_{кип} 206,7^\circ$ ;  $pK_{BH}^+(1) = 10,101$  ( $25^\circ$ , вода);  $pK_{BH}^+(2) = 9,386$  ( $25^\circ$ , вода);  $pK_{BH}^+(3) =$

- 4,889 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 1080 (б. крысы, в/ж), 600 (морские свинки, п/о); Лит.: [1021] 110, [1077] 130-131
1916. **двэтилзолота бромид** бц. игольчатые крист. (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>AuBr; М 334,993; Т<sub>пл</sub> 58°; Т<sub>разл</sub> 70°; Лит.: [1046] 517, [377] 521, [1078] 125-127
1917. **О,О-двэтил-S-(N-изопропилкарбамилметил)дигтиофосфат** (L-343, протоат, фак-20, фостюн МР) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(S)SCH<sub>2</sub>CONHCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; М 285,37; Т<sub>пл</sub> 28,5°; ЛД<sub>50</sub>: 15 (крысы, п/о); Лит.: [901] 564-565
1918. **О,О-двэтил-S-(изопропилтиометил)дигтиофосфат** (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(S)SCH<sub>2</sub>SCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; М 274,41; Т<sub>кип</sub> 52°; Раств.: вода: 0,005 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 4 (); Лит.: [755] 138-139
1919. **двэтилкадмий** Cd(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>; М 170,53; Т<sub>пл</sub> -21°; Т<sub>кип</sub> 64°; Лит.: [377] 541, [907] 121
1920. **двэтилкарбонат** бц. ж. CO(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>; М 118,14; Т<sub>пл</sub> -43°; Т<sub>кип</sub> 125,8°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9751 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 1570 (б. крысы, п/о); Лит.: [338] 145, [897] 1020-1021, [1021] 323
1921. **О,О-двэтил-S-(карботоксиметил)дигтиофосфат** (ацетион) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(S)SCH<sub>2</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 272,32; Раств.: вода: т.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,17 (22°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5 (22,5°); Давл. паров: 0,5 (109°); ЛД<sub>50</sub>: 1100 (крысы, п/о); Лит.: [901] 524-525
1922. **О,О-двэтил-S-(N-карботоксип-N-метилкарбамилметил)дигтиофосфат** (П-474, мекарбам, муритокс, мэйрфотокс-47) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(S)SCH<sub>2</sub>CON(CH<sub>3</sub>)COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 329,37; Т<sub>пл</sub> 9°; ЛД<sub>50</sub>: 35 (крысы, п/о), 106 (мыши, п/о); Лит.: [901] 546-547
1923. **О,О-двэтил-S-(карботоксиметил)тиофосфат** (ацетоксон, ацетофос) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(O)SCH<sub>2</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 256,26; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: х.р., эф.: р.; Пл.: 1,17 (22°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4613 (24°); Давл. паров: 0,03 (95°); ЛД<sub>50</sub>: 500 (крысы, п/о); Лит.: [901] 524-525
1924. **двэтилмалоновая кислота** (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C(COOH)<sub>2</sub>; М 160,168; Т<sub>пл</sub> 125°; pK<sub>a</sub> (1) = 2,15 (25°, вода); pK<sub>a</sub> (2) = 7,47 (20°, вода); Лит.: [898] 88, [1084] 600
1925. **О,О-двэтил-O-(4-метилсульфилфенил)тиофосфат** (байер 25141) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(S)OC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>SOCH<sub>3</sub>; М 308,36; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., бензол: р., вода: н.р., метанол: р., тетрагидрометан: р., хлф.: р., этанол: р.; n = 1,54 (25°); Давл. паров: 0,01 (140°); ЛД<sub>50</sub>: 8 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527
1926. **О,S-двэтил-метилтиофосфат** (ЕА 5533) C<sub>5</sub>H<sub>13</sub>O<sub>2</sub>PS; М 168,2; CAS 2511-10-6; Т<sub>пл</sub> -8°; Т<sub>кип</sub> 229°; Лит.: [60] 95
1927. **О,О-двэтилметилфосфонит** ж. CH<sub>3</sub>P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>; М 136,13; Раств.: бензол: р., вода: реак., гексан: р., эф.: р.; Пл.: 0,912 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4168 (20°); Давл. паров: 50 (50°); Лит.: [1026] 194
1928. **N,N-двэтил-5-метокситриптамина гидрохлорид** бел. крист. C<sub>15</sub>H<sub>23</sub>ClN<sub>2</sub>O; М 282,80892; Т<sub>пл</sub> 190-191°; Лит.: [217]
1929. **О,О-двэтил-O-нафталимидо-тиофосфат** (ЭНТ-24970, байер 22408) C<sub>16</sub>H<sub>16</sub>NO<sub>2</sub>PS; М 365,34; Т<sub>пл</sub> 160°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., толуол: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 500 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527
1930. **О,О-двэтил-O-(4-нитрофенил)тиофосфат** (Е 605, ДНТФ, НИУИФ-100, нيران, паратион, тиофос, фолидол, фосферно, экатокс) (CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>P(S)OC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NO<sub>2</sub>; М 291,26; Т<sub>пл</sub> 6,1°; ЛД<sub>50</sub>: 45 (кролики, наочно). 13 (крысы, п/о), 4 (крысы, в/б). 25 (мыши, п/о), 11 (мыши, п/к), 5,5 (мыши, в/б); Лит.: [901] 552-553, [363] 8-11, [982] 344-347
1931. **О,О-двэтил-O-(4-нитрофенил)фосфат** (Е-600, минтакол, параоксон, фосфакол) ж. (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(O)C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NO<sub>2</sub>; М 259,2; Раств.: вода: 0,24 (25°); Пл.: 1,2667 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 6 (144°); ЛД<sub>50</sub>: 5 (кролики, наочно). 3 (крысы, п/о), 0,44 (крысы, п/к), 0,7 (мыши, п/к); Лит.: [901] 552-553, [363] 8-11, [982] 344-347

1932. **диэтиловый эфир** (серный эфир, этиловый эфир, этоксизетан) бц. ж.  $C_2H_5OC_2H_5$ ; М 74,12;  $T_{пл} -116,3^\circ$ ;  $T_{кип} 35,6^\circ$ ; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 6,5 (20°), лигроин: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,7135 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,70778 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3526$  (20°); Давл. паров: 1 (-74,3°), 10 (-48,1°), 40 (-27,7°), 200 (2,2°), 400 (17°);  $pK_{BH^+}(1) = -3,59$  (20°, вода); ДП: 4,3 (25°); Дип.: 1,15 (20°); Вязк.: 0,242 (20°); Пов.нат.: 17,01 (20°); Ск.зв.: 206,5 (97,1°, состояние среды - газ);  $C_p^0$ : 172 (ж);  $\Delta H_{кип}$ : 26,6;  $T_{всп}$ : -41;  $T_{свесп}$ : 164;  $\Delta H_{сгор}$ : 2726,7;  $JД_{50}$ : 1760 (б. мыши, п/о);  $T_{крип}$ : 193,4;  $P_{крип}$ : 3,61; Лит.: [1026] 194-195, [259] 138, [274] 148, [386] 229, [393] 48, [768] 148
1933. **диэтилолова дишодид**  $(C_2H_5)_2SnI_2$ ; М 430,64;  $T_{пл} 42^\circ$ ;  $T_{кип} 245^\circ$ ; Лит.: [1078] 253
1934. **диэтилртуть** бц. ж.  $Hg(C_2H_5)_2$ ; М 258,71;  $T_{кип} 159^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 2,466 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [339] 404, [897] 936-937, [1023] 280
1935. **диэтилселен** ж.  $(C_2H_5)_2Se$ ; М 137,08;  $T_{кип} 108^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,23 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [339] 82, [897] 1146-1147
1936. **диэтилстильбэстрол бел. крист.**  $HOC_6H_4C(C_2H_5)=C(C_2H_5)C_6H_4OH$ ; М 268,35;  $T_{пл} 170^\circ$ ; Раств.: вода: о.м.р., эф.: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 195, [284] 452
1937. **диэтилстильбэстрола пропionate бел. крист.**;  $T_{пл} 105^\circ$ ; Раств.: вода: о.м.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: г.р.; Лит.: [284] 452
1938. **диэтилсульфат** (серной кислоты диэтиловый эфир) бц. маслянистая ж.  $(C_2H_5O)_2SO_2$ ; М 154,18;  $T_{пл} -24,4^\circ$ ;  $T_{кип} 208^\circ$ ;  $T_{разл} 208^\circ$ ; Разл. на: этен; Раств.: вода: реар. (100°), эф.: смеш., этанол: реар.; Пл.: 1,1842 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,803 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 15 (96°); Лит.: [897] 1146-1147, [1023] 457, [914] 75-79
1939. **диэтилсульфит**  $(C_2H_5O)_2SO$ ; М 138,18;  $T_{кип} 159-160^\circ$ ; Лит.: [1023] 465
1940. **диэтилсульфоксид** бц.  $(C_2H_5)_2SO$ ; М 106,19;  $T_{пл} 14^\circ$ ; Лит.: [1023] 467
1941. **О,О-диэтил-О-(3,4-тетраметилпентакумарин-7-ил)тиофосфат** (дитион, кау-мтитон, хромафон)  $C_{17}H_{21}O_5PS$ ; М 368,39;  $T_{пл} 85^\circ$ ;  $JД_{50}$ : 100 (крысы, п/о), 450 (мыши, п/о); Лит.: [901] 540-541
1942. **N,N-диэтилгтриптамина гидрохлорид** крист.  $C_{14}H_{21}ClN_2$ ; М 252,78;  $T_{пл} 171^\circ$ ; Лит.: [217]
1943. **О,О-диэтил-О-(3,5,6-трихлор-2-пиридил)тиофосфат** (дурсбан)  $(C_2H_5O)_2P(S)OC_3H_2NCl_3$ ; М 350,59;  $T_{пл} 42^\circ$ ;  $JД_{50}$ : 150 (крысы, п/о); Лит.: [901] 540-541
1944. **N-(2,6-диэтилфенил)-N-(метоксиметил)хлорацетамид** (алахлор, лассо) бел. крист.  $C_{14}H_{20}ClNO_2$ ; М 269,7671;  $T_{пл} 39,5-41,5^\circ$ ; Лит.: [562] 21-22
1945. **О,О-диэтил-S-(10-феноксарсептил)дигтиофосфат** (тиарсин)  $C_{16}H_{18}AsO_3PS_2$ ; М 428,34;  $T_{пл} 64^\circ$ ;  $JД_{50}$ : 100 (мыши, п/о); Лит.: [901] 622-623
1946. **О,О-диэтил-фталимидотиофосфат**  $(C_2H_5O)_2P(S)N(CO)_2C_6H_4$ ; М 299,29;  $T_{пл} 84^\circ$ ;  $JД_{50}$ : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 630-631
1947. **О,О-диэтилфторфосфат**  $(CH_3CH_2O)_2P(OF)_2$ ; М 156,093;  $T_{кип} 171^\circ$ ; Давл. паров: 11 (62°); Лит.: [878] 15, [982] 268
1948. **О,О-диэтил-S-(6-хлорбензоксазолон-2-илметил)дигтиофосфат** (РП-11974, афнор, залон, фозалон) бел. крист.  $C_{12}H_{15}ClNO_4P_2S_2$ ; М 367,81;  $T_{пл} 45-47^\circ$ ;  $JД_{50}$ : 88 (б. мыши), 112 (кошки), 135 (крысы, п/о), 108 (крысы); Лит.: [901] 566-567, [378] 184
1949. **О,О-диэтил-О-(2-хлор-1-(2,4-дихлорфенил)винил)фосфат** (СД-7859, Ц-8949, ЭНТ-24969, бирлан, хлорфенвинфос)  $C_{12}H_{14}Cl_3O_4P$ ; М 359,57; Раств.: ацетон: р., вода: 0,0145 (23°), скилал: р., этанол: р.; Пл.: 1,36 (15,5°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5272$  (21°); Давл. паров: 0,5 (170°);  $JД_{50}$ : 25 (крысы, п/о); Лит.: [901] 528-529
1950. **О,О-диэтил-О-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)тиофосфат** (азунтол, байер 21/199, ко-рал, коумафос, мускатокс, резитокс)  $C_{14}H_{16}ClO_3PS$ ; М 362,77;  $T_{пл} 95^\circ$ ;

- Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р., петр.эф.: т.р.; Пл.: 1,474 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 100 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527
1951. **О,О-диэтил-О-(альфа-цианобензилденаминно)тиофосфат** (СКА 7502, байтлон, валексон, фоксим) (CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>P(S)O-N=C(CN)C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>; М 298,31; Т<sub>пл</sub> 5°; Раств.: вода: 0,0007, орг. р-ли: р.; Пл.: 1,176 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5405 (20°); Давл. паров: 0,01 (102°); ЛД<sub>50</sub>: 500 (кошки), 1780 (крысы, п/о); Лит.: [339] 185, [1021] 240, [1026] 624
1952. **диэтилцинк** Zn(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>; М 123,51; Т<sub>пл</sub> -30°; Т<sub>кип</sub> 118°; Лит.: [907] 121; Синт.: [1078] 273, [593] 16-17
1953. **О,О-диэтил-S-этилтиометил-дитиофосфат** (Л-11-6, ТМ-12008, тимет, форат) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(S)SCH<sub>2</sub>SC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 260,38; Т<sub>пл</sub> -15°; Давл. паров: 0,00084 (20°), 1 (114°); ЛД<sub>50</sub>: 2 (крысы, п/о), 1,7 (мыши, п/о); Лит.: [901] 562-563, [470] 130, [982] 338-339
1954. **О,О-диэтил-S-этилтиоэтил-дитиофосфат** (М-74, байер 19639, дисистон, дисульфотон, дитиосистокс, сольвирекс, фрумин G) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(S)SCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>SC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 274,4; Давл. паров: 0,00018 (20°), 1 (128°); ЛД<sub>50</sub>: 12 (крысы, п/о), 4,6 (мыши, п/о); Лит.: [901] 536-537, [470] 137, [982] 339, 341
1955. **О,О-диэтил-О-этилтиоэтил-тиофосфат** (меркаптофос тионная форма, систокс тионная форма) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(S)OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>SC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 258,34; Раств.: вода: 0,006 (20°); Пл.: 1,119 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,4 (106°); ЛД<sub>50</sub>: 30 (крысы, п/о); Лит.: [471] 16, [982] 332, 337
1956. **О,О-диэтил-S-этилтиоэтил-тиофосфат** (изосистокс, меркаптофос тиольная форма, систокс тиольная форма) (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>P(O)SCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>SC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 258,34; Раств.: вода: 0,2 (20°); Пл.: 1,132 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,25 (100°); ЛД<sub>50</sub>: 1,5 (крысы, п/о), 6 (мыши, п/о); Лит.: [363] 8-11, [471] 16, [982] 332, 337
1957. **диэтоксиметан** (диэтилметиленовый эфир, диэтилформаль, формальдегида диэтилацеталь, этилал) бц. ж. CH<sub>2</sub>(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>; М 104,15; Т<sub>пл</sub> -66,5°; Т<sub>кип</sub> 87,9°; Раств.: вода: 9,1 (18°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,83465 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,8319 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 782-783, [673] 43
1958. **2,5-диэтоксн-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-2,5-DIETO) CH<sub>3</sub>(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>3</sub>Cl; М 259,77; Т<sub>пл</sub> 252°; Лит.: [216]
1959. **2-(3,4-диэтоксн-5-метоксифенил)этиламина гидрохлорид** (3,4-diethoxy-5-methoxyphenethylamine hydrochloride, ASB, asymbescaline) CH<sub>3</sub>O(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>NH<sub>3</sub>Cl; М 276,78; Т<sub>пл</sub> 143°; Лит.: [216] 32-34
1960. **1,1-диэтокснэтан** (ацеталь) CH<sub>3</sub>CH(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>; М 118,2; Т<sub>кип</sub> 103,2°; Лит.: [832] 30-31; Синт.: [249] 66, [858] 62-63
1961. **догексаконтан** крист. CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>60</sub>CH<sub>3</sub>; М 871,664; Т<sub>пл</sub> 102°; Лит.: [477] 41-42
1962. **додекагидроокснпциклогексан дигидрат** (1,2,3,4,5,6-циклогексангексона гексгидрат, трихинолигидрат) игольчатые крист. C<sub>6</sub>O<sub>6</sub> · 8H<sub>2</sub>O; М 312,19; Т<sub>пл</sub> 95°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [15] 907, [897] 1098-1099, [381] 213-214, [477] 556, 792
1963. **додекан** (дигексил) бц. ж. CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>10</sub>CH<sub>3</sub>; М 170,33; Т<sub>пл</sub> -9,6°; Т<sub>кип</sub> 216,3°; Раств.: вода: 0,000000182 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,766 (0°, к в.4, ж.), 0,74876 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (52°), 10 (91,6°), 40 (122°), 100 (146,1°), 400 (191°); Лит.: [896] 665, [897] 666-667, [241] 888, [284] 88, [624] 61-62
1964. **додекановая кислота** (лауриновая кислота, ундекан-1-карбоновая кислота) бц. игольчатые крист. CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>10</sub>COOH; М 200,32; Т<sub>пл</sub> 44°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,0037 (0°), 0,0055 (20°), 0,0087 (100°), эф.: р., метанол: 142 (21°), этанол: 126 (0°), 134 (21°); Пл.: 0,8679 (50°, к в.4, ж.); Давл. паров: 100 (225°); pK<sub>a</sub> (1) = 4,95 (20°, вода); Лит.: [640] 428, [897] 754-755
1965. **додекановой кислоты метиловый эфир** (лауриновой кислоты метиловый эфир) CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>10</sub>COOCH<sub>3</sub>; М 214,34; Т<sub>пл</sub> 5,1°; Т<sub>кип</sub> 262°; Лит.: [642] 15, [1026] 333



1966. **1-додеканол** (лауриновый спирт) листовидные крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 186,34;  $T_{\text{пл}}$  22,6°;  $T_{\text{кип}}$  255°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,8309 (24°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 20 (150°); Лит.: [897] 666-667, [336] 115
1967. **додекафторпентан** (перфторпентан)  $\text{CF}_3(\text{CF}_2)_3\text{CF}_3$ ; М 288,034;  $T_{\text{пл}}$  -126°;  $T_{\text{кип}}$  29,3°; Лит.: [761] 319-322, [1024] 209, [401] 177
1968. **додекафторциклогексан** (перфторциклогексан)  $\text{C}_6\text{F}_{12}$ ; М 300,045;  $T_{\text{пл}}$  50°;  $T_{\text{кип}}$  52°; Лит.: [1050] 39
1969. **додекаэдран**  $\text{C}_{20}\text{H}_{42}$ ; М 260,3728;  $T_{\text{пл}}$  430°; Лит.: [873] 378-383, [1041] 73
1970. **додециламин** бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{NH}_2$ ; М 185,34;  $T_{\text{пл}}$  28,35°;  $T_{\text{кип}}$  247-249°;  $\text{pK}_{\text{BH}^+}$  (1) = 2,68 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 5500 (б. крысы, п/о); Лит.: [1021] 112
1971. **додециламмония пропионат**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{NH}_3(\text{C}_2\text{H}_5\text{COO})$ ; М 259,43; CAS 17448-65-6;  $T_{\text{пл}}$  55-56°; Лит.: [11] 228
1972. **додецилтиол** (додецилмеркаптан) ж.  $\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{SH}$ ; М 202,41;  $T_{\text{пл}}$  -8°;  $T_{\text{кип}}$  277,3°; ПЛ: 0,8453 (20°, к в. 4, ж.);  $n$  = 1,4597 (20°); Лит.: [338] 377-378; Синт.: [861] 246-248
1973. **докозан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{CH}_3$ ; М 310,6;  $T_{\text{пл}}$  44°;  $T_{\text{кип}}$  370°; Давл. паров: 1 (169°), 10 (217°), 40 (254°), 100 (283°), 400 (338°); Лит.: [896] 672, [731] 10
1974. **1-докозанол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{20}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 326,6;  $T_{\text{пл}}$  70,4°; Лит.: [542] 283
1975. **транс-13-докозеновая кислота** (брасидиновая кислота)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_{11}\text{COOH}$ ; М 338,58;  $T_{\text{пл}}$  60-62°; Раств.: вода: 0,74 (24°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,85 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 1,4435 (20°); Давл. паров: 10 (256°), 30 (282°); Лит.: [1026] 81
1976. **докосафтордекан** (н-декфоран, перфтордекан)  $\text{CF}_3(\text{CF}_2)_8\text{CF}_3$ ; М 538,072;  $T_{\text{пл}}$  20°;  $T_{\text{кип}}$  146°; Лит.: 1,83 (20°, к в. 4, ж.); Лит.: [401] 177
1977. **доломит** (кальция-магния карбонат) бц. тригональные крист.  $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$ ; М 184,4;  $T_{\text{разл}}$  600°; Раств.: вода: м.р.; ПЛ: 2,86 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta G_{298}^0$ : -2175,7 (т);  $S_{298}^0$ : 158,6 (т);  $C_p^0$ : 157,53 (т); Лит.: [768] 71
1978. **домовая кислота** (domoic acid)  $\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{NO}_6$ ; М 311,33; CAS 14277-97-5;  $T_{\text{пл}}$  217°;  $T_{\text{разл}}$  217°;  $\text{pK}_{\text{BH}^+}$  (1) = 9,82 (25°, вода);  $\text{pK}_a$  (1) = 2,1 (25°, вода);  $\text{pK}_a$  (2) = 3,72 (25°, вода);  $\text{pK}_a$  (3) = 4,97 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 3,6 (мышы, в/б); Лит.: [12] 213-217, [19] 4, [225] 47
1979. **дотриаконтан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{30}\text{CH}_3$ ; М 450,9;  $T_{\text{пл}}$  69,2°;  $T_{\text{кип}}$  467°; Давл. паров: 1 (247°), 10 (298°), 40 (338°), 100 (371°), 400 (430°);  $\Delta H_{298}^0$ : -968,3 (ж); Лит.: [53] 5-60, [896] 674, [731] 10
1980. **европий** (europium) сер. кубические мет. Еу; М 151,96;  $T_{\text{пл}}$  826°;  $T_{\text{кип}}$  1560°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 5,24 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (608°), 0,1 (702°), 1 (820°), 100 (1200°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 71,1 (т);  $C_p^0$ : 26,8 (т); Лит.: [386] 50, [768] 62
1981. **европия(II) бромид** бел. тетрагональные крист.  $\text{EuBr}_2$ ; М 311,772;  $T_{\text{пл}}$  683°;  $T_{\text{кип}}$  1880°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1982. **европия(II) подцел. моноклинные крист.**  $\text{EuI}_2$ ; М 405,773;  $T_{\text{пл}}$  580°;  $T_{\text{кип}}$  1775°; Раств.: вода: х.р.; ПЛ: 5,5 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1983. **европия сульфат октагидрат** розов. моноклинные крист.  $\text{Eu}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ; М 736,24;  $T_{\text{разл}}$  375°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 2,1 (20°), 1,54 (40°); Лит.: [427] 114-115
1984. **европия фторид** бел. ромбические крист.  $\text{EuF}_3$ ; М 208,96;  $T_{\text{пл}}$  1276°;  $T_{\text{кип}}$  2280°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1985. **европия(II) фторид** желт. кубические крист.  $\text{EuF}_2$ ; М 189,96;  $T_{\text{пл}}$  1416°;  $T_{\text{кип}}$  2400°; ПЛ: 6,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1986. **европия хлорид** желт. гексагональные крист.  $\text{EuCl}_3$ ; М 258,32;  $T_{\text{пл}}$  624°;  $T_{\text{разл}}$  624°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1987. **европия(II) хлорид** бел. ромбические крист.  $\text{EuCl}_2$ ; М 222,87;  $T_{\text{пл}}$  731°;  $T_{\text{кип}}$  2060°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115
1988. **железа(III) арсенат дигидрат** (скородит) зеленовато-коричн. крист.  $\text{FeAsO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 230,795;  $T_{\text{разл}}$  200°; Пл.: 3,18 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $JD_{50}$ : 1132 (крысы, в/ж), 527 (мыши, в/ж); Лит.: [1026] 200, [427] 114-115
1989. **железа арсенид** бел. ромбические крист.  $\text{FeAs}$ ; М 130,77;  $T_{\text{пл}}$  1020°; Пл.: 7,83 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 60-61
1990. **железа(III) ацетилацетонат** красновато-оранж. крист.  $\text{Fe}(\text{CH}_3\text{COCH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{O})_3$ ; М 353,169;  $T_{\text{пл}}$  179°; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 5,24 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [328] 145, [611] 375
1991. **железа борид**  $\text{FeB}$ ; М 66,66;  $T_{\text{пл}}$  1650°; Лит.: [1026] 200
1992. **железа(II) борогидрид**  $\text{Fe}(\text{BH}_4)_2$ ; М 85,53;  $T_{\text{разл}}$  -10°; Лит.: [993] 45
1993. **железа(II) бромид** желт. тригональные крист.  $\text{FeBr}_2$ ; М 215,66;  $T_{\text{пл}}$  688°;  $T_{\text{кип}}$  968°; Раств.: бензол: р., вода: 108 (10°), 116 (20°), 124 (30°), 141 (49°), 160 (75°), 172,5 (83°), 184 (100°), эф.: р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 4,636 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -251,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -239,6 (т);  $S_{298}^0$ : 140 (т);  $C_p^0$ : 67,4 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 54;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 125; Лит.: [768] 62
1994. **железа(III) бромид** темно-красн. гексагональные крист.  $\text{FeBr}_3$ ; М 295,56;  $T_{\text{пл}}$  297°;  $T_{\text{кип}}$  627°;  $T_{\text{разл}}$  139°; Разл. на: железа(II) бромид, бром; Раств.: вода: 455 (25°), эф.: р., этанол: р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -269 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -246 (т);  $S_{298}^0$ : 184 (т); Лит.: [377] 412-413, [611] 369, [768] 62
1995. **железа(III) бромид гексагидрат** красн. крист.  $\text{FeBr}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 403,67;  $T_{\text{пл}}$  27°; Лит.: [897] 58-59
1996. **железа(III) гексацианоферрат(II)** (железная лазурь) син.  $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$ ; М 859,228;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [611] 360-361
1997. **железа(II) гидроксид** светло-зелен. тригональные крист.  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ ; М 89,86;  $T_{\text{разл}}$  150°; Разл. на: железа(II, III) оксид, вода, водород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b$  (2) = 3,89 (25°, вода);  $pIP$  (0) = 15 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -561,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -479,7 (т);  $S_{298}^0$ : 88 (т);  $C_p^0$ : 97,1 (т); Лит.: [377] 409, [768] 62
1998. **железа(III) гидроксид** коричнев. кубические крист.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ; М 106,87;  $T_{\text{разл}}$  500°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, вода; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b$  (2) = 10,74 (25°, вода);  $pK_b$  (3) = 11,87 (25°, вода);  $pIP$  (0) = 37,42 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -826,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -699,6 (т);  $S_{298}^0$ : 105 (т);  $C_p^0$ : 101,7 (т); Лит.: [427] 116-117, [768] 63
1999. **железа(III) гидроксид-оксид** (гетит) коричнев. ромбические крист.  $\text{FeOOH}$ ; М 88,85;  $T_{\text{разл}}$  136°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, вода; Пл.: 4,28 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 116-117
2000. **железа диарсенид** серебристо-бел. ромбические крист.  $\text{FeAs}_2$ ; М 205,69;  $T_{\text{пл}}$  990°; Пл.: 7,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 60-61
2001. **железа дикарбонил-динитрозил** темно-красн. крист.  $\text{Fe}(\text{CO})_2(\text{NO})_2$ ; М 171,88;  $T_{\text{пл}}$  19°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,56 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 116-117, [611] 353
2002. **железа динитрозил-ди(трифторфосфин)** красн. ж.  $\text{Fe}(\text{NO})_2(\text{PF}_3)_2$ ; М 291,8;  $T_{\text{пл}}$  -72°;  $T_{\text{кип}}$  97°;  $T_{\text{разл}}$  118°; Лит.: [611] 346, 353
2003. **железа дисилид**  $\text{FeSi}_2$ ; М 112,016;  $T_{\text{пл}}$  1210°;  $T_{\text{разл}}$  1210°; Лит.: [1026] 201
2004. **железа(II) дисульфид кубическая форма** (железный колчедан, пирит, серный колчедан) золотисто-желт. кубические крист.  $\text{FeS}_2$ ; М 119,97;  $T_{\text{пл}}$  1700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,03 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -163,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -151,8 (т);  $S_{298}^0$ : 52,93 (т);  $C_p^0$ : 62,17 (т); Лит.: [1026] 200, [768] 64
2005. **железа(II) нодид** красно-коричнев. тригональные крист.  $\text{FeI}_2$ ; М 309,66;  $T_{\text{пл}}$  594°;  $T_{\text{кип}}$  935°; Раств.: вода: р.; Пл.: 5,315 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -116,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -124,2 (т);  $S_{298}^0$ : 170 (т);  $C_p^0$ : 109 (т); Лит.: [768] 63

2006. **железа(III)-калия сульфат додекагидрат** (железокалиевые квасцы) бц. крист.  $KFe(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ; М 503,25;  $T_{пл}$  33°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,83 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,482$  (20°); Лит.: [768] 63
2007. **железа(II) карбонат** (сидерит) бел. тригональные крист.  $FeCO_3$ ; М 115,86;  $T_{разл}$  490°; Разл. на: железа(II, III) оксид, углерода(II) оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pIP(0) = 10,6$  (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -738,15 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -665,1 (т);  $S_{298}^0$ : 95,4 (т);  $C_p^0$ : 83,3 (т); Лит.: [611] 362, [768] 63
2008. **железа(II) метасиликат** серо-зелен. ромбические крист.  $FeSiO_3$ ; М 131,93;  $T_{пл}$  1550°; Пл.: 3,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 60-61, [427] 118-119
2009. **железа(II) метатитанат** (ильменит) тригональные крист.  $FeTiO_3$ ; М 151,8;  $T_{пл}$  1450°; Пл.: 5, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [900] 100-101
2010. **железа(II) молибдат** желтовато-коричн. моноклинные крист.  $FeMoO_4$ ; М 215,78;  $T_{пл}$  1115°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [328] 146
2011. **железа(II) нитрат гексагидрат** светло-зелен. ромбические крист.  $Fe(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$ ; М 287,95;  $T_{пл}$  60,5°;  $T_{разл}$  61°; Раств.: вода: 71 (0°), 82 (18°), 87 (52°), 166 (60°); Лит.: [768] 63
2012. **железа(III) нитрат гексагидрат** бп. кубические крист.  $Fe(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$ ; М 349,95;  $T_{пл}$  47,2°;  $T_{кип}$  125°; Раств.: ацетон: р., вода: 138 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,68 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [54] 3,33, [768] 63
2013. **железа(III) нитрат моногидрат** светло-фиолетов. моноклинные крист.  $Fe(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$ ; М 404;  $T_{пл}$  50,1°;  $T_{разл}$  60°; Разл. на: железа(III) нитрат гексагидрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: 67 (0°), 82,5 (20°), 87 (25°), 105 (40°), эф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,68 (21°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -3339 (т); Лит.: [1026] 200, [768] 63
2014. **железа(II) оксалат** светло-желт. ам. в-во  $Fe_2(C_2O_4)_3$ ; М 375,75;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 200
2015. **железа(II) оксалат дигидрат** (железо (II) шавелевокислое двухводное) светло-желт. ромбические крист.  $FeC_2O_4 \cdot 2H_2O$ ; М 179,9;  $T_{разл}$  160°; Разл. на: железа(II) оксид, углерода(II) оксид, углерода(IV) оксид, вода; Раств.: вода: 0,097 (25°); Пл.: 2,28 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 62-63, [1026] 200, [611] 363
2016. **железа(II) оксид** черн. кубические крист.  $FeO$ ; М 71,85;  $T_{пл}$  1360°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 585 (1420°);  $\Delta H_{298}^0$ : -264,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -244,3 (т);  $S_{298}^0$ : 60,75 (т);  $C_p^0$ : 49,92 (т); Лит.: [377] 409, [768] 63
2017. **железа(II, III) оксид** (магнетит) черн. кубические крист.  $Fe_3O_4$ ; М 231,54;  $T_{разл}$  1540°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1117,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1014,2 (т);  $S_{298}^0$ : 146,2 (т);  $C_p^0$ : 150,8 (т); Лит.: [768] 63
2018. **железа(III) оксид альфа-форма** (гематит, красный железняк) красно-коричнев. тригональные крист.  $Fe_2O_3$ ; М 159,69;  $T_{пл}$  1565°;  $T_{разл}$  1565°; Разл. на: железа(II, III) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,25 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -822,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -740,3 (т);  $S_{298}^0$ : 87,4 (т);  $C_p^0$ : 103,8 (т); Лит.: [1026] 200, [377] 409, [768] 63
2019. **железа(III) оксид-хлорид** коричнев. ромбические крист.  $FeOCl$ ; М 107,297;  $T_{разл}$  200°; Пл.: 3,1 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 118-119
2020. **железа(III) ортованадат** красно-коричнев. ромбические крист.  $FeVO_4$ ; М 170,784;  $T_{пл}$  840°;  $T_{разл}$  840°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [328] 147
2021. **железа(II) ортосиликат** (фаялит) бц. орторомбические крист.  $Fe_2SiO_4$ ; М 203,774;  $T_{пл}$  1217°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,34 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [328] 147, [427] 118-119
2022. **железа(II) ортитанат** крист.  $Fe_2TiO_4$ ; М 223,555;  $T_{пл}$  1375°; Пл.: 4,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [328] 147
2023. **железа пентакарбонил** светло-желт. ж.  $Fe(CO)_5$ ; М 195,9;  $T_{пл}$  -21°;  $T_{кип}$  105°;  $T_{разл}$  130°; Раств.: ацетон: р., бензин: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,53 (-20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,493 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,474 (13,4°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,47 (15,5°,

- г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,468 (16,5°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,462 (19°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,453 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,456 (21,1°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,46 (22°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,421 (40°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,382 (60°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (4,7°), 28 (18°), 100 (50,3°); ДП: 2,6 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -764 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -695,2 (ж);  $S_{298}^0$ : 338 (ж);  $C_p^0$ : 240,6 (ж);  $JD_{50}$ : 1,75 (кролики, п/о), 1,75 (кролики, в/в); Лит.: [339] 529, [1021] 130, [286] 46-134, [330] 27, [377] 432, [611] 345-346, [768] 63
2024. **железа пентакарбонилдибромид**  $Fe(CO)_5Br_2$ ; М 355,704;  $T_{разл}$  -10°; Лит.: [611] 346
2025. **железа пентакарбонилдишюид**  $Fe(CO)_5I_2$ ; М 449,704;  $T_{разл}$  0°; Лит.: [611] 346
2026. **железа пентакарбонилдихлорид**  $Fe(CO)_5Cl_2$ ; М 266,801;  $T_{разл}$  -35°; Лит.: [611] 346
2027. **железа(II) перхлорат гексагидрат** зелен. гексагональные крист.  $Fe(ClO_4)_2 \cdot 6H_2O$ ; М 362,84;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: 202,4 (20°), 277,2 (60°), этанол: 86,5 (20°); Лит.: [640] 203-204, [897] 62-63
2028. **железа(III)-рубидия селенат додекагидрат** кубические крист.  $RbFe(SeO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ;  $T_{разл}$  100°; Лит.: [427] 118-119
2029. **железа(III)-рубидия сульфат додекагидрат** кубические крист.  $RbFe(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ;  $T_{пл}$  50°; Раств.: вода: 31,9 (90°); Лит.: [427] 118-119
2030. **железа силлицид** (ферросилиций) желтовато-сер. кубические крист.  $FeSi$ ; М 83,93;  $T_{пл}$  1410°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1026] 201, [427] 118-119, [611] 341
2031. **железа(II) сульфат бел.**  $FeSO_4$ ; М 151,91;  $T_{разл}$  680°; Лит.: [611] 363
2032. **железа(III) сульфат бц.** гексагональные крист.  $Fe_2(SO_4)_3$ ; М 399,87;  $T_{разл}$  600°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, серы(VI) оксид альфа-форма; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,097 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2584 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -2253 (т);  $S_{298}^0$ : 282,8 (т);  $C_p^0$ : 271,75 (т); Лит.: [1021] 136-137, [768] 63
2033. **железа(II) сульфат гептагидрат** (железный купорос) голубовато-зелен. моноклинные крист.  $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ ; М 278,01;  $T_{пл}$  64°;  $T_{разл}$  56,8°; Раств.: вода: 15,8 (0°), 20,8 (10°), 26,3 (20°), 32,8 (30°), 40,1 (40°), 48,4 (50°), 55,3 (63,7°), 43,7 (80°); Пл.: 1,898 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,478$  (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -3016 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -2512 (т);  $S_{298}^0$ : 409,1 (т);  $C_p^0$ : 394,5 (т);  $JD_{50}$ : 533 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 63
2034. **железа(II) сульфат пентагидрат бц.** триклинные крист.  $FeSO_4 \cdot 5H_2O$ ;  $T_{разл}$  300°; Лит.: [427] 118-119
2035. **железа(II) сульфид** коричнево-черн. гексагональные крист.  $FeS$ ; М 87,91;  $T_{пл}$  1193°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pIP$  (0) = 17,3 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -100,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -100,8 (т);  $S_{298}^0$ : 60,29 (т);  $C_p^0$ : 50,54 (т); Лит.: [1021] 137, [611] 363, [768] 63
2036. **железа(III) сульфид** черн.  $Fe_2S_3$ ; М 207,885;  $T_{разл}$  200°; Лит.: [611] 374
2037. **железа(II) сульфит тригидрат бел.** крист.  $FeSO_3 \cdot 3H_2O$ ; М 189,95;  $T_{разл}$  250°; Раств.: вода: о.м.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 62-63
2038. **железа(II) теллурит** тетрагональные крист.  $FeTe$ ; М 183,45;  $T_{пл}$  914°; Пл.: 6,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [328] 147
2039. **железа тетракарбонилдибромид**  $Fe(CO)_4Br_2$ ; М 327,69;  $T_{разл}$  55°; Лит.: [611] 346
2040. **железа тетракарбонилдишюид**  $Fe(CO)_4I_2$ ; М 421,69;  $T_{разл}$  75°; Лит.: [611] 346
2041. **железа тетракарбонилдихлорид** желт.  $Fe(CO)_4Cl_2$ ; М 238,79;  $T_{разл}$  10°; Лит.: [611] 346
2042. **железа(II) тетрафторборат гексагидрат** бледно-зелен. крист.  $Fe(BF_4)_2 \cdot 6H_2O$ ; М 337,55;  $T_{разл}$  65°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [1026] 201
2043. **железа трикарбонил-тетрабороктагидрид** оранжев. ж.  $Fe(CO)_3B_4H_8$ ; М 191,183;  $T_{пл}$  5°; Лит.: [376] 170

2044. **железа(III) фосфат дигидрат** светло-желт. моноклинные крист.  $\text{FePO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 186,86;  $T_{\text{разл.}}$  250°; Разл. на: железа(III) фосфат, вода; Раств.: вода: 0,67 (100°), о.м.р.; Пл.: 2,87 (20° г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 62-63, [1021] 137
2045. **железа(II) фторид** бел. тетрагональные крист.  $\text{FeF}_2$ ; М 93,84;  $T_{\text{пл}}$  1100°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4, (20° г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -661 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -618,5 (т);  $S_{298}^0$  87,03 (т);  $C_p^0$  68,12 (т); Лит.: [768] 64
2046. **железа(III) фторид** зелен. тригональные крист.  $\text{FeF}_3$ ; М 112,84;  $T_{\text{пл}}$  1027°;  $T_{\text{кип}}$  1327°; Раств.: вода: 0,091 (25°), р. (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,87 (20° г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1000 (т); Лит.: [768] 64, [882] 56
2047. **железа(II) фторид октагидрат** зеленовато-голуб. крист.  $\text{FeF}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ; М 237,96;  $T_{\text{разл.}}$  100°; Разл. на: железа(II) фторид, вода; Раств.: вода: р. (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 62-63
2048. **железа(II) хлорид** светло-зелен. тригональные крист.  $\text{FeCl}_2$ ; М 126,75;  $T_{\text{пл}}$  677°;  $T_{\text{кип}}$  1012°; Раств.: ацетон: р., вода: 49,7 (0°), 62,6 (20°), 68,6 (40°), 78,3 (60°), 94,2 (100°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,98 (20° г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (681°), 100 (828°);  $\Delta H_{298}^0$  -341,75 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -302,35 (т);  $S_{298}^0$  118 (т);  $C_p^0$  76,36 (т);  $\Delta H_{\text{пл.}}$  43,01;  $\Delta H_{\text{кип.}}$  125,5;  $\text{ЛД}_{50}$ : 450 (крысы, в/ж). 59 (мышы, в/б); Лит.: [768] 64
2049. **железа(III) хлорид** (железо треххлористое, железо хлорное) красно-коричнев. тригональные крист.  $\text{FeCl}_3$ ; М 162,21;  $T_{\text{пл}}$  307,5°;  $T_{\text{кип}}$  315°;  $T_{\text{разл.}}$  500°; Раств.: ацетон: х.р. 63 (18°), вода: 74,4 (0°), 81,8 (10°), 96,9 (20°), 99 (25°), 282 (35°), 315 (50°), 373 (60°), 526 (80°), 536 (100°), эф.: х.р., метанол: 131 (0°), 143 (15°), 161 (30°), этанол: 136 (0°), 141 (15°), 144 (20,6°); Пл.: 2,804 (11° г/см<sup>3</sup>, т.), 2,898 (25° г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (203°), 10 (230°), 100 (271°); Дип.: 1,27 (20°);  $\Delta H_{298}^0$  -399,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$  37,9 (т);  $C_p^0$  94,93 (т);  $\Delta H_{\text{пл.}}$  30,3;  $\text{ЛД}_{50}$ : 440 (крысы, в/б); Лит.: [897] 62-63, [611] 369, [768] 64. [1096] 567-572
2050. **железа(III) хлорид гексагидрат** желтовато-коричн. крист.  $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 270,3;  $T_{\text{пл}}$  37°;  $T_{\text{кип}}$  285°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 3,05 (25°, вода, гидролиз аквакомплекса);  $pK_a$  (2) = 3,26 (25°, вода, гидролиз аквакомплекса); Лит.: [897] 62-63, [375] 68-70, [376] 55-56, [456] 118-119, [611] 370
2051. **железа(II) хлорид тетрагидрат** зеленовато-голуб. моноклинные крист.  $\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 198,81;  $T_{\text{разл.}}$  76,5°; Раств.: вода: 154 (20°), 316 (100°), этанол: р.; Пл.: 1,96 (20° г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 62-63
2052. **железа(II) цианид** бел.  $\text{Fe}(\text{CN})_2$ ; М 107,88;  $T_{\text{разл.}}$  500°; Лит.: [611] 360
2053. **железо (iron)** светло-сер. кубические мет. Fe; М 55,85;  $T_{\text{пл}}$  1539°;  $T_{\text{кип}}$  2870°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 7,874 (20° г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (1425°), 0,1 (1586°), 1 (1790°), 10 (2045°), 100 (2376°);  $\Delta H_{298}^0$  0 (т);  $\Delta G_{298}^0$  0 (т);  $S_{298}^0$  27,15 (т);  $C_p^0$ : 25 (т);  $\Delta H_{\text{пл.}}$  13,8;  $\Delta H_{\text{кип.}}$  350;  $\text{ЛД}_{50}$ : 98600 (крысы, в/ж, восстановленное железо, взвесь); Лит.: [1021] 139-141, [377] 400-409, [386] 50, [454] 30, [611] 325-334, 342, [768] 62
2054. **зарин** (EA 1208. GB. T46. isopropylmethylphosphonofluoridate. sarin. изопропилметилфторфосфонат, метилфторфосфоновой кислоты изопропиловый эфир, трилон 144, трилон 46) бц. ж.  $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{FO}_2\text{P}$ ; М 140,09; CAS 107-44-8;  $T_{\text{пл}}$  -54°;  $T_{\text{кип}}$  151,5°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: х.р., ацетон: х.р., вода: смеш., этанол: х.р.; Пл.: 1,094 (20° г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,383 (20°); Вязк.: 1,82 (20°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,014 (кошки, в/м), 0,015 (кролики, в/в), 0,035 (кролики, в глаз), 0,6 (крысы, п/о), 0,05 (крысы, в/в), 0,095 (крысы, в/м), 0,044 (крысы, п/к), 0,083 (мышы, в/в, обычный рацемат), 0,041 (мышы, в/в, чистый (-)-изомер), 0,1 (мышы, п/к), 0,2 (мышы, в/б), 0,025 (обезьяны, в/в), 0,012 (собаки, в/в), 0,14 (человек, п/о), 24 (человек, наочно); Лит.: [193] A1, [825] 79, 82. 89, [1021] 162, [73] 769, [182] 321-322, [255] 58-90, [363] 8, [364] 39, 81, [982] 294

2055. **золота(III) бромид** темно-коричнев. пластинчатые крист.  $\text{AuBr}_3$ ; M 436,68;  $T_{\text{разл}} 150^\circ$ ; Раств.: вода: реаг. ( $100^\circ$ ), м.р., эф.: р.;  $\Delta H_{298}^\circ -54$  (т);  $\Delta G_{298}^\circ -18$  (т); Лит.: [768] 64
2056. **золота(III) гидроксид** темно-бур. крист.  $\text{Au(OH)}_3$ ; M 247,98;  $T_{\text{разл}} 150^\circ$ ; Раств.: вода: пл.р.;  $\Delta H_{298}^\circ -477,8$  (т);  $\Delta G_{298}^\circ -349,8$  (т);  $S_{298}^\circ 121$  (т); Лит.: [768] 64
2057. **золота(III) иодид** темно-зелен. ромбические крист.  $\text{AuI}_3$ ; M 577,68;  $T_{\text{разл}} 25^\circ$ ; Раств.: вода: реаг. ( $100^\circ$ ). н.р.; Лит.: [306] 22. [768] 64
2058. **золота(III) оксид** бур. крист.  $\text{Au}_2\text{O}_3$ ; M 441,93;  $T_{\text{разл}} 155^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.;  $\Delta H_{298}^\circ -13$  (т);  $\Delta G_{298}^\circ 78,7$  (т); Лит.: [768] 64
2059. **золота(III) сульфид** черн.  $\text{Au}_2\text{S}_3$ ; M 490,128;  $T_{\text{разл}} 200^\circ$ ; Лит.: [306] 28
2060. **золота(III) фторид** оранжево-желт.  $\text{AuF}_3$ ; M 253,96;  $T_{\text{возг}} 800^\circ$ ; Лит.: [377] 507
2061. **золота(V) фторид** (золота пентафторид) красно-коричнев. крист.  $\text{AuF}_5$ ; M 291,96;  $T_{\text{возг}} 80^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 60^\circ$ ; Разл. на: золота(III) фторид, фтор; Раств.: пентафторид брома: р., фтороводород: р.;  $\Delta H_{298}^\circ -473,4$  (т); Лит.: [1021] 171, [377] 506-507
2062. **золота(I) хлорид** желт. ромбические крист.  $\text{AuCl}$ ; M 232,42;  $T_{\text{разл}} 290^\circ$ ; Раств.: ацетон: реаг., вода: реаг. ( $100^\circ$ ), эф.: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 7,4 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^\circ -36,4$  (т);  $\Delta G_{298}^\circ -14,6$  (т);  $S_{298}^\circ 85,17$  (т); Лит.: [768] 64
2063. **золота(III) хлорид** красн. моноклинные крист.  $\text{AuCl}_3$ ; M 303,33;  $T_{\text{пл}} 288^\circ$ ; Раств.: вода: х.р., эф.: р., сероуглерод: н.р., этанол: р.; Пл.: 4,67 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^\circ -118,4$  (т);  $\Delta G_{298}^\circ -53,6$  (т);  $S_{298}^\circ 164,4$  (т); Лит.: [768] 64
2064. **золото (gold)** желт. кубические мет. Au; M 196,97;  $T_{\text{пл}} 1063,4^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 2880^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,13 ( $18^\circ$ ), этанол: н.р.; Пл.: 19,3 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 ( $1403^\circ$ ), 0,1 ( $1574^\circ$ ), 10 ( $2055^\circ$ ), 100 ( $2412^\circ$ ); Пов.нат.: 1120 ( $1200^\circ$ );  $\Delta H_{298}^\circ 0$  (т);  $\Delta G_{298}^\circ 0$  (т);  $S_{298}^\circ 47,4$  (т);  $C_p^0 25,4$  (т);  $\Delta H_{\text{пл}} 12,55$ ;  $\Delta H_{\text{кип}} 348,5$ ; Лит.: [563] 13-36, [617] 10, [981] 1189, [306], [386] 50, [393] 32, 41-42, [611] 245, 248-250, 254-256, [630], [683], [768] 64, [905] 398-400, [1030] 293-298
2065. **зоман** (EA 1210, GD, O-(втор-неогексил)метилфторфосфонат, soman, метилфторфосфоновой кислоты пинаколиловый эфир, пинаколилметилфторфосфонат) бц. ж.  $\text{C}_7\text{H}_{16}\text{FO}_2\text{P}$ ; M 182,17; CAS 96-64-0;  $T_{\text{пл}} -80^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 190^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 190^\circ$ ; Раств.: вода: 1,5 ( $20^\circ$ ); Пл.: 1,0131 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,408 ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 0,2 ( $42^\circ$ );  $J_{\text{Д}_50}$ : 1 (мышь, п/к, чистый C-(R),P-(R)-изомер), 0,099 (мышь, п/к, чистый C-(R),P-(S)-изомер), 7 (мышь, п/к, чистый C-(S),P-(R)-изомер), 0,038 (мышь, п/к, чистый C-(S),P-(S)-изомер), 0,156 (мышь, п/к), 0,03 (человек, п/о), 2 (человек, накожно); Лит.: [193] A2. [1021] 175. [182] 318-139. [255] 91-97. [793] 68. [982] 294. 315
2066. **ибоганин** желт. игольчатые крист.  $\text{C}_{20}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}$ ; M 310,43;  $T_{\text{пл}} 152^\circ$ ; Лит.: [628] 9-10, [670] 783
2067. **иботеновая кислота** (ararin, ibotenic acid, pantherin, альфа-амино-3-гидрокси-5-изоксазолоуксусная кислота) бц. крист.  $\text{C}_5\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_4$ ; M 158,11;  $T_{\text{пл}} 152^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 152^\circ$ ; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [11] 542. [180] 133-134
2068. **ибупрофен** (RS-2-(4-изобутилфенил)пропионовая кислота, RS-альфа-метил-4-(2-метилпропил)бензолуксусная кислота, ibuprofen, нурофен) бел. крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$ ; M 206,28; CAS 15687-27-1;  $T_{\text{пл}} 75-77^\circ$ ; Раств.: ацетон: х.р., вода: н.р., этанол: х.р.; Лит.: [784] 338-339, [26] 65
2069. **нервин** игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{27}\text{H}_{39}\text{NO}_3$ ; M 425,6;  $T_{\text{пл}} 244^\circ$ ; Раств.: амиловый спирт: р., ацетон: р., бензол: н.р., вода: т.р., эф.: т.р., метанол: р., пет.эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1023] 435, [670] 710
2070. **изадрин** (1-(3,4-диоксифенил)-2-изопропиламино-1-этанола гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{NO}_3$ ; M 211,258;  $T_{\text{пл}} 170^\circ$ ; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [901] 872-873
2071. **изатин** (2,3-дигидроиндол-2,3-дион, 2,3-индолиндион) желтовато-красн. моноклинные крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_8\text{H}_5\text{NO}_2$ ; M 147,14;  $T_{\text{пл}} 203,5^\circ$ ; Раств.: ацетон: р.,

- бензол: р., вода: м.р. (0°), р. (100°), эф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [768] 149; Синт.: [858] 216-218
2072. (+)-**изоборнеол** (d-изоборнеол)  $C_{10}H_{18}O$ ; М 154,25;  $T_{пл}$  214-218°; Лит.: [511] 457, [888] 8-9, [1020] 305, [1026] 208
2073. (+/-)-**изоборнеол**  $C_{10}H_{18}O$ ; М 154,25;  $T_{пл}$  212°; Лит.: [888] 8-9, [1020] 305, [1026] 208, [11] 271, [54] 1.247
2074. (-)-**изоборнеол** (l-изоборнеол)  $C_{10}H_{18}O$ ; М 154,25;  $T_{пл}$  212°; Раств.: бензол: р., эф.: р., петр.эф.: р., толуол: р., этанол: р.; Лит.: [511] 457, [888] 8-9
2075. **изобутиламин**  $(CH_3)_2CHCH_2NH_2$ ; М 73,14;  $T_{пл}$  -85,5°;  $T_{кип}$  68,9°; ПЛ: 0,736 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,397$  (20°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 10,51 (25°, вода); Лит.: [1020] 333
2076. **О-изобутил-S-диэтиламиноэтил-метилтиофосфонат** (VR)  $(CH_3)_2CHCH_2O(CH_3)P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$ ; М 267,4; CAS 159939-87-4; ПЛ.: : Давл. паров: 0,00062 (25°); Лит.: [60] 26-27
2077. **изобутилцианрид**  $(CH_3)_2CHCH_2NC$ ; М 83,1;  $T_{пл}$  -60°;  $T_{кип}$  116°; ПЛ.: 0,787 (4°, к в.4, ж.); Лит.: [1021] 190
2078. **изобутиловый спирт** (2-метилпропанол, ИВ.А. i-butanol, isobutyl alcohol, isopropyl carbinol) бц. ж.  $(CH_3)_2CHCH_2OH$ ; М 74,12; CAS 73-83-1;  $T_{пл}$  -108°;  $T_{кип}$  108,4°; Раств.: вода: р.9,5 (18°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,8027 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [220] 81-83, [768] 134
2079. **4-изобутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $(CH_3)_2CHCH_2C(CH_2O)_3PO$ ; М 206,176;  $T_{пл}$  165-168°;  $LD_{50}$ : 0,63 (мышь, в/б); Лит.: [551] 64
2080. **изолапаконитин**  $C_{32}H_{44}N_2O_8$ ; М 584,7;  $T_{пл}$  199°; Лит.: [799] 33
2081. **изолвергиновая кислота**  $C_{16}H_{16}N_2O_2$ ; М 268,31;  $T_{пл}$  218°;  $T_{разл}$  218°;  $pK_a$  (1) = 8,46 (25°, вода, NH);  $pK_a$  (1) = 3,33 (25°, вода); Лит.: [670] 631
2082. **изопропиламин** бц. ж.  $(CH_3)_2CHNH_2$ ; М 59,11;  $T_{пл}$  -101,2°;  $T_{кип}$  34°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,694 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_{BH^+}$  (1) = 10,63 (25°, вода); Лит.: [1023] 103, [768] 175
2083. **изопропиламинная 5-метилтетразолат**  $(CH_3)_2CHNH_3CN_4CH_3$ ; М 143,19;  $T_{пл}$  58°; Лит.: [233] 102
2084. **4-изопропилбензойная кислота** (куминовая кислота) бц. триклинные крист. (р.п. этанол)  $(CH_3)_2CHC_6H_4COOH$ ; М 164,2;  $T_{пл}$  116,5°;  $pK_a$  (1) = 4,35 (25°, вода); Лит.: [897] 752-753, [898] 89
2085. **изопропилбензол** (кумол) бц. ж.  $C_6H_5CH(CH_3)_2$ ; М 120,19;  $T_{пл}$  -96,028°;  $T_{кип}$  152,39°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: смеш., тетрагидрометан: смеш., этанол: р.; ПЛ.: 0,8618 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4915$  (20°); Давл. паров: 10 (38,2°); ДП: 2,38 (20°); Дип.: 0,85 (20°);  $LD_{50}$ : 2900 (крысы, в/ж);  $T_{крит}$ : 359,8;  $P_{крит}$ : 3,21; Лит.: [343] 168-173, [336] 200, [768] 156
2086. **3-изопропилбензо-2,1,3-тиадиазин-4-он-2,2-диоксид** (базагран, бентазон)  $C_{10}H_{12}N_2O_3S$ ; М 240,28;  $T_{пл}$  137-139°; Лит.: [561] 636
2087. **О-изопропил-диметиламидо-цианфосфат** (ЕА 4352) ж.  $((CH_3)_2N)(CH_3)_2CHO)P(O)CN$ ; М 176,2; CAS 63815-55-4;  $T_{кип}$  233,9°;  $LD_{50}$ : 0,4 (г); Лит.: [60] 23, [982] 286
2088. **О-изопропил-S-диметиламидоэтил-метилтиофосфоната подметилат**  $(CH_3)_2CHO(CH_3)P(O)SCH_2CH_2N(CH_3)_3$ ; М 367,23;  $T_{пл}$  164°;  $LD_{50}$ : 0,12 (мышь, в/б); Лит.: [982] 317, 322
2089. **7-изопропилден-2-экзо-(2'-нитрофенилтио)-3-эндо-перхлорато-5,5,6-трифтор-6-экзо-триформетилбицикло[2.2.1]гептан** светло-желт. крист.  $C_{17}H_{14}ClF_6NO_6S$ ; М 509,805;  $T_{пл}$  90°; Лит.: [410] 606
2090. **изопропилцианрид**  $(CH_3)_2CHNC$ ; М 69,105;  $T_{кип}$  87°; ПЛ.: 0,76 (0°, к в.4, ж.); Лит.: [1021] 190

2091. **4-изопропил-1-метилбензол** (п-цимол) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ ; М 134,22;  $T_{\text{пл}} -67,9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 177,1^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 4750 (крысы, п/о); Лит.: [1024] 377; Синт.: [332] 36
2092. **2-изопропил-5-метилфенол** (3-окси-п-цимол, 4-изопропил-3-окситолуол, тимол) бц. гексагональные крист.  $\text{HO}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 150,22;  $T_{\text{пл}} 51,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 233,5^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: о.м.р.0,085 (20°), 0,132 (37°), эф.: лр.360 (20°), жирные масла: л.р., укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: лр.357 (20°); ПЛ: 0,969 (20°, к в.4, т.); Лит.: [897] 972-973, [284] 160
2093. **2-изопропилнафталин**  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 170,25;  $T_{\text{кип}} 268,2^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 5300 (мышь, в/ж); Лит.: [337] 132-133
2094. **изопропилнитрат**  $(\text{CH}_3)_2\text{CHONO}_2$ ; М 105,1;  $T_{\text{кип}} 102^\circ$ ; ПЛ: 0,7237 (15°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 688-689
2095. **изопропилнитрит** ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHONO}$ ; М 89,1;  $T_{\text{кип}} 45^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,856 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,844 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 212-213, [897] 688-689, [768] 127; Синт.: [249] 88-89
2096. **изопропиловый спирт** (2-пропанол, IPA, i-propanol, isopropyl alcohol, пропан-2-ол, изопропанол) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHONH}$ ; М 60,09; CAS 67-63-0;  $T_{\text{пл}} -89,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 82,4^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,7851 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3776$  (20°); Давл. паров: 1 (-26,1°), 10 (2,4°), 40 (23,8°), 100 (39,5°), 400 (67,8°), 1020,7 (90°);  $pK_a$  (1) = 16,94 (25°, вода); Дип.: 1,66 (20°); Вязк.: 2,43 (20°); Пов.нат.: 21,7 (20°);  $\Delta H^\circ_{298}$ : -318,7 (ж);  $S^\circ_{298}$ : 180 (ж);  $C_p^0$ : 155,2 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 5,37;  $T_{\text{всп}}$ : 11,7;  $T_{\text{своя}}$ : 400;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 2003,8; ЛД<sub>50</sub>: 5000 (б. крысы, п/о);  $T_{\text{криг}}$ : 235,6;  $P_{\text{криг}}$ : 5,38; Лит.: [220] 73-75, [768] 175
2097. **изопропил-фенилглицоловой кислоты 1-метил-4-гиперидиловый эфир** (ЕА 3834В) маслянистая ж.  $\text{C}_6\text{H}_5((\text{CH}_3)_2\text{CH})\text{C}(\text{ОН})\text{COOCH}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCH}_3$ ; М 291,4; CAS 75321-25-4;  $T_{\text{пл}} 49^\circ$ ; Лит.: [60] 390, [165] 325, [265] 144
2098. **О-изопропил-этилфторфосфонат** (GE, ethyl sarin, этилзарин) бц. ж.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{P}(\text{F})(\text{O})\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 154,12; CAS 1189-87-3;  $T_{\text{кип}} 170^\circ$ ; ПЛ: 1,0552 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,959 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 0,69 (мышь, в/б); Лит.: [78] 97-100, [255] 118
2099. **изопропоксиацетилен**  $(\text{CH}_3)_2\text{CHOCCH}$ ; М 84,12;  $T_{\text{кип}} 70^\circ$ ;  $n = 1,393$  (20°); Лит.: [946] 121
2100. **1-изопропокси-2,2-дихлорциклопропан**  $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{Cl}_2\text{O}$ ; М 169,049; ПЛ: 1,0379 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,4428$  (20°); Давл. паров: 5 (33°); ЛД<sub>50</sub>: 0,012 (б. мышь, в/б); Лит.: [190] 225-226
2101. **2-изопропоксифенил-N-метилкарбамат** (арпрокарб, байгон, байер 39007, блатанекс, пропокур, унден) крист.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHOC}_6\text{H}_4\text{OCONHCH}_3$ ; М 209,242;  $T_{\text{пл}} 91,5^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 82 (б. крысы), 116 (б. мышь); Лит.: [338] 64
2102. **изопропоксиэтилен** (винил-изопропиловый эфир)  $(\text{CH}_3)_2\text{CHOSCH}=\text{CH}_2$ ; М 86,1;  $T_{\text{кип}} 55,1-55,7^\circ$ ; ПЛ: 0,752 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,3862$  (20°); Лит.: [1082] 36
2103. **изопропиолан** (1,3-дитиоланилиденмалоновой кислоты диизопропиловый эфир, фуздион, фуйон) бел. крист.  $(\text{CH}_2\text{S})_2\text{C}=\text{C}(\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2)_2$ ; М 290,399;  $T_{\text{пл}} 54,5^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0048 (20°); Давл. паров: 0,5 (168°); ЛД<sub>50</sub>: 1190 (крысы), 1340 (мышь); Лит.: [1026] 212, [561] 149, 533, [562] 240-241
2104. **изохинолин** бц. ж.  $\text{C}_9\text{H}_7\text{N}$ ; М 129,16;  $T_{\text{пл}} 26,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 243,25^\circ$ ; ПЛ: 1,099 (25°, к в.4, ж.);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 5,4 (20°, вода); Лит.: [1021] 203, [398] 186
2105. **изоциановая кислота** бц. ж.  $\text{HNCO}$ ; М 43,03;  $T_{\text{пл}} -81-79^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 23,5^\circ$ ;  $pK_a$  (1) = 3,92 (18°, вода); Лит.: [1024] 356-357
2106. **изоцитраль**  $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CHO}$ ; М 152,24; ПЛ: 0,89 (15°, к в.4, ж.);  $n = 1,4838$  (20°); Давл. паров: 12 (96°); Лит.: [1024] 391
2107. **импидазол** (1,3-диазол, глиоксалин) бц. призматические крист. (р.п. бензол)  $\text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2$ ; М 68,07;  $T_{\text{пл}} 90^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 256^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: х.р., эф.: р., петр.эф.: м.р., пиридин: р., хлф.: р., этанол: л.р.; ПЛ: 1,0303 (101°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4801$  (101°); Давл. паров: 12 (138,2°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 7,1 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 14,2



- (25°, вода); Дипл.: 6,21 (20°); Лит.: [897] 698-699, [1021] 210, [1026] 217, [768] 150; Синт.: [861] 256
2108. **инпиносульфоксидфторид**  $\text{HN}=\text{SOF}_2$ ; М 101,08;  $T_{\text{кип}}$  43°; Лит.: [857] 47, 49
2109. **индаконитин** (ацетилбензоилпсевдаконин) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_{34}\text{H}_{47}\text{NO}_{10}$ ; М 629,74;  $T_{\text{пл}}$  202-203°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 698-699, [670] 736
2110. **индан** маслянистая ж.  $\text{C}_9\text{H}_{16}$ ; М 118,18;  $T_{\text{пл}}$  -51,4°;  $T_{\text{кип}}$  177,95°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 698-699
2111. **инден** бц. ж.  $\text{C}_9\text{H}_8$ ; М 116,16;  $T_{\text{пл}}$  -1,8°;  $T_{\text{кип}}$  182,8°;  $pK_a$  (1) = 18,5 (25°, вода); Лит.: [1021] 224
2112. **индено[1,2,3-с,д]пирен**  $\text{C}_{22}\text{H}_{12}$ ; М 276,33; CAS 193-39-5;  $T_{\text{пл}}$  162°; Раств.: вода: 0,0000019 (25°); Лит.: [170] 826-827
2113. **индиго** (бис(3-оксо-2-индолинилиден)) геммо-син. крист.  $\text{C}_{16}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$ ; М 262,26;  $T_{\text{пл}}$  390-392°; Лит.: [1021] 224-225, [1026] 219
2114. **индий** (indium) серебристо-бел. тетрагональные мет. In; М 114,82;  $T_{\text{пл}}$  156,6°;  $T_{\text{кип}}$  2109°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,362 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.), 7,023 (157°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 5,763 (2109°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 0,01 (912°), 0,1 (1042°), 1 (1205°), 10 (1414°), 100 (1688°);  $\Delta H_{\text{ф}}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{\text{ф}}^0$ : 0 (т);  $S_{\text{ф}}^0$ : 57,82 (т);  $C_p$ : 26,74 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 3,26;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 227,6; Лит.: [1021] 226-227, [376] 215, [386] 50, [768] 64, [955] 112, [968] 9-19
2115. **индия(III) арсенид**  $\text{InAs}$ ; М 189,74;  $T_{\text{пл}}$  943°; Лит.: [1021] 230-231, [907] 53
2116. **индия(III) гидроксид** бел. кубические крист.  $\text{In}(\text{OH})_3$ ; М 165,84;  $T_{\text{разл}}$  150°; Разл. на: индия(III) оксид, вода: Раств.: вода: н.р.;  $\Delta H_{\text{ф}}^0$ : -760 (т);  $JD_{50}$ : 0,323 (мышь, в/в); Лит.: [1021] 231, [768] 64, [968] 253
2117. **индия(I) нодид** темно-красн. крист.  $\text{InI}$ ; М 241,72;  $T_{\text{пл}}$  365°;  $T_{\text{кип}}$  743°; Лит.: [1026] 220
2118. **индия(III) нодид** желт. крист.  $\text{InI}_3$ ; М 495,53;  $T_{\text{пл}}$  225°;  $T_{\text{кип}}$  447°; Раств.: вода: 1199 (1°), 1308 (22°), 2024 (70°), эф.: р., ксилол: р., метанол: 648,5 (20°), хлф.: р., этанол: 539,8 (20°); Лит.: [640] 208, [898] 295, [1026] 220
2119. **индия(I) оксид** черн. крист.  $\text{In}_2\text{O}$ ; М 245,64;  $T_{\text{пл}}$  325°; Пл.: 6,99 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1021] 231, [768] 64
2120. **индия(III) оксид** желт. кубические крист.  $\text{In}_2\text{O}_3$ ; М 277,64;  $T_{\text{пл}}$  1910°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,18 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{\text{ф}}^0$ : -925,9 (т);  $\Delta G_{\text{ф}}^0$ : -831,9 (т);  $S_{\text{ф}}^0$ : 107,9 (т);  $C_p$ : 92 (т); Лит.: [768] 65
2121. **индия(III) сульфат** светло-сер. моноклинные крист.  $\text{In}_2(\text{SO}_4)_3$ ; М 517,81;  $T_{\text{разл}}$  600°; Раств.: вода: 117 (20°);  $\Delta H_{\text{ф}}^0$ : -2725,5 (т);  $\Delta G_{\text{ф}}^0$ : -2385,7 (т);  $S_{\text{ф}}^0$ : 302,1 (т);  $C_p$ : 275 (т); Лит.: [768] 65
2122. **индия фосфид** сер. крист.  $\text{InP}$ ; М 145,79;  $T_{\text{пл}}$  1070°; Лит.: [1021] 231
2123. **индия(I) хлорид** красн. кубические крист.  $\text{InCl}$ ; М 150,27;  $T_{\text{пл}}$  225°;  $T_{\text{кип}}$  590°; Пл.: 4,19 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{\text{ф}}^0$ : -186,2 (т);  $\Delta G_{\text{ф}}^0$ : -164 (т);  $S_{\text{ф}}^0$ : 95 (т);  $C_p$ : 47,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 9,2;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 96,7; Лит.: [768] 65
2124. **индия(III) хлорид** бц. моноклинные крист.  $\text{InCl}_3$ ; М 221,18;  $T_{\text{возг}}$  500°; Раств.: амилловый спирт: 23,15 (20°), ацетон: 38 (20°), бензол: н.р., вода: 167 (2°), 195 (22°), 271 (35°), 305 (60°), 374 (80°), глицерин: 1,55 (20°), эф.: 35,1 (20°), метанол: 51,7 (20°), петр.эф.: н.р., тетрахлометан: н.р., хлф.: 1,5 (20°), этанол: р.36,24 (20°), этилацетат: 38,3 (20°); Пл.: 3,45 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 (334°), 10 (382°), 100 (438°);  $\Delta H_{\text{ф}}^0$ : -537,2 (т);  $\Delta H_{\text{возг}}^0$ : 170; Лит.: [768] 65, [968] 58
2125. **индол** (2,3-бензпиррол) бц. листовидные крист.  $\text{C}_8\text{H}_7\text{N}$ ; М 117,15;  $T_{\text{пл}}$  52,5°;  $T_{\text{кип}}$  254°; Раств.: бензол: р., вода: 0,3558 (25°), эф.: л.р., лигронин: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,22 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = -2,4 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 17 (25°, вода); Лит.: [1021] 232-233, [374] 526, [768] 150; Синт.: [861] 258-259
2126. **3-(3-индолил)пропановой кислоты циклогексиловый эфир** (индобинин)  $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{COOC}_6\text{H}_{11}$ ; М 271,35;  $T_{\text{пл}}$  180°; Лит.: [798] 27-28

2127. **3-индолпропеновая кислота**  $C_8H_6NCH_2CH_2COOH$ ; M 189,21; CAS 830-96-6;  $T_{пл}$  135°; Лит.: [27] 726
2128. **3-индолуксусная кислота** (гетероауксин) листовидные крист.  $C_8H_6NCH_2COOH$ ; M 175,19;  $T_{пл}$  169°;  $T_{разл}$  169°; Раств.: бензол: пл.р., вода: т.р., эф.: л.р., метанол: х.р., хлф.: пл.р., этанол: л.р., этилацетат: х.р.;  $pK_a$  (1) = 4,75 (25°, вода); Лит.: [897] 700-701, [1020] 220
2129. **индометацин** (1-(4-хлорбензил)-5-метокси-2-метилиндолил-3-уксусная кислота)  $C_{19}H_{16}ClNO_4$ ; M 357,79;  $T_{пл}$  56°; Раств.: вода: н.р.;  $pK_a$  (1) = 4,5 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 892 (мышь, наблюдение 24 часа), 33 (мышь, наблюдение 14 суток); Лит.: [928] 36, [1026] 222
2130. **иод** (iodine, iodum) темно-фиолетов. крист.  $I_2$ ; M 253,81;  $T_{пл}$  114°;  $T_{кип}$  185,5°; Раств.: ацетон: 5,3 (-30°), 2,36 (0°), бензол: 16,4 (25°), 19,19 (30°), 25,08 (40°), 34,25 (50°), вода: 0,016 (0°), 0,028 (20°), 0,034 (25°), 0,096 (60°), 0,45 (100°), гексан: 13,9 (25°), глицерин: 0,97 (25°), эф.: 20 (17°), сероуглерод: 17,1 (20°), 20,4 (25°), тетра-хлорметан: 2,9 (25°), хлф.: 2,63 (20°), этанол: 20 (15°); Пл.: 4,94 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 3,96 (120°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,1 (12,1°), 0,31 (25°), 1 (39,4°), 10 (73,2°), 100 (115,8°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 116,15 (т);  $C_p^0$ : 54,43 (т); ЛД<sub>50</sub>: 1000 (мышь, в/ж); Лит.: [373] 375-376, [898] 303, [1090] 83, 246-247, [377] 208, [386] 48, 50, [393] 29, [768] 65, [869] 220-273
2131. **иода(I) бромид** темно-сер. ромбические крист.  $IBr$ ; M 206,81;  $T_{пл}$  42°;  $T_{кип}$  119°; Раств.: вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,42 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Дип.: 1,21 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : 40,72 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 3,6 (г);  $S_{298}^0$ : 258,7 (г);  $C_p^0$ : 36,48 (г);  $\Delta H_{298}^0$ : -10,33 (г);  $\Delta H_{волз}$ : 51; Лит.: [1022] 10, [768] 65
2132. **иода(II) диоксид-трифторид**  $IO_2F_3$ ; M 215,898;  $T_{пл}$  41°; Лит.: [610] 284
2133. **4-иодаанилин** игольчатые крист.  $IC_6H_4NH_2$ ; M 219,03;  $T_{пл}$  64°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 428-429
2134. **иода(I) нитрат** желт.  $INO_3$ ; M 188,909;  $T_{разл}$  -5°; Лит.: [610] 285
2135. **иода(III) нитрат** желт.  $I(NO_3)_3$ ; M 312,919;  $T_{разл}$  0°; Лит.: [610] 284; Синт.: [819] 377
2136. **иода(I) нитрат - пиридин** (1/2) бц.  $INO_3 \cdot 2C_5H_5N$ ; M 333,102;  $T_{пл}$  138°; Лит.: [506] 443-444, [610] 285
2137. **иода(V) оксид** бел. крист.  $I_2O_5$ ; M 333,81;  $T_{разл}$  300°; Раств.: вода: 187 (12°), эф.: н.р., сероуглерод: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,8 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -183,3 (г); Лит.: [610] 283, [768] 65
2138. **иода(VII) оксид-пентафторид** бц. ж.  $F_5IO$ ; M 237,896;  $T_{пл}$  4,5°; Лит.: [377] 225, [610] 284, [629] 302
2139. **иода(VII) триоксид-фторид** бел. крист.  $IO_3F$ ; M 193,901;  $T_{разл}$  90°; Лит.: [610] 284
2140. **иода(V) фторид** (иода пентафторид) бц. ж.  $IF_5$ ; M 221,9;  $T_{пл}$  9,4°;  $T_{кип}$  100°; Пл.: 3,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-15,2°), 10 (8,8°), 100 (51,4°); Дип.: 2,28 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -834,3 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -763,9 (г);  $S_{298}^0$ : 328,9 (г);  $C_p^0$ : 99,2 (г);  $\Delta H_{298}^0$ : -876,1 (ж); Лит.: [768] 65
2141. **иода(VII) фторид** бц.  $IF_7$ ; M 259,89;  $T_{разл}$  350°; Лит.: [540] 276-277, [629] 292-304, [826] 143-144
2142. **иода(I) фторсульфонат** черн. крист.  $ISO_3F$ ; M 225,97;  $T_{пл}$  52°; Лит.: [857] 74, [610] 336
2143. **иода(I) хлорид** (иод хлористый) темно-красн. игольчатые крист.  $ICl$ ; M 162,36;  $T_{пл}$  27,2°;  $T_{кип}$  98°; Раств.: вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., тетра-хлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3,18 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (8°), 100 (46,6°);  $\Delta H_{298}^0$ : 17,41 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -5,81 (г);  $S_{298}^0$ : 247,4 (г);  $C_p^0$ : 35,6 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 11,1; Лит.: [897] 70-71, [1022] 10, [768] 65

2144. **иода(III) хлорид** желт. ромбические крист.  $\text{ICl}_3$ ; М 233,26;  $T_{\text{кип}}$  64°; Раств.: бензол: р., вода: реакт., эф.: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3,12 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -88,3 (т); Лит.: [1022] 10, [768] 65
2145. **4-нодбензальдегид** пластинчатые крист.  $\text{IC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 232;  $T_{\text{пл}}$  78°; Лит.: [832] 40-41; Синт.: [999] 65
2146. **2-нодбензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{IC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 248,02;  $T_{\text{пл}}$  162°;  $pK_a$  (1) = 2,86 (25°, вода); Лит.: [897] 494-495, [898] 88; Синт.: [249] 199
2147. **3-нодбензойная кислота** игольчатые крист. (р.п. ацетон)  $\text{IC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 248,02;  $T_{\text{пл}}$  185-188°;  $pK_a$  (1) = 3,86 (25°, вода); Лит.: [897] 494-495, [898] 88
2148. **4-нодбензойная кислота** листовидные крист.  $\text{IC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 248,02;  $T_{\text{пл}}$  267-270°;  $pK_a$  (1) = 3,93 (25°, вода); Лит.: [897] 494-495; Синт.: [858] 219-220
2149. **нодбензол** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{I}$ ; М 204,02;  $T_{\text{пл}}$  -31,4°;  $T_{\text{кип}}$  188,6°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,034 (30°), эф.: смеш., лигронин: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,8308 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,621 (20°); Давл. паров: 10 (75°); ДП: 4,63 (20°); Вязк.: 1,7 (20°); Вязк.: 1,74 (15°); Лит.: [768] 150; Синт.: [861] 261-262, [858] 220-222, [414] 44, [790] 213
2150. **1-нодбутан**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$ ; М 184,02;  $T_{\text{пл}}$  -103,5°;  $T_{\text{кип}}$  130-131°; Лит.: [54] 1.246; Синт.: [238] 284
2151. **2-нодбутан**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHICH}_3$ ; М 184,02;  $T_{\text{пл}}$  -104°;  $T_{\text{кип}}$  120°; Лит.: [54] 1.246
2152. **5-нодвангилл** (5-нод-4-гидрокси-3-метоксибензальдегид) бледно-желт. игольчатые крист.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_2\text{ICHO}$ ; М 278,02;  $T_{\text{пл}}$  180°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 570-571; Синт.: [444] 18
2153. **1-нодгептафторпропан**  $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{I}$ ; М 295,925;  $T_{\text{кип}}$  39,8°; Лит.: [1052] 168
2154. **нодметан** (halon 10001, iodomethane, methyl iodine, methyl iodide, метил иодистый, метилиодид) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{I}$ ; М 141,94; CAS 74-88-4;  $T_{\text{пл}}$  -66,1°;  $T_{\text{кип}}$  42,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: р.1,8 (15°), эф.: смеш., тетрахлорметан: р., этанол: смеш.; Пл.: 2,3346 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 2,279 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 2,25102 (30°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,538 (20°); Дипл.: 1,313 (20°); Вязк.: 0,46 (30°); Пов.нат.: 25,8 (43,5°);  $\Delta H_{298}^0$ : -8,4 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : 20,5 (ж);  $S_{298}^0$ : 162,8 (ж);  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 814,6;  $T_{\text{крит}}$ : 254,8;  $P_{\text{крит}}$ : 6,53; Лит.: [343] 603-605, [241] 8, [768] 161; Синт.: [565] 56, [570] 97, [365] 149
2155. **1-ноднафталин** маслянистая ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{I}$ ; М 254,07;  $T_{\text{кип}}$  302-305°; Лит.: [897] 816-817
2156. **нодноватая кислота** бц. ромбические крист.  $\text{HIO}_3$ ; М 175,91;  $T_{\text{пл}}$  110°; Раств.: вода: 236,7 (0°), 360,8 (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол абсолютный: н.р.; Пл.: 4,63 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 0,72 (18°, вода);  $pK_a$  (1) = 0,77 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -243,1 (т); Лит.: [898] 78, [377] 208, [768] 66
2157. **нодоводород** (нодоводородная кислота) бц. г.  $\text{HI}$ ; М 127,91;  $T_{\text{пл}}$  -50,8°;  $T_{\text{кип}}$  -35,36°; Раств.: вода: 234 (10°), 132,5 (127°), этанол: р.; Пл.: 2,86 (-50,8°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,005789 (127°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-123,1°), 5 (-109,6°), 10 (-102,3°), 20 (-94,5°), 100 (-72,4°), 200 (-60,3°), 400 (-48,3°);  $pK_a$  (1) = -11 (25°, вода); ДП: 1,00212 (22°); Дипл.: 0,42 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : 26,57 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 1,78 (г);  $S_{298}^0$ : 206,48 (г);  $C_p^0$ : 29,15 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 2,87;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 19,76;  $T_{\text{крит}}$ : 150,7;  $P_{\text{крит}}$ : 8,31; Лит.: [1021] 253, [768] 65, [771] 145-150
2158. **нодозобензол** желт. крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-I-O}$ ; М 220,01;  $T_{\text{пл}}$  210°;  $T_{\text{разл}}$  210°; Раств.: вода: р., эф.: н.р. (0°), р. (35°), этанол: р.; Лит.: [897] 512-513, [33] 2525-2528; Синт.: [861] 264
2159. **нодоксibenзол** (нодобензол) игольчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-IO}_2$ ; М 236,01;  $T_{\text{пл}}$  236°; Раств.: бензол: л.р., вода: т.р., хлф.: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 512-513; Синт.: [861] 261-262
2160. **2-(4-нодофенил)-3-(4-нитрофенил)-5-фенил-2Н-тетразолья хлорид** темно-желт. пор.  $\text{C}_{19}\text{H}_{13}\text{ClN}_5\text{O}_2$ ; М 505,7;  $T_{\text{пл}}$  245°;  $T_{\text{разл}}$  245°; Лит.: [415] 296

2161. **1-нодпентан** (амил иодистый, амилйодид) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{I}$ ; М 198,05;  $T_{\text{пл}} - 85,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 156^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; ПЛ: 1,517 ( $20^\circ$ , к в.4, ж.); Лит.: [897] 416-417
2162. **нодпентафторэтан**  $\text{C}_2\text{F}_5\text{I}$ ; М 245,918;  $T_{\text{кип}} 12,5^\circ$ ; Лит.: [1022] 495
2163. **1-нодпропан** (пропил иодистый) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{I}$ ; М 169,99;  $T_{\text{пл}} -101,4^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 102,4^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0867 ( $20^\circ$ ), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 1,7471 ( $20^\circ$ , к в.4, ж.); Лит.: [897] 914-915; Синт.: [382] 449
2164. **2-нодпропан** (изопропил иодистый)  $(\text{CH}_3)_2\text{CHI}$ ; М 169,99;  $T_{\text{пл}} -90,8^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 89,5^\circ$ ; Раств.: вода: 0,14 ( $20^\circ$ ), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 1,7033 ( $20^\circ$ , к в.4, ж.); Лит.: [897] 688-689; Синт.: [527] 85-86
2165. **нодсилан** бц. подвижная ж.  $\text{SiH}_3\text{I}$ ; М 158,014;  $T_{\text{пл}} -57^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 45,4^\circ$ ; ПЛ: 2,035 ( $15^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [855] 201, [376] 320
2166. **N-нодсукцинимид** красн. крист.  $(\text{CH}_2\text{CO})_2\text{NI}$ ; М 225;  $T_{\text{пл}} 195-200^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 200^\circ$ ; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Лит.: [832] 136-137; Синт.: [318] 185
2167. **нодуксусная кислота** бц. ромбические крист.  $\text{ICH}_2\text{COOH}$ ; М 185,94;  $T_{\text{пл}} 82^\circ$ ;  $pK_a(1) = 3,17$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 1026-1027, [898] 89
2168. **нодуксусной кислоты этиловый эфир** (этилыодацетат) бц. ж.  $\text{ICH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 214,002;  $T_{\text{кип}} 179-180^\circ$ ; Лит.: [338] 168, [832] 364-365, [949] 1292-1293; Синт.: [612] 73
2169. **2-нодфенол** игольчатые крист.  $\text{IC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 220,01;  $T_{\text{пл}} 43^\circ$ ;  $pK_a(1) = 8,464$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 1048-1049; Синт.: [858] 224-225
2170. **3-нодфенол** игольчатые крист. (р.п. лигроиин)  $\text{IC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 220,01;  $T_{\text{пл}} 40^\circ$ ;  $pK_a(1) = 9,06$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 1048-1049, [898] 89
2171. **4-нодфенол** бц. игольчатые крист.  $\text{IC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 220,01;  $T_{\text{пл}} 94^\circ$ ; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; ПЛ: 1,857 ( $112^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_a(1) = 9,31$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 1048-1049, [259] 126
2172. **нодхлорметан**  $\text{ClCH}_2\text{I}$ ; М 176,4;  $T_{\text{кип}} 109^\circ$ ; Раств.: эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р.; ПЛ: 2,422 ( $20^\circ$ , к в.4, ж.);  $n = 1,5822$  ( $20^\circ$ ); Лит.: [832] 232-233; Синт.: [1098] 55
2173. **нодшан** крист.  $\text{ICN}$ ; М 152,922;  $T_{\text{пл}} 146^\circ$ ; Лит.: [543] 57-58
2174. **нодэтан** (этил иодистый, этилыодид) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{I}$ ; М 155,96;  $T_{\text{пл}} -108,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 72,2^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: 0,4 ( $20^\circ$ ), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; ПЛ: 1,933 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,9245 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5133$  ( $20^\circ$ ); Дипл.: 1,91 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0 - 30,96$  (ж);  $C_p^0: 108,8$  (ж);  $\Delta H_{\text{сгор}}: 1489,5$ ;  $\text{ЛД}_{50}: 322$  (морские свинки, в/ж);  $T_{\text{крит}}: 280$ ;  $P_{\text{крит}}: 5,23$ ; Лит.: [897] 1136-1137, [768] 198; Синт.: [366] 188-189, [790] 52
2175. **нохимбин** (афродин, квебрахин, коринин) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_3$ ; М 354,44; CAS 146-48-5;  $T_{\text{пл}} 236^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [825] 342-343, [897] 702-703, [12] 628-629
2176. **нохимбина гидрохлорид** бц. крист.  $\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{ClO}_3\text{N}_2$ ; М 390,89;  $T_{\text{пл}} 300^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 300^\circ$ ; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 702-703
2177. **нохимбина нитрат** бц. призматические крист.  $\text{C}_{21}\text{H}_{27}\text{O}_6\text{N}_3$ ; М 417,45;  $T_{\text{пл}} 276^\circ$ ; Лит.: [897] 702-703
2178. **ипразид** (1-изоникотиноил-2-изопропилгидразин, ипрониазид, марсилид) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{N}_3\text{O}$ ; М 179,23;  $T_{\text{пл}} 113^\circ$ ; Раств.: бензол: пл.р., вода: л.р., эф.: пл.р., этанол: л.р.; Лит.: [901] 876-877, [1026] 227, [813] 184-185; Синт.: [813] 185
2179. **иприт** (2,2'-дихлордиэтилсульфид, ЕА 1033, бис(2-хлорэтил)сульфид, бис-бета-хлорэтилсульфид, горчиный газ) бц. маслянистая ж.  $\text{S}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl})_2$ ; М 159,08;  $T_{\text{пл}} 14,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 217^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 217^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: 0,8 ( $20^\circ$ ), эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 1,2741 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5293$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 0,024 ( $0^\circ$ ), 0,055 ( $10^\circ$ ), 0,115 ( $20^\circ$ ), 0,23 ( $30^\circ$ ), 10 ( $90^\circ$ ), 20 ( $110^\circ$ ), 200 ( $180^\circ$ ); Вязк.: 4,4 ( $20^\circ$ );  $\text{ЛД}_{50}: 70$  (человек, наочно); Лит.: [897] 662-663, [1021] 271, [60] 156, 654, [255] 121-147, [768] 151

2180. **иридий** (iridium) серебристо-бел. кубические мет. Ir; М 192,22;  $T_{пл}$  2450°;  $T_{кип}$  4380°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 22,562 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (2297°), 0,1 (2525°), 1 (2810°), 10 (3160°), 100 (3625°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 35,48 (т);  $C_p^0$ : 25,1 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 26,4;  $\Delta H_{кип}$ : 612,5; Лит.: [386] 50, [768] 66
2181. **иридия(IV) оксид** черн. тетрагональные крист. IrO<sub>2</sub>; М 224,22;  $T_{разл}$  1100°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,15 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -243 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -188,4 (т);  $S^0_{298}$ : 59 (т);  $C_p^0$ : 57,3 (т); Лит.: [768] 66
2182. **иридия(V) фторид** желт. (IrF<sub>5</sub>); М 287,209;  $T_{пл}$  104°; Лит.: [377] 446
2183. **иридия(VI) фторид** (иридия гексафторид) желт. тетрагональные крист. IrF<sub>6</sub>; М 306,22;  $T_{пл}$  44,1°;  $T_{кип}$  53,6°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 6, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -544 (г);  $\Delta G^0_{298}$ : -458,7 (г);  $S^0_{298}$ : 357,7 (г);  $C_p^0$ : 120,9 (г);  $\Delta H^0_{298}$ : -580,7 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 5;  $\Delta H_{кип}$ : 30,5; Лит.: [1021] 272, [768] 66
2184. **иридия(II) хлорид** темно-зелен. крист. IrCl<sub>2</sub>; М 263,13;  $T_{разл}$  773°;  $\Delta H^0_{298}$ : -179,1 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -139,7 (т); Лит.: [768] 66
2185. **иридия(III) хлорид** темно-зелен. крист. IrCl<sub>3</sub>; М 298,58;  $T_{разл}$  765°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,3 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -242,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -198,7 (т); Лит.: [768] 66
2186. **иттербий** (ytterbium) серебрист. кубические мет. Yb; М 173,04;  $T_{пл}$  824°;  $T_{кип}$  1211°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 6,95 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (557°), 0,1 (647°), 1 (759°), 10 (1121°), 100 (1387°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 62,76 (т);  $C_p^0$ : 25,1 (т); Лит.: [386] 50, [768] 66
2187. **иттербия(II) бромид** желт. YbBr<sub>2</sub>; М 332,848;  $T_{пл}$  673°; Лит.: [377] 559
2188. **иттербия(II) иодид** желт. YbI<sub>2</sub>; М 426,85;  $T_{пл}$  780°; Лит.: [377] 559
2189. **иттербия оксид** бц. кубические крист. Yb<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; М 394,08;  $T_{пл}$  2430°; Лит.: [1021] 277
2190. **иттербия фторид** бел. YbF<sub>3</sub>; М 230,04;  $T_{пл}$  1157°; Лит.: [377] 559
2191. **иттербия хлорид** бел. YbCl<sub>3</sub>; М 279,399;  $T_{пл}$  865°; Лит.: [377] 559
2192. **иттербия(II) хлорид** зелен. YbCl<sub>2</sub>; М 243,95;  $T_{пл}$  720°; Лит.: [54] 3.58, [377] 559
2193. **иттрий** (yttrium) сер. гексагональные мет. Y; М 88,91;  $T_{пл}$  1528°;  $T_{кип}$  3300°; Пл.: 4,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (1652°), 0,1 (1847°), 1 (2080°), 10 (2470°), 100 (2830°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 46 (т);  $C_p^0$ : 25,1 (т); Лит.: [386] 50, [768] 66
2194. **иттрия гидроксид** светло-желт. гексагональные крист. Y(OH)<sub>3</sub>; М 139,93;  $T_{разл}$  200°; Раств.: вода: н.р.;  $\Delta H^0_{298}$ : -1412,5 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1290 (т); Лит.: [768] 66
2195. **иттрия дикарбид** желт. крист. YC<sub>2</sub>; М 112,93;  $T_{пл}$  2300°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 4,13 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 74-75, [981] 303
2196. **иттрия оксид** бц. кубические крист. Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; М 225,81;  $T_{пл}$  2415°;  $T_{кип}$  4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,84 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1904 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1800 (т);  $S^0_{298}$ : 99,2 (т);  $C_p^0$ : 96 (т); Лит.: [768] 66
2197. **иттрия силицид** ромбические крист. YSi; М 116,991;  $T_{пл}$  1840°; Лит.: [1023] 346
2198. **иттрия хлорид** бел. ромбические крист. YCl<sub>3</sub>; М 195,26;  $T_{пл}$  703°;  $T_{кип}$  1510°; Раств.: вода: 73,6 (0°), 78,4 (80°), пиридин: 60,6 (15°), этанол: 60,1 (15°); Пл.: 2,8 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -982,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -900 (т);  $S^0_{298}$ : 136,8 (т); Лит.: [768] 66
2199. **кадмий** (cadmium) серебристо-бел. гексагональные мет. Cd; М 112,4;  $T_{пл}$  321°;  $T_{кип}$  766,5°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 5,17 (18°); Пл.: 8,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (265°), 1 (394°), 10 (488°), 100 (615°); Вязк.: 1,44 (349°), 1,27 (466°), 1,15 (550°); Пов.нат.: 597 (400°), 585 (600°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 51,76 (т);  $C_p^0$ : 26,02 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 6,23;  $\Delta H_{кип}$ : 99,6; Лит.: [386] 50, [768] 66, [955] 112, [1088] 7-23
2200. **кадмия азид** бел. крист. Cd(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; М 196,46;  $T_{пл}$  291°;  $T_{разл}$  291°; Пл.: 3,24 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 10

2201. **кадмия бромид** бц. гексагональные крист.  $\text{CdBr}_2$ ; М 272,21;  $T_{\text{пл}}$  568°;  $T_{\text{кип}}$  865°; Раств.: ацетон: 1,559 (18°), вода: 56,2 (0°), 74,8 (10°), 98,4 (20°), 112,3 (25°), 128,8 (30°), 151,9 (40°), 153,8 (60°), 157,1 (80°), 160,4 (100°), 217,5 (200°), эф.: 0,4 (15°), метанол: 9,9 (0°), 16,1 (20°), 21,1 (30°), 43,9 (60°), этанол: 26,6 (15°); ПЛ: 5,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (519°), 10 (607°), 100 (727°);  $\Delta H_{298}^0$ : -315,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -295,8 (т);  $S_{298}^0$ : 138,83 (т);  $C_p^0$ : 76,65 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 33,35;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 102,5; Лит.: [1021] 282, [768] 66
2202. **кадмия гидроксид** бц. гексагональные крист.  $\text{Cd(OH)}_2$ ; М 146,41;  $T_{\text{разл}}$  130°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 4,79 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b$  (2) = 2,3 (30°, вода);  $pIP$  (0) = 14 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -561,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -473,8 (т);  $S_{298}^0$ : 93,04 (т); Лит.: [768] 67
2203. **кадмия иодид** бц. гексагональные крист.  $\text{CdI}_2$ ; М 366,21;  $T_{\text{пл}}$  388°;  $T_{\text{кип}}$  744°; Раств.: ацетон: 25 (18°), вода: 78,7 (0°), 81,5 (10°), 84,8 (20°), 86,6 (25°), 88,3 (30°), 92,3 (40°), 101,2 (60°), 112,8 (80°), 127,8 (100°), 255 (200°), диоксид серы: 0,043 (0°), эф.: р., метанол: 206,8 (10°), 206,7 (20°), 206 (40°), 212 (70°), этанол: 110,5 (20°), 103,8 (40°), 102,7 (50°), 103,3 (60°); ПЛ: 5,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (487°), 10 (596°);  $\Delta H_{298}^0$ : -204,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -201,3 (т);  $S_{298}^0$ : 158,32 (т);  $C_p^0$ : 78,74 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 20,71; ЛД<sub>50</sub>: 166 (крысы, п/о); Лит.: [768] 67
2204. **кадмия карбонат** бел. гексагональные крист.  $\text{CdCO}_3$ ; М 172,41;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: вода: н.р.;  $pIP$  (0) = 11,28 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -754,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -674,5 (т);  $S_{298}^0$ : 96,7 (т); Лит.: [768] 67
2205. **кадмия метасиликат** бц. ромбические крист.  $\text{CdSiO}_3$ ; М 188,48;  $T_{\text{пл}}$  1242°; Раств.: вода: пл.р.; ПЛ: 4,93 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [516] 94-95
2206. **кадмия нитрат тетрагидрат** бц. ромбические крист.  $\text{Cd(NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 308,47;  $T_{\text{пл}}$  59,4°;  $T_{\text{кип}}$  132°; Раств.: вода: 106,6 (0°), 135,3 (10°), 149,4 (20°), 159,1 (25°), 168,8 (30°), 194,1 (40°), 233,3 (50°), 619 (60°), 652 (80°), 681 (100°), этанол: х.р., этилацетат: х.р.; ПЛ: 2,45 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1236,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1653,2 (т);  $S_{298}^0$ : 393 (т);  $C_p^0$ : 347 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 32,6; ЛД<sub>50</sub>: 100 (крысы, п/о); Лит.: [768] 67
2207. **кадмия оксид** темно-бур. кубические крист.  $\text{CdO}$ ; М 128,4;  $T_{\text{возг}}$  1560°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 8,15 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (1003°), 10 (1153°), 100 (1342°);  $\Delta H_{298}^0$ : -260 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -229,3 (т);  $S_{298}^0$ : 54,8 (т);  $C_p^0$ : 43,64 (т); ЛД<sub>50</sub>: 72 (крысы, п/о); Лит.: [1021] 282, [768] 67
2208. **кадмия селенид** геммо-красн. гексагональные крист.  $\text{CdSe}$ ; М 191,37;  $T_{\text{пл}}$  1263°; Лит.: [1021] 282-283
2209. **кадмия стеарат** бел. пор.  $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2\text{Cd}$ ; М 679,35;  $T_{\text{пл}}$  104°; ЛД<sub>50</sub>: 590 (б. мыши, п/о), 1225 (крысы, п/о); Лит.: [1077] 136
2210. **кадмия сульфат** бц. ромбические крист.  $\text{CdSO}_4$ ; М 208,46;  $T_{\text{пл}}$  1135°;  $T_{\text{разл}}$  1300°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 75,6 (0°), 75,9 (10°), 76,4 (20°), 77 (25°), 77,5 (30°), 78,6 (40°), 77 (50°), 73,9 (60°), 67,2 (80°), 58 (100°), 23,6 (150°), метанол: 0,038 (15°), 0,031 (25°), 0,019 (55°), этанол: 0,027 (35°), 0,025 (45°), 0,019 (55°); ПЛ: 4,69 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -934,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -823,9 (т);  $S_{298}^0$ : 123,05 (т);  $C_p^0$ : 99,62 (т); ЛД<sub>50</sub>: 88 (мыши, п/о); Лит.: [539] 93, [768] 67
2211. **кадмия сульфат - вода (3/8)** бел.  $3\text{CdSO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ; М 769,54;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [539] 93
2212. **кадмия сульфид** светло-желт. гексагональные крист.  $\text{CdS}$ ; М 144,46;  $T_{\text{возг}}$  1382°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 4,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (885°), 10 (1009°), 100 (1182°);  $\Delta H_{298}^0$ : -156,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -153,2 (т);  $S_{298}^0$ : 71,1 (т);  $C_p^0$ : 43,72 (т); ЛД<sub>50</sub>: 2425 (мыши, п/о); Лит.: [768] 67
2213. **кадмия теллурид** черн. кубические крист.  $\text{CdTe}$ ; М 240;  $T_{\text{пл}}$  1042°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 6,2 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 78-79
2214. **кадмия фосфид** сер. тетрагональные крист.  $\text{Cd}_3\text{P}_2$ ; М 399,18;  $T_{\text{пл}}$  742°;  $T_{\text{разл}}$  742°; Лит.: [1021] 280

2215. **кадмия фторид** бц. кубические крист.  $\text{CdF}_2$ ;  $M$  150,4;  $T_{\text{пл}}$  1072°;  $T_{\text{кип}}$  1750°; Раств.: вода: 4,5 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 6,64 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -700,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -649,5 (т);  $S_{298}^0$ : 84 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 22,6;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 201; Лит.: [768] 67
2216. **кадмия хлорид** бц. тригональные крист.  $\text{CdCl}_2$ ;  $M$  183,31;  $T_{\text{пл}}$  568°;  $T_{\text{кип}}$  964°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 89,8 (0°), 101,2 (10°), 114,1 (20°), 120,7 (25°), 128,3 (30°), 134,7 (40°), 136,4 (60°), 140,4 (80°), 146,9 (100°), 264 (200°), эф.: н.р., метанол: 2,15 (20°), 3,44 (40°), этанол: 1,3 (10°), 1,48 (20°), 1,91 (40°), 2,53 (70°); Пл.: 4,047 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 (558°), 10 (654°), 100 (794°); Вязк.: 2,31 (597°), 1,87 (687°); Пов.нат.: 84,2 (580°), 79,4 (800°), 74,7 (920°);  $\Delta H_{298}^0$ : -390,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -343,2 (т);  $S_{298}^0$ : 115,27 (т);  $C_p^0$ : 74,64 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 31,76;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 120,9;  $LD_{50}$ : 94 (крысы, п/о); Лит.: [768] 67
2217. **калий (potassium) серебристо-бел.** кубические мет. К;  $M$  39,1;  $T_{\text{пл}}$  63,55°;  $T_{\text{кип}}$  776°; Раств.: аммиак жидкий: р.46,37 (-33,2°), анилин: р., вода: реаг., ртуть: р.0,8 (18°), этанол: реаг., этилендиамин: р.; Пл.: 0,862 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,01 (209,7°), 0,1 (269°), 1 (344°), 10 (446°), 100 (589°); Вязк.: 0,515 (69,5°), 0,466 (100°), 0,324 (200°), 0,191 (400°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 71,45 (т);  $C_p^0$ : 32,72 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 2,38;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 79,2;  $\Delta H_{298}^0$ : 89,16 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 60,67 (г);  $S_{298}^0$ : 160,23 (г);  $C_p^0$ : 20,79 (г); Лит.: [617] 10, [1090] 186, [254] 261-379, [348] 528, [376] 75, 81, 83, [386] 50, [475] 307, [503] 260, [768] 67; Синт.: [820] 1009, [820] 1010-1012
2218. **калий-ртуть (1/2) (калия димеркурид)**  $\text{KHg}_2$ ;  $M$  440,278;  $T_{\text{пл}}$  269°; Лит.: [904] 308
2219. **калifornий (californium) мет.** Cf;  $M$  251;  $T_{\text{пл}}$  900°;  $T_{\text{кип}}$  1227°;  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 77 (т);  $C_p^0$ : 29 (т);  $\Delta H_{\text{возг}}$ : 163; Лит.: [342] 224-225, [1021] 286-287
2220. **калifornий(III) оксид** бц. кубические крист.  $\text{Cf}_2\text{O}_3$ ;  $M$  549,998;  $T_{\text{пл}}$  1750°; Лит.: [980] 67, [1021] 286
2221. **калifornий(IV) оксид** черн. кубические крист.  $\text{CfO}_2$ ;  $M$  282,999;  $T_{\text{разл}}$  400°; Лит.: [1021] 286
2222. **калifornий(III) хлорид** ярко-желт. гексагональные крист.  $\text{CfCl}_3$ ;  $M$  357,56;  $T_{\text{пл}}$  545°; Лит.: [1021] 286
2223. **калия азид** бц. тетрагональные крист.  $\text{KN}_3$ ;  $M$  81,12;  $T_{\text{пл}}$  354°;  $T_{\text{разл}}$  360°; Разл. на: калий, азот; Раств.: аммиак жидкий: х.р., ацетон: н.р., бензол: пл.р., вода: 41,4 (0°), 46,5 (10,5°), 48,9 (15,5°), 49,6 (17°), 105,7 (100°), эф.: пл.р., этанол: 0,16 (0°), 0,137 (16°); Пл.: 2,056 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1,7 (т);  $S_{298}^0$ : 104 (т);  $C_p^0$ : 76,9 (т); Лит.: [897] 80-81, [1021] 285, [1089] 19, [278] 158-159; Синт.: [618] 136-137
2224. **калия амид** моноклинные крист.  $\text{KNH}_2$ ;  $M$  55,121;  $T_{\text{пл}}$  338°; Лит.: [1020] 128
2225. **калия d-антимонилтартрат полугидрат** (рвотный камень) бц. крист.  $(\text{KOOSCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOSbO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  667,87;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: 5,26 (9°), 3,57 (100°); Пл.: 2,6 (20°, к в.4, т.); Лит.: [519] 188-189, [1023] 476
2226. **калия ацетат** бел. крист.  $\text{CH}_3\text{COOK}$ ;  $M$  98,14;  $T_{\text{пл}}$  292°; Раств.: вода: 233,9 (10°), 255,6 (20°), 269,4 (25°), 283,8 (30°), 323,3 (40°), 350 (60°), 380 (80°), диоксид серы: 0,006 (0°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,8 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [284] 115, [768] 67
2227. **калия бензоат тригидрат** (калий бензойнокислый трехводный) бел. крист.  $\text{C}_7\text{H}_5\text{KO}_2$ ;  $M$  214,26;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: вода: 52 (25°), 112 (100°), этанол: р.;  $LD_{50}$ : 1220 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 80-81
2228. **калия борогидрид** (калия тетрагидроборат) бел. крист.  $\text{KBH}_4$ ;  $M$  53,94;  $T_{\text{пл}}$  585°;  $T_{\text{разл}}$  584°; Раств.: аммиак жидкий: 20 (10°), вода: 19 (25°), метанол: 0,7 (20°), этанол 95°: 0,25 (25°), этилендиамин: 3,9 (75°); Пл.: 1,17 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [646] 245, [1020] 308, [993] 66-68
2229. **калия бромат** бц. тригональные крист.  $\text{KBrO}_3$ ;  $M$  167;  $T_{\text{разл}}$  370°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 3,05 (0°), 4,72 (10°), 6,87 (20°), 8,15 (25°), 9,64 (30°), 13,25 (40°), 22,27 (60°), 34,28 (80°), 50 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,27 (17,5°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -

- 332,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -243,5 (т);  $S_{298}^0$ : 149,2 (т);  $C_p^0$ : 104,9 (т); Лит.: [768] 67-68; Синт.: [493] 118-119
2230. **калия бромид** бц. кубические крист. KBr; М 119;  $T_{пл}$  730°;  $T_{кип}$  1380°; Раств.: ацетон: 0,03 (20°), вода: 53,5 (0°), 59,5 (10°), 65,2 (20°), 68,1 (25°), 70,9 (30°), 75,8 (40°), 85,5 (60°), 94,6 (80°), 103,3 (100°), 127,3 (150°), 153,2 (200°), глицерин: 17,8 (25°), диоксид серы: 2,81 (0°), эф.: м.р., изопентанол: 0,002 (20°), метанол: 1,82 (0°), 2,08 (20°), 2,37 (40°), этанол: 0,46 (20°), 0,54 (55°); Пл.: 2,75 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Дил.: 9,1 (650°); Вязк.: 1,18 (747°), 0,92 (847°), 0,83 (907°); Пов.нат.: 88,2 (750°), 81 (850°), 73,8 (950°); Ск.зв.: 1770 (742°, состояние среды - жидкость) 3550 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L100) 1360 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S100) 3020 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L110);  $\Delta H_{298}^0$ : -392,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -378,8 (т);  $S_{298}^0$ : 95,85 (т);  $C_p^0$ : 52,07 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 29; Лит.: [981] 141, [284] 18, [545] 91, [768] 68
2231. **калия гексакарбонилтитанат**  $K_2Ti(CO)_6$ ; М 294,124;  $T_{разл}$  200°; Лит.: [377] 310
2232. **калия гексафторомolibдат(III)** светло-желт.  $K_3MoF_6$ ; М 327,23;  $T_{пл}$  734°; Лит.: [610] 379
2233. **калия гексафтороникелат(IV)** темно-красн. кубические крист.  $K_2NiF_6$ ; М 250,88;  $T_{разл}$  350°; Лит.: [1022] 243, [109] 2472-2476
2234. **калия гексафтортитанат**  $K_2TiF_6$ ; М 240,05;  $T_{пл}$  822°; Лит.: [1023] 592
2235. **калия гексахлороплатинат(IV)** желт. кубические крист.  $K_2[PtCl_6]$ ; М 486,01;  $T_{разл}$  250°; Раств.: вода: 0,478 (0°), 5,03 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,499 (24°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,825$  (20°);  $pIP$  (0) = 4,96 (20°, вода); Лит.: [640] 218, [897] 170-171
2236. **калия гексацианоферрат(II)**  $K_4[Fe(CN)_6]$ ; М 368;  $T_{разл}$  650°; Разл. на: три-железа карбид, азот, графит, калия цианид;  $pK_{нест}$  (0) = 24 (25°, вода); Лит.: [611] 360, [768] 70, [917] 38-39
2237. **калия гексацианоферрат(II) тригидрат** (желтая кровавая соль, калий железистосинеродистый трехводный, калия гексацианоферроат тригидрат, калия ферроцианид тригидрат) желт. тетрагональные крист.  $K_4[Fe(CN)_6] \cdot 3H_2O$ ; М 422,39;  $T_{разл}$  87,5°; Разл. на: калия гексацианоферрат(II), вода; Раств.: ацетон: р., вода: 14,5 (0°), 21 (10°), 28 (20°), 31,5 (25°), 35,3 (30°), 48,3 (50°), 67 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 1,94 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1423,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1097,5 (т);  $S_{298}^0$ : 598 (т); Лит.: [897] 64-65, [1021] 287, [1026] 232, [611] 360, [768] 70, [917]
2238. **калия гидрид** бц. кубические крист. KH; М 40,11;  $T_{разл}$  400°; Раств.: бензол: н.р., вода: реак., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: реак.; Пл.: 1,47 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -63,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -34 (т);  $S_{298}^0$ : 50,2 (т);  $C_p^0$ : 37,91 (т); Лит.: [768] 68
2239. **калия гидрокарбонат** (калия бикарбонат) бц. моноклинные крист.  $KHCO_3$ ; М 100,12;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: 22,7 (0°), 27,9 (10°), 33,3 (20°), 36,5 (25°), 39,1 (40°), 45,6 (60°), 60 (60°), 68,3 (70°), этанол: н.р.; Пл.: 2,17 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -959,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -860,6 (т);  $S_{298}^0$ : 128,7 (т); Лит.: [768] 68
2240. **калия гидроксид** (едкое кали, калия гидроокись) бц. крист. KOH; М 56,11;  $T_{пл}$  380°;  $T_{кип}$  1320°; Раств.: вода: 97,6 (0°), 102,4 (10°), 112,4 (20°), 117,9 (25°), 135,3 (40°), 147,5 (60°), 162,5 (80°), 179,3 (100°), 206 (120°), 367 (140°), эф.: н.р., метанол: 55 (28°), этанол: 38,7 (28°); Пл.: 2,12 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -425,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -380,2 (т);  $S_{298}^0$ : 79,32 (т);  $C_p^0$ : 65,87 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 7,5;  $\Delta H_{кип}$ : 128,9; Лит.: [898] 295, 299, [611] 229, [768] 68
2241. **калия гидросульфат** (калий сернокислый кислый, калия бисульфат) бц. моноклинные крист.  $KHSO_4$ ; М 136,16;  $T_{пл}$  210°;  $T_{разл}$  300°; Разл. на: калия сульфат бета-форма, вода; Раств.: ацетон: н.р., вода: 37 (0°), 53 (20°), 70 (40°), этанол: н.р.; Пл.: 2,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1158,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1043,5 (т); Лит.: [768] 69



2242. **калия гидросульфид** бц. тригональные крист.  $\text{KHS}$ ; М 72,17;  $T_{\text{пл}}$  455°; Раств.: вода: реаг. (100°), х.р., этанол: р.; Пл.: 1,69 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -264,4 (т); Лит.: [768] 69
2243. **калия гидрофторид** бц. тетрагональные крист.  $\text{KHF}_2$ ; М 78,1;  $T_{\text{пл}}$  239°;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: вода: 24,5 (0°), 30,1 (10°), 39,2 (20°), 61,4 (45°), 78,8 (60°), 114 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 2,35 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -928,45 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -860,45 (т);  $S_{298}^0$ : 104,6 (т);  $C_p^0$ : 76,82 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 6,61; Лит.: [768] 70
2244. **калия дигидрофосфат** бц. ромбические крист.  $\text{KH}_2\text{PO}_4$ ; М 136,09;  $T_{\text{пл}}$  252,6°; Раств.: вода: 14,8 (0°), 18,3 (10°), 22,6 (20°), 25,1 (25°), 28 (30°), 33,5 (40°), 50,1 (60°), 70,4 (80°), 83,5 (90°), этанол: н.р.; Пл.: 2,34 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1568,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1419,2 (т);  $S_{298}^0$ : 134,85 (т);  $C_p^0$ : 116,57 (т); Лит.: [768] 70
2245. **калия динитратид**  $\text{KN}(\text{NO}_2)_2$ ; М 145,116;  $T_{\text{пл}}$  130°; Лит.: [810] 8
2246. **калия дитионат** бел.  $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_6$ ; М 238,32;  $T_{\text{разл}}$  258-300°; Разл. на: калия сульфат бета-форма, серы(IV) оксид; Лит.: [377] 67, [540] 228
2247. **калия дихромат** (калия бихромат) оранжево-красн. триклинные крист.  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ; М 294,18;  $T_{\text{пл}}$  398°;  $T_{\text{разл}}$  610°; Раств.: вода: 4,7 (0°), 7,8 (10°), 12,5 (20°), 15 (25°), 18,2 (30°), 25,9 (40°), 45,6 (60°), 73 (80°), 100 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,68 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n = 1,738$  (20°); Вязк.: 13,2 (400°), 9,8 (450°), 7, (500°);  $\Delta H_{298}^0$ : -2033 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1866 (т);  $S_{298}^0$ : 291,2 (т);  $C_p^0$ : 219,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 35,6; Лит.: [393] 109-110, [794] 5, [768] 70
2248. **калия дицианаргентат** бц. тригональные крист.  $\text{K}[\text{Ag}(\text{CN})_2]$ ; М 199;  $T_{\text{разл}}$  250°; Раств.: вода: 25 (20°), 100 (100°); Пл.: 2,36 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 208-209, [539] 73
2249. **калия подат** бц. моноклинные крист.  $\text{KIO}_3$ ; М 214;  $T_{\text{пл}}$  560°; Раств.: вода: 4,6 (0°), 6,3 (10°), 8,1 (20°), 9,2 (25°), 10,3 (30°), 12,6 (40°), 18,3 (60°), 24,8 (80°), 32,3 (100°), 47,5 (150°), 70,9 (200°), этанол: н.р.; Пл.: 3,89 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -508,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -425,5 (т);  $S_{298}^0$ : 151,46 (т);  $C_p^0$ : 106,46 (т); Лит.: [768] 68
2250. **калия нодид** бц. кубические крист.  $\text{KI}$ ; М 166;  $T_{\text{пл}}$  686°;  $T_{\text{кип}}$  1320°; Раств.: аммиак жидкий: 184,2 (0°), ацетон: 2,35 (20°), вода: 127,3 (0°), 135,8 (10°), 144,5 (20°), 148,6 (25°), 152,5 (30°), 159,7 (40°), 175,5 (60°), 190,7 (80°), 206,7 (100°), 247 (150°), 292 (200°), глицерин: 50,6 (20°), диоксид серы: 41,3 (0°), эф.: м.р., метанол: 13,6 (10°), 15,1 (20°), 16,3 (30°), 18,1 (40°), 18,9 (50°), 25 (100°), 29,9 (150°), 29 (200°), пиридин: 0,3 (20°), этанол: 14,3 (20°), этанол 90%: 6,9 (18°), этанол абсолютный: 1,5 (0°), 1,88 (25°), этиленгликоль: 50 (20°); Пл.: 3,115 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n = 1,667$  (18°); Вязк.: 1,53 (707°), 1,19 (807°), 1, (887°);  $\Delta H_{298}^0$ : -327,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -324,1 (т);  $S_{298}^0$ : 110,79 (т);  $C_p^0$ : 52,73 (т); Лит.: [897] 82-83, [898] 289-301, [284] 18, [545] 91, [768] 68
2251. **калия-кальция сульфат моногидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{K}_2\text{Ca}(\text{SO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 328,42;  $T_{\text{пл}}$  1004°; Раств.: вода: 0,25 (20°), реаг. (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,6 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [516] 272-273, [371] 260-261
2252. **калия карбонат** (поташ) бц. моноклинные крист.  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ; М 138,21;  $T_{\text{пл}}$  891°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 107 (0°), 109,2 (10°), 111 (20°), 112,3 (25°), 113,7 (30°), 116,9 (40°), 125,7 (60°), 139,2 (80°), 155,8 (100°), 274 (200°), глицерин: 39,4 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 2,43 (19°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Вязк.: 3,03 (917°), 1,66 (977°); Пов.нат.: 168,4 (910°), 162,1 (1010°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1146,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1059,8 (т);  $S_{298}^0$ : 156,32 (т);  $C_p^0$ : 115,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 32,6; Лит.: [898] 299, 301, [768] 68
2253. **калия марганат(VI)** зелен. ромбические крист.  $\text{K}_2\text{MnO}_4$ ; М 197,13;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [1021] 643, [768] 68; Синт.: [824] 668
2254. **калия метаванадат** бц. крист.  $\text{KVO}_3$ ; М 138,04;  $T_{\text{пл}}$  520°; Раств.: вода: 1,4 (-0,16°), 10,7 (25°), этанол: н.р.; Лит.: [768] 68
2255. **калия метасиликат** бц. ромбические крист.  $\text{K}_2\text{SiO}_3$ ; М 154,28;  $T_{\text{пл}}$  976°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [768] 69

2256. **калия надпероксид** (калия супероксид) желт. тетрагональные крист.  $\text{KO}_2$ ; М 71,1;  $T_{\text{пл}}$  440°;  $T_{\text{разл}}$  702°; Разл. на: калия пероксид, кислород; Раств.: вода: реак., этанол: реак.; ПЛ.: 2,14 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -280 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -209 (т);  $S_{298}^0$ : 46,9 (т); Лит.: [729] 295-296, [1022] 491, [768] 69
2257. **калия-натрия тартрат тетрагидрат**  $\text{KOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COONa} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 282,23;  $T_{\text{пл}}$  70-80°;  $T_{\text{разл}}$  130-140°; Раств.: вода: 54 (15°); ПЛ.: 1,79 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [54] 3.45
2258. **калия нитрат** (калийная селитра) бц. ромбические крист.  $\text{KNO}_3$ ; М 101,1;  $T_{\text{пл}}$  334°;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: вода: 13,1 (0°), 21,2 (10°), 31,6 (20°), 37,9 (25°), 46 (30°), 63,9 (40°), 110,1 (60°), 168,8 (80°), 243,6 (100°), 786 (200°), эф.: н.р., этанол: н.р.; ПЛ.: 2,11 (16°, г/см<sup>3</sup>, т.); Вязк.: 2,73 (350°), 2,09 (400°), 1,6 (460°), 1,38 (500°), 1,21 (550°);  $\Delta H_{298}^0$ : -393,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -493,2 (т);  $S_{298}^0$ : 132,93 (т);  $C_p^0$ : 96,27 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 11,7; ЛД<sub>50</sub>: 3540 (крысы, п/о); Лит.: [1023] 72, [768] 68
2259. **калия нитрит** (калий азотистокислый) бц. моноклинные крист.  $\text{KNO}_2$ ; М 85,1;  $T_{\text{пл}}$  387°; Раств.: вода: 279,5 (0°), 306,7 (20°), 334,8 (40°), 349,4 (60°), 376 (80°); ПЛ.: 1,91 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Вязк.: 1,92 (427°), 1,81 (447°);  $\Delta H_{298}^0$ : -370,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -281,6 (т);  $S_{298}^0$ : 117 (т); Лит.: [897] 80-81, [768] 68
2260. **калия озонид** ярко-красн. тетрагональные крист.  $\text{KO}_3$ ; М 87,0965;  $T_{\text{разл}}$  60°; Раств.: аммиак жидкий: 14,8 (-35°), вода: реак.;  $\Delta H_{298}^0$ : -261 (т); Лит.: [1022] 333, [611] 228
2261. **калия оксалат моногидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 184,23;  $T_{\text{разл}}$  160°; Раств.: вода: 25,4 (0°), 30,2 (10°), 34,9 (20°), 37,7 (25°), 40,3 (30°), 45,4 (40°), 55,3 (60°), 67,2 (80°), 80,2 (100°), 100 (130°); ПЛ.: 2,13 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1026] 233, [54] 3.44, [768] 69
2262. **калия оксид** бц. кубические крист.  $\text{K}_2\text{O}$ ; М 94,2;  $T_{\text{разл}}$  300°; Разл. на: калия пероксид, калий; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 2,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -363,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -322,1 (т);  $S_{298}^0$ : 94,1 (т);  $C_p^0$ : 83,7 (т); Лит.: [1026] 233, [768] 69
2263. **калия пентагидроксупрат** черно-зелен.  $\text{K}_3[\text{Cu}(\text{NO}_2)_5]$ ; М 410,87;  $T_{\text{пл}}$  163°; Лит.: [611] 273
2264. **калия пербромат** бел. крист.  $\text{KBrO}_4$ ; М 183;  $T_{\text{разл}}$  275°; Раств.: вода: 4,2 (25°);  $\Delta H_{298}^0$ : -287,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -174,4 (т);  $S_{298}^0$ : 170,1 (т);  $C_p^0$ : 120,2 (т); Лит.: [53] 5-8, [819] 368, [140] 929-930, [377] 214-215, [540] 268, [610] 283, [749] 36-37, 49, 98-99, 111, [950] 2119-2121; Синт.: [819] 368
2265. **калия перманганат** темно-фиолетов. ромбические крист.  $\text{KMnO}_4$ ; М 158,03;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р. 2,14 (13°), вода: 4,22 (10°), 6,36 (20°), 7,63 (25°), 9 (30°), 12,5 (40°), 16,8 (50°), 25 (65°), метанол: р., пиридин: р., этанол: реак.; ПЛ.: 2,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,59$  (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -813,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -713,8 (т);  $S_{298}^0$ : 171,71 (т);  $C_p^0$ : 119,2 (т); ЛД<sub>50</sub>: 750 (мышь, в/ж); Лит.: [640] 419, [1021] 289, [274] 147, [389] 45, [538] 173-174, [768] 69, [1038] 81
2266. **калия пероксид** (калия перекись) бел. кубические крист.  $\text{K}_2\text{O}_2$ ; М 110,2;  $T_{\text{пл}}$  490°; Раств.: вода: реак.; ПЛ.: 2,18 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -495,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -429,8 (т);  $S_{298}^0$ : 113 (т);  $C_p^0$ : 100,16 (т); Лит.: [768] 69
2267. **калия перенат** бц. гексагональные крист.  $\text{KReO}_4$ ; М 289,303;  $T_{\text{пл}}$  555°;  $T_{\text{кип}}$  1370°; ПЛ.: 4,38 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [785] 320
2268. **калия персульфат** бц. триклинные крист.  $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$ ; М 270,31;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: 1,7 (0°), 2,9 (10°), 4,8 (20°), 6,1 (25°), 7,6 (30°), 11,4 (40°), 16,8 (50°), этанол: н.р.; ПЛ.: 2,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,461$  (20°); Лит.: [768] 69
2269. **калия пертехнат**  $\text{KTcO}_4$ ; М 202,002;  $T_{\text{пл}}$  540°;  $T_{\text{разл}}$  1000°; Лит.: [610] 299, 309
2270. **калия перхлорат** бц. ромбические крист.  $\text{KClO}_4$ ; М 138,55;  $T_{\text{пл}}$  610°; Раств.: ацетон: р. 0,16 (25°), вода: 0,76 (0°), 1,06 (10°), 1,8 (20°), 2,5 (25°), 4,8 (40°), 12,3

- (70°), 22 (100°), метанол: 0,105 (25°), этанол: 0,0047 (0°), 0,012 (25°); Пл.: 2,52 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); рПР (0) = 2 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -430,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -300,4 (т);  $S_{298}^0$ : 151 (т);  $C_p^0$ : 112,4 (т); Лит.: [768], [1096] 455-457
2271. **калия селеноцианат** бел. крист. KNCSe; М 144,076;  $T_{пл}$  100°;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: о.х.р.; Пл.: 2,347 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1049] 258, [941] 57
2272. **калия сорбат**  $CH_3CH=CHCH=CHCOOK$ ; М 150,22;  $T_{разл}$  270°; Раств.: вода: 58,2 (20°); Пл.: 1,363 (25°, к.в.20, т.); Лит.: [54] 3.45
2273. **калия сульфат бета-форма** бц. ромбические крист.  $K_2SO_4$ ; М 174,25;  $T_{пл}$  1070°;  $T_{кип}$  2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 7,18 (0°), 9,3 (10°), 11,1 (20°), 12 (25°), 13 (30°), 14,8 (40°), 18,2 (60°), 21,4 (80°), 24,1 (100°), перекись водорода: 96,1 (0°), сероуглерод: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,66 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 144 (1070°), 129 (1306°), 107 (1656°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1433,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1316,4 (т);  $S_{298}^0$ : 175,7 (т);  $C_p^0$ : 130,1 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 36,65; Лит.: [768] 69
2274. **калия сульфид** бц. кубические крист.  $K_2S$ ; М 110,26;  $T_{пл}$  471°; Раств.: вода: реаг., глицерин: р., эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -428,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -404,2 (т);  $S_{298}^0$ : 111,3 (т); Лит.: [768] 69
2275. **калия тартрат гемгидрат** бц. моноклинные крист.  $(KООС(СНОН)_2COOK)_2 \cdot H_2O$ ; М 470,55;  $T_{разл}$  155°; Раств.: вода: 138 (20°); Лит.: [638] 118, [54] 3.45
2276. **калия тетрагидроалюминат** бц. крист.  $KAlH_4$ ; М 70,112;  $T_{разл}$  290°; Раств.: диглим: р., эф.: н.р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -166,7 (т);  $S_{298}^0$ : 129 (т); Лит.: [1020] 122, [611] 49
2277. **калия тетразолат**  $KCHN_4$ ; М 108,144;  $T_{пл}$  228°; Лит.: [963] 581
2278. **калия тетрапероксохромат(V)** красно-коричнев. крист.  $K_3CrO_8$ ; М 287,29;  $T_{разл}$  170°; Лит.: [610] 373
2279. **калия тетрафторборат** бц. кубические крист.  $KBF_4$ ; М 125,91;  $T_{пл}$  530°;  $T_{разл}$  930°; Раств.: вода: 0,44 (20°), 6,27 (100°), этанол: н.р. (20°), м.р. (78°); Пл.: 2,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [640] 209, [897] 40-41, [1026] 234
2280. **калия тетрахлораурат** желт. моноклинные крист.  $KAuCl_4$ ; М 377,88;  $T_{разл}$  357°; Раств.: вода: 38,3 (10°), 61,8 (20°), 405 (60°), этанол: 25 (20°); Лит.: [516] 268-269, [898] 183
2281. **калия тетрахлороферрат(III)**  $K[FeCl_4]$ ; М 236,76;  $T_{пл}$  249°; Лит.: [611] 369
2282. **калия тионитрит** бц. крист.  $KSNO$ ; М 101,169;  $T_{пл}$  190°; Лит.: [941] 21
2283. **калия тиосульфат** бц. кубические крист.  $K_2S_2O_3$ ; М 190,33;  $T_{разл}$  430-470°; Раств.: вода: 202 (35°), 234 (56,1°), 292 (78,3°); Лит.: [897] 86-87, [484] 124
2284. **калия тиоцианат** (калий роданистый, калия роданид) бц. ромбические крист.  $KSCN$ ; М 97,18;  $T_{пл}$  173,2°;  $T_{кип}$  500°;  $T_{разл}$  250°; Разл. на: калия сульфид, дициан; Раств.: амилловый спирт: р., ацетон: р.20,75 (22°), вода: 177 (0°), 217 (20°), 239 (25°), 265 (32,5°), 317 (47,3°), 408 (67°), 673 (99°), диоксид серы: 4,87 (0°), этанол: р.20,75 (22°); Пл.: 1,89 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -203,4 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 10,5;  $LD_{50}$ : 590 (мыши, п/о); Лит.: [339] 274-275, [897] 84-85, [1023] 586-587, [768] 69
2285. **калия феррат(VI)** красно-фиолетов. крист.  $K_2FeO_4$ ; М 198,04;  $T_{разл}$  120°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [898] 743, [1021] 132, [538] 173-174, [788] 309; Синт.: [492] 100
2286. **калия формиат**  $HCOOK$ ; М 84,116;  $T_{пл}$  167,5°;  $T_{разл}$  170°; Раств.: вода: 250 (20°); Лит.: [54] 3.43
2287. **калия фосфат** бц. ромбические крист.  $K_3PO_4$ ; М 212,27;  $T_{пл}$  1340°; Раств.: вода: 79,4 (0°), 88,1 (10°), 98,5 (20°), 105,9 (25°), 113,1 (30°), 135,3 (40°), 178,5 (60°), этанол: н.р.; Пл.: 2,564 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 70
2288. **калия фторид** бц. кубические крист.  $KF$ ; М 58,1;  $T_{пл}$  857°;  $T_{кип}$  1500°; Раств.: ацетон: 0,000022 (18°), вода: 44,7 (0°), 53,5 (10°), 94,9 (20°), 108 (30°), 142 (60°), 150 (90°), диоксид серы: 0,018 (0°), метанол: 0,192 (20°), 0,092 (55°), этанол: 0,106 (20°),

- 0,096 (30°); Пл.: 2,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Дип.: 7,33 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -567,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -537,7 (т);  $S_{298}^0$ : 66,6 (т);  $C_p^0$ : 49,32 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 28,5;  $\Delta H_{кип}$ : 172,8; Лит.: [768] 70
2289. **калия фторсульфонат** бел. призматические крист.  $KSO_3F$ ; М 138,16;  $T_{пл}$  311°; Лит.: [826] 177-178
2290. **калия хлорат** (бертолетова соль) бц. моноклинные крист.  $KClO_3$ ; М 122,55;  $T_{пл}$  356°;  $T_{разл}$  400°; Раств.: вода: 3,3 (0°), 5,2 (10°), 7,3 (20°), 8,6 (25°), 10,1 (30°), 13,9 (40°), 23,8 (60°), 37,6 (80°), 56,2 (100°), глицерин: 1 (20°). этанол: р.: Пл.: 2,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,409$  (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -391,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -289,9 (т);  $S_{298}^0$ : 142,97 (т);  $C_p^0$ : 100,25 (т); Лит.: [377] 207, [454] 29, [610] 49, [768], [1096] 407-412; Синт.: [493] 118
2291. **калия хлорид** бц. кубические крист.  $KCl$ ; М 74,55;  $T_{пл}$  776°;  $T_{кип}$  1500°; Раств.: ацетон: 0,000086 (18°), вода: 28 (0°), 31,2 (10°), 34,4 (20°), 36 (25°), 37,4 (30°), 40,3 (40°), 45,8 (60°), 51,1 (80°), 56 (100°), 68 (150°), 81,5 (200°), л.р., глицерин: 6,7 (25°), диоксид серы: 0,041 (0°), метанол: 0,54 (25°), перекись водорода: 63,3 (0°), этанол: 0,0265 (16°), 0,0288 (25°), 0,03 (25°), 0,0325 (35°); Пл.: 1,99 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,49$  (20°); Давл. паров: 1 (819°), 10 (965°), 100 (1162°); Дип.: 6,3 (750°); Вязк.: 1,15 (787°), 0,92 (857°), 0,81 (927°); Пов.нат.: 100,3 (780°), 95 (850°), 85,7 (970°);  $\Delta H_{298}^0$ : -435,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -408 (т);  $S_{298}^0$ : 82,56 (т);  $C_p^0$ : 51,29 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 25,5; Лит.: [284] 18, [768] 70, [990] 43-46
2292. **калия хлорид - триэтилалюминий (1/1)**  $(C_2H_5)_3Al \cdot KCl$ ; М 188,72;  $T_{пл}$  40°; Лит.: [1024] 11
2293. **калия-хрома(III) сульфат** красн.  $KCr(SO_4)_2$ ; М 283,22;  $T_{разл}$  700-900°; Разл. на: хрома(III) оксид, кислород, серы(IV) оксид, калия сульфат бета-форма; Раств.: вода: пл.р.;  $S_{298}^0$ : 240,32 (т); Лит.: [320] 150-151, [540] 380
2294. **калия-хрома(III) сульфат додекагидрат** (хромокалиевые квасцы) фиолетов. кубические крист.  $KCr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ ; М 499,39;  $T_{пл}$  89°;  $T_{разл}$  350-400°; Разл. на: калия-хрома(III) сульфат, вода; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,83 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2430 (т); Лит.: [540] 380, [768] 110, [788] 160-161
2295. **калия хромат** желт. ромбические крист.  $K_2CrO_4$ ; М 194,19;  $T_{пл}$  980°; Раств.: вода: 59 (0°), 63 (20°), 65 (25°), 67 (40°), 71 (60°), 75 (80°), 79 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,73 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1382,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1286 (т);  $S_{298}^0$ : 193,3 (т);  $C_p^0$ : 146 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 28,9; Лит.: [768] 70
2296. **калия цианат** бц. гетрагональные крист.  $KOCN$ ; М 81,12;  $T_{разл}$  700°; Разл. на: калия цианид, калия карбонат, азот, углерода(II) оксид; Раств.: аммиак жидкий: р.: бензол: 0,18 (80°), вода: 75,13 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 2,048 (16°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -412,1 (т);  $LD_{50}$ : 320 (мышь, в/б); Лит.: [897] 88-89, [1021] 290-291, [475] 389
2297. **калия цианид** (калий цианистый) бц. кубические крист.  $KCN$ ; М 65,12;  $T_{пл}$  634,5°; Раств.: аммиак жидкий: 4,56 (-33,9°), вода: 63 (0°), 71,6 (25°), 81 (50°), 122 (100°), гидроксилламин: 41 (17,5°), глицерин: р.32 (15,5°), диоксид серы: 0,017 (0°), метанол: р.4,9 (19,5°). формамид: 12,9 (25°), этанол: р.0,88 (19,5°); Пл.: 1,56 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -112,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -103,9 (т);  $S_{298}^0$ : 137,03 (т);  $C_p^0$ : 65,06 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 14,6;  $LD_{50}$ : 1,7 (человек, п/о); Лит.: [891] 694, [1021] 291, [1026] 235, [768] 70
2298. **калия цитрат моногидрат** бц. крист.  $KOOCCH_2C(OH)(COOK)CH_2COOK \cdot H_2O$ ; М 324,42;  $T_{разл}$  230°; Раств.: вода: 154 (20°); Лит.: [638] 122, [54] 3,43
2299. **калия этилксантогенат** бц. крист.  $C_2H_5OS(C)SK$ ; М 160,3;  $T_{пл}$  225°; Лит.: [1021] 291; Синт.: [525] 150
2300. **кальций** (calcium) серебристо-бел. кубические мет. Ca; М 40,08;  $T_{пл}$  842°;  $T_{кип}$  1495°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., ртуть: 0,3 (18°), этанол: м.р.; Пл.: 1,54 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (689°), 1 (808°), 10 (970°), 100 (1200°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 41,63 (т);  $C_p^0$ : 26,28 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 9,2;  $\Delta H_{кип}$ : 153,6; Лит.: [617] 10, [1090] 195, [386] 50, [768] 71

2301. **кальция азид** бц. ромбические крист.  $\text{Ca}(\text{N}_3)_2$ ; М 124,12;  $T_{\text{пл}}$  100°;  $T_{\text{разл}}$  150°; Разл. на: кальций, азот, кальция нитрид; Раств.: ацетон: н.р., вода: 38,1 (10°), 45 (15,2°), эф.: н.р., этанол: 0,211 (16°); Лит.: [897] 90-91, [1089] 19, [278] 243-244
2302. **кальция бензоат тригидрат** бел. пор.  $\text{Ca}(\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 336,36;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: вода: 2,67 (0°), 8,3 (80°); Пл.: 1,44 (20° к в.4, г.);  $\text{ЛД}_{50}$ : 4000 (б. крысы, п/о), 2300 (мыши, п/о); Лит.: [516] 484, [898] 188
2303. **кальция бромид** бц. ромбические крист.  $\text{CaBr}_2$ ; М 199,89;  $T_{\text{пл}}$  760°;  $T_{\text{кип}}$  810°; Раств.: ацетон: 2,72 (20°), вода: 125 (0°), 132 (10°), 143 (20°), 153 (25°), 213 (40°), 278 (60°), 295 (80°), 312 (105°), метанол: 50,4 (0°), 56,2 (20°), 97,8 (60°), этанол: р.; Пл.: 3,353 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -674,9 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -656,1 (т);  $S^0_{298}$ : 130 (т); Лит.: [768] 71
2304. **кальция бромид гексагидрат** бц. тригональные крист.  $\text{CaBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 307,98;  $T_{\text{пл}}$  38,2°; Раств.: ацетон: р., вода: 125 (0°), 143 (20°), этанол: р.; Пл.: 2,3 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -2118,9 (т);  $S^0_{298}$ : 304,72 (т); Лит.: [898] 187, [768] 71
2305. **кальция гидрид** бц. ромбические крист.  $\text{CaH}_2$ ; М 42,1;  $T_{\text{пл}}$  814°;  $T_{\text{разл}}$  600°; Раств.: вода: реак., эф.: н.р., метанол: реак., этанол: реак.; Пл.: 1,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -188,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -149,8 (т);  $S^0_{298}$ : 42 (т); Лит.: [768] 71
2306. **кальция гидроксид** (известь гашенная) бц. гексагональные крист.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ; М 74,08;  $T_{\text{разл}}$  580°; Разл. на: кальция оксид, вода; Раств.: вода: 0,176 (0°), 0,17 (10°), 0,16 (20°), 0,155 (25°), 0,148 (30°), 0,137 (40°), 0,114 (60°), 0,092 (80°), 0,072 (100°), 0,035 (150°), 0,012 (200°), этанол: н.р.; Пл.: 2,24 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b(2) = 1,37$  (25°, вода);  $pIP(0) = 5,26$  (20°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -986,6 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -896,8 (т);  $S^0_{298}$ : 76,1 (т);  $C_p^0$ : 84,5 (т); Лит.: [768] 71
2307. **кальция гидроцианурат**  $\text{CaHC}_3\text{N}_3\text{O}_3$ ; М 167,136;  $T_{\text{разл}}$  240-280°; Лит.: [212] 315
2308. **кальция гидроцианурат моногидрат**  $\text{CaHC}_3\text{N}_3\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 185,15;  $T_{\text{разл}}$  110-150°; Лит.: [212] 315
2309. **кальция дигидрофосфат**  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ ; М 234,052;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [768] 72
2310. **кальция дигидрофосфат моногидрат** бц. триklinные крист.  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 252,07;  $T_{\text{разл}}$  109°; Разл. на: кальция дигидрофосфат, вода; Раств.: вода: 1 (25°); Пл.: 2,2 (16°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -3417,6 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -3094,9 (т);  $S^0_{298}$ : 259,83 (т); Лит.: [768] 72
2311. **кальция дисилицид** сер. триklinные крист.  $\text{CaSi}_2$ ; М 96,25;  $T_{\text{пл}}$  1020°; Пл.: 2,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 92-93
2312. **кальция иодид** бц. гексагональные крист.  $\text{CaI}_2$ ; М 293,89;  $T_{\text{пл}}$  575°;  $T_{\text{кип}}$  718°; Раств.: ацетон: 72,6 (0°), 88,8 (20°), 119,6 (60°), вода: 182 (0°), 194 (10°), 209 (20°), 223 (30°), 242 (40°), 285 (60°), 354 (80°), 426 (100°), метанол: 116,4 (0°), 126 (20°), 148,8 (60°), этанол: р.; Пл.: 3,956 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -534,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -529,7 (т);  $S^0_{298}$ : 142 (т); Лит.: [768] 71
2313. **кальция карбид** (кальция ацетиленид) бц. тетрагональные крист.  $\text{CaC}_2$ ; М 64,1;  $T_{\text{пл}}$  2300°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 2,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -62,8 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -67,8 (т);  $S^0_{298}$ : 70,3 (т);  $C_p^0$ : 62,34 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 32,2; Лит.: [981] 291, [768] 71
2314. **кальция лактат пентагидрат** бел. крист.  $(\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COO})_2\text{Ca} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 308,29;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: р.5,4 (15°), эф.: о.м.р., клф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [898] 187, [1026] 237, [54] 3.22, [284] 115
2315. **кальция метаалюминат** бц. ромбические крист.  $\text{Ca}(\text{AlO}_2)_2$ ; М 158,06;  $T_{\text{пл}}$  1600°; Пл.: 3,67 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 90-91
2316. **кальция монофторфосфат дигидрат** крист.  $\text{CaPO}_3\text{F} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 174,08;  $T_{\text{разл}}$  170°; Раств.: вода: 1 (20°); Лит.: [1026] 238
2317. **кальция нитрат** (кальций азотнокислый) бц. кубические крист.  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ ; М 164,09;  $T_{\text{пл}}$  561°;  $T_{\text{разл}}$  561°; Раств.: ацетон: 16,8 (20°), вода: 102 (0°), 114,6 (10°), 128,8 (20°), 138,1 (25°), 149,4 (30°), 189 (40°), 359 (60°), 363 (100°), 376 (150°), 413

- (200°), метанол: 134 (10°), 144 (40°), 158 (60°), этанол: 51,4 (20°), 62,9 (40°); Пл.: 2,36 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -937,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -742 (т);  $S_{298}^0$ : 193,3 (т);  $C_p^0$ : 149,33 (т);  $\Delta H_{пл}^0$ : 21,3; Лит.: [897] 76-77, [768] 71
2318. **кальция нитрат тетрагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 236,15;  $T_{пл}$  40°;  $T_{разл}$  100°; Разл. на: кальция нитрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2131,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1700,8 (т);  $S_{298}^0$ : 339 (т); Лит.: [768] 71
2319. **кальция нитрид** черн. гексагональные крист.  $\text{Ca}_3\text{N}_2$ ; М 148,25;  $T_{пл}$  1195°; Раств.: бензол: н.р., вода: реакт., этанол: о.м.р.; Пл.: 2,63 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -431,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -368,6 (т);  $S_{298}^0$ : 105 (т);  $C_p^0$ : 94,14 (т); Лит.: [768] 71
2320. **кальция нитрид гидрат** бц. крист.  $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 150,11;  $T_{разл}$  100°; Лит.: [897] 90-91
2321. **кальция оксалат моногидрат**  $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 146,11;  $T_{разл}$  200°; Раств.: вода: 0,0006 (20°);  $pIP$  (0) = 8,7 (20°, вода); Лит.: [54] 3.22
2322. **кальция оксид** (известь негашенная) бц. кубические крист.  $\text{CaO}$ ; М 56,08;  $T_{пл}$  2850°;  $T_{кип}$  2850°; Раств.: вода: 0,13 (0°), 0,66 (80°); Пл.: 3,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 1,838 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -635,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -604,2 (т);  $S_{298}^0$ : 39,7 (т);  $C_p^0$ : 42,8 (т);  $\Delta H_{пл}^0$ : 50; Лит.: [597], [768] 72
2323. **кальция олеат**  $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_2\text{Ca}$ ; М 603,01;  $T_{пл}$  83-84°; Раств.: вода: 0,04 (20°), 0,03 (50°); Лит.: [519] 188-189
2324. **кальция ортоалюминат** бц. кубические крист.  $\text{Ca}_3(\text{AlO}_3)_2$ ; М 270,2;  $T_{пл}$  1535°;  $T_{разл}$  1535°; Раств.: вода: н.р.;  $n$  = 1,71 (20°); Лит.: [897] 90-91
2325. **кальция пантотенат**  $\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{CaN}_2\text{O}_{10}$ ; М 476,53;  $T_{разл}$  195-196°; Раств.: вода: 36 (20°); Лит.: [54] 3.22, [290] 57
2326. **кальция пероксид** (кальция перекись) бел. тетрагональные крист.  $\text{CaO}_2$ ; М 78,08;  $T_{разл}$  275°; Раств.: ацетон: м.р., вода: м.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -651,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -598 (т);  $S_{298}^0$ : 43,1 (т); Лит.: [768] 72
2327. **кальция силикат** бц. моноклинные крист.  $\text{CaSiO}_3$ ; М 116,16;  $T_{пл}$  1540°; Раств.: вода: 0,0095 (17°); Пл.: 2,905 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 92-93
2328. **кальция стеарат** крист.  $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2\text{Ca}$ ; М 607,017;  $T_{пл}$  179°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [1026] 238
2329. **кальция сульфат** (ангидрит) бц. ромбические крист.  $\text{CaSO}_4$ ; М 136,14;  $T_{пл}$  1420°; Раств.: вода: м.р., глицерин: р.; Пл.: 2,99 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1432,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1320,3 (т);  $S_{298}^0$ : 106,7 (т);  $C_p^0$ : 99,6 (т);  $\Delta H_{пл}^0$ : 28; Лит.: [768] 72
2330. **кальция сульфат дигидрат** (гипс) бц. моноклинные крист.  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 172,17;  $T_{разл}$  128°; Разл. на: кальция сульфат полугидрат, вода; Раств.: вода: 0,176 (0°), 0,193 (10°), 0,206 (20°), 0,209 (25°), 0,212 (30°), глицерин: р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pIP$  (0) = 5 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -2021,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1795,7 (т);  $S_{298}^0$ : 193,97 (т);  $C_p^0$ : 186,2 (т); Лит.: [611] 176, [768] 72
2331. **кальция сульфат полугидрат** бц. моноклинные крист.  $(\text{CaSO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 145,15;  $T_{разл}$  163°; Разл. на: кальция сульфат, вода; Раств.: вода: м.р., глицерин: р.; Пл.: 2,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1573 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1435 (т);  $S_{298}^0$ : 134 (т);  $C_p^0$ : 121 (т); Лит.: [284] 54, [768] 72
2332. **кальция сульфид** бц. кубические крист.  $\text{CaS}$ ; М 72,14;  $T_{пл}$  2000°; Пл.: 2,18 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 2,137 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -482,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -477,4 (т);  $S_{298}^0$ : 56,5 (т);  $C_p^0$ : 47,7 (т); Лит.: [768] 72
2333. **кальция тартрат тетрагидрат**  $(\text{HOCHCOO})_2\text{Ca} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 260,21;  $T_{разл}$  200°; Раств.: вода: 0,0045 (25°), этанол: м.р.; Лит.: [898] 188, [54] 3.23
2334. **кальция тетрагидроалюминат** (кальция аломогидрид) бц. крист.  $\text{Ca}(\text{AlH}_4)_2$ ; М 102,105;  $T_{разл}$  230°; Раств.: диглим: р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -184,3 (т); Лит.: [1020] 122, [993] 89
2335. **кальция тетразолат**  $\text{Ca}(\text{CHN}_4)_2$ ; М 178,17;  $T_{пл}$  282°; Лит.: [963] 581

2336. **кальция феррат(III)** темно-красн. ромбические крист.  $\text{Ca}(\text{FeO}_2)_2$ ; M 215,77;  $T_{\text{пл}}$  1220°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ.: 5,08 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [427] 116-117
2337. **кальция формат** (calcium formate)  $\text{Ca}(\text{HCOO})_2$ ; M 130,1; CAS 544-17-2;  $T_{\text{пл}}$  300°;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: вода: 16,15 (0°), 16,6 (20°), 18,4 (100°), этанол: н.р.; ПЛ.: 2,01 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [898] 187, [1026] 238, [11] 407, [54] 3.22, 5.11
2338. **кальция фосфат** бц. тригональные крист.  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ; M 310,18;  $T_{\text{пл}}$  1670°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ПЛ.: 3,14 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); pПР (0) = 29 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$  -4137,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -3899,5 (т);  $S_{298}^0$  236 (т);  $C_p^0$  227,8 (т); Лит.: [768] 72, 239
2339. **кальция фосфид** (кальций фосфористый, трикальция дифосфид) красно-коричнев. крист.  $\text{Ca}_3\text{P}_2$ ; M 182,18;  $T_{\text{разл}}$  1250°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [897] 94-95, [1026] 238
2340. **кальция фторид** (плавиковый шпат, флюорит) бц. кубические крист.  $\text{CaF}_2$ ; M 78,08;  $T_{\text{пл}}$  1400°;  $T_{\text{кип}}$  2500°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0016 (18°); ПЛ.: 3,18 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,434$  (20°); Давл. паров: 1 (1625°), 10 (1850°); pПР (0) = 10,4 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$  -1214,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -1161,9 (т);  $S_{298}^0$  68,87 (т);  $C_p^0$  67,03 (т); ЛД<sub>50</sub>: 4417 (крысы, в/ж); Лит.: [1024] 111, [768] 72
2341. **кальция хлорат дигидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; M 243,01;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: ацетон: р., вода: л.р. (100°), этанол: р.; ПЛ.: 2,711 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 96-97, [54] 3.21
2342. **кальция хлорид** бц. ромбические крист.  $\text{CaCl}_2$ ; M 110,99;  $T_{\text{пл}}$  772°;  $T_{\text{кип}}$  1600°; Раств.: ацетон: 0,01 (20°), вода: 59,5 (0°), 65 (10°), 74,5 (20°), 100 (30°), 115,5 (40°), 137 (60°), 147 (80°), 158 (100°), 205 (150°), метанол: 21,8 (0°), 29,2 (20°), 38,5 (40°), этанол: 18,3 (0°), 25,8 (20°), 35,3 (40°), 56,2 (70°); ПЛ.: 2,512 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Вязк.: 3,34 (787°), 2,03 (877°), 1,44 (967°); Пов.нат.: 148 (770°), 137 (920°);  $\Delta H_{298}^0$  -795 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -750,2 (т);  $S_{298}^0$  113,8 (т);  $C_p^0$  72,63 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$  28,37; Лит.: [366] 19, [768] 72
2343. **кальция хлорид гексагидрат** бц. тригональные крист.  $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; M 219,08;  $T_{\text{пл}}$  29,9°;  $T_{\text{разл}}$  34°; Разл. на: кальция хлорид дигидрат, вода; Раств.: вода: о.х.р., этанол: л.р.; ПЛ.: 1,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -2197,5 (т);  $S_{298}^0$  284,93 (т); Лит.: [284] 54, [768] 72
2344. **кальция хлорид дигидрат** бц. крист.  $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; M 147,02;  $T_{\text{разл}}$  250°; Разл. на: кальция хлорид, вода; Раств.: вода: 130 (20°), 435 (100°), этанол: р.; Лит.: [897] 96-97, [768] 72
2345. **кальция хлорид - метанол (1/3)**  $\text{CaCl}_2 \cdot 3\text{CH}_3\text{OH}$ ; M 207,11;  $T_{\text{пл}}$  177°; Раств.: метанол: 51,1 (75°); Лит.: [790] 134
2346. **кальция цианамид** бц. тригональные крист.  $\text{CaCN}_2$ ; M 80,1;  $T_{\text{пл}}$  1300°;  $T_{\text{возг}}$  1200°; Раств.: вода: 2,5 (25°), этанол: н.р.; ПЛ.: 2,29 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 900 (крысы, в/ж); Лит.: [339] 269-271, [897] 96-97, [307] 92-95, [523] 159-164, 182
2347. **кальция цианурат**  $\text{Ca}_3(\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3)_2$ ; M 372,34;  $T_{\text{разл}}$  340-450°; Лит.: [212] 315
2348. **кальция цикламат дигидрат** бел. крист.  $(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NHSO}_3)_2\text{Ca} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; M 432,567;  $T_{\text{разл}}$  80°; Раств.: вода: 25 (25°); Лит.: [179] 121-122, [520] 80-81
2349. **кальция цитрат тетрагидрат**  $\text{Ca}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; M 570,495;  $T_{\text{пл}}$  100°;  $T_{\text{разл}}$  120°; Раств.: вода: 0,1 (20°), этанол: н.р.; Лит.: [1026] 239, [54] 3.22
2350. **камфора** бц. крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$ ; M 152,23;  $T_{\text{пл}}$  176°; Раств.: вода: м.р., эф.: о.х.р., жирные масла: л.р., хлф.: о.х.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 242, [814]
2351. **dl-камфорная кислота** (dl-цис-1,2,2-триметил-1,3-циклопентандикарбоновая кислота) бц. моноклинные крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}_4$ ; M 200,24;  $T_{\text{пл}}$  202-208°; pK<sub>a</sub> (1) = 4,57 (25°, вода); pK<sub>a</sub> (2) = 5,1 (25°, вода); Лит.: [897] 706-707, [898] 89, [1026] 239

2352. **каннабидиол** призматические крист.  $C_{21}H_{30}O_2$ ; М 314,47;  $T_{пл}$  66°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (190°); Лит.: [897] 708-709
2353. **каннабинол** (3-амил-1-окси-6,6,9-триметил-5-дибензпиран, 6,6,9-триметил-3-пентил-6Н-бензо[с]хроменол-1) листовидные крист.  $C_{21}H_{26}O_2$ ; М 310,43;  $T_{пл}$  76°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., метанол: р., петр.эф.: л.р., этанол: р.; Давл. паров: 0,01 (165°), 0,05 (185°); Лит.: [897] 708-709, [1026] 240
2354. **кантаридин** (2,3-диметил-7-оксабицикло[2.2.1]гептан-2,3-дикарбоновой кислоты ангидрид) бц. ромбические крист.  $C_{10}H_{12}O_4$ ; М 196,2;  $T_{пл}$  218°;  $T_{возг}$  84°; Раств.: ацетон: т.р., вода: 0,0033 (20°), эф.: 0,09 (20°), укс.: р., хлф.: т.р., этанол: 0,02 (18°); ЛД<sub>50</sub>: 1 (кошки, в/в), 1 (собаки, в/в); Лит.: [897] 708-709, [1024] 526-527, [982] 402-403
2355. **каприловая кислота** (октановая кислота) бц. маслянистая ж.  $CH_3(CH_2)_8COOH$ ; М 144,21;  $T_{пл}$  16°;  $T_{кип}$  237,5°; Раств.: вода: 0,25 (100°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.;  $pK_a$  (1) = 4,89 (25°, вода); Лит.: [897] 708-709, [898] 89
2356. **каприновой кислоты метиловый эфир** (декановой кислоты метиловый эфир)  $CH_3(CH_2)_8COOCH_3$ ; М 186,29;  $T_{пл}$  -12,8°;  $T_{кип}$  228°; Лит.: [642] 15
2357. **капроновая кислота** (бутилуксусная кислота, гексановая кислота) бц. маслянистая ж.  $CH_3(CH_2)_4COOH$ ; М 116,16;  $T_{пл}$  -3,9--1,5°;  $T_{кип}$  202-205°; Раств.: вода: 0,886 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,929 (20°, к в.4, ж.);  $pK_a$  (1) = 4,86 (25°, вода); Лит.: [897] 712-713
2358. **капроновой кислоты амид** (гексановой кислоты амид) крист. (р.п. ацетон)  $CH_3(CH_2)_4CONH_2$ ; М 115,174;  $T_{пл}$  101°;  $T_{кип}$  255°; Лит.: [832] 186-187
2359. **капсаицин** (8-метил-6-ноненовой кислоты ванилиламид, ahsain, capsaisin, mition, zostrix) бц. крист.  $C_{18}H_{27}NO_3$ ; М 305,42; CAS 404-86-4;  $T_{пл}$  65°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 1,1 (морские свинки, в/б), 190 (мыши, п/о), 0,56 (мыши, в/в), 7,65 (мыши, в/б), 1,6 (мыши, интрахеально), 512 (мыши, подкожно); Лит.: [26] 510, [255] 223, [797] 29
2360. **карбазид** игольчатые крист.  $OC(NHNH_2)_2$ ; М 90,1;  $T_{пл}$  154°; Лит.: [832] 356-357
2361. **карбазол** (дибензопиррол) бц. крист.  $C_{12}H_9N$ ; М 167,207;  $T_{пл}$  247-248°;  $T_{кип}$  355°;  $pK_a$  (1) = 19,6 (25°, диметилсульфоксид);  $pK_a$  (1) = 16,7 (25°, вода); Лит.: [1021] 313-314, [1026] 242
2362. **4-карбаминофенилмышьяковая кислота** (аминарсон) бел. крист.  $C_7H_9AsN_2O_4$ ; М 260,08;  $T_{пл}$  173°;  $T_{разл}$  173°; Раств.: вода: м.р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 33, [284] 225
2363. **карбаминовой кислоты бутиловый эфир** (butyl carbamate, бутилуретан)  $H_2NCOCH_2CH_2CH_2CH_3$ ; М 101,15;  $T_{пл}$  53-55°; Лит.: [54] 1.130; Синт.: [858] 145-146
2364. **карбаминовой кислоты пропильный эфир** (пропилкарбамат)  $H_2NCOOCH_2CH_2CH_3$ ; М 103,12;  $T_{пл}$  60°;  $T_{кип}$  196°; Лит.: [1024] 48
2365. **карбаминовой кислоты этиловый эфир** (уретан, этилкарбамат)  $H_2NCOOCH_2CH_3$ ; М 89,1;  $T_{пл}$  48-50°;  $T_{кип}$  185°; Лит.: [1024] 48, [1026] 722; Синт.: [824] 246
2366. **карбахолин** (N-(2-карбамоилоксиэтил)триметиламмония хлорид) бел. призматические крист.  $H_2NCOOCH_2CH_2N(CH_3)_3Cl$ ; М 182,6;  $T_{пл}$  204°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [1026] 242, [284] 151, [415] 25, [994] 249-250
2367. **3-карбокси-3-бутенная кислота** (итаконовая кислота, метиленацтарная кислота)  $HOOC(=CH_2)CH_2COOH$ ; М 130,11;  $T_{пл}$  167-168°;  $pK_a$  (1) = 3,85 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,45 (25°, вода); Лит.: [1021] 276, [1026] 228



2368. **карбофуран** ((2,3-дигидро-2,2-диметилбензофурил-7)-N-метилкарбамат, фурадан)  $C_{12}H_{15}NO_3$ ; М 221,25;  $T_{пл}$  150-152°;  $ЛД_{50}$ : 6,14 (кролики, п/о), 3400 (кролики, наочно), 8 (крысы, п/о); Лит.: [649] 228, [561] 262, 264-265, [562] 164
2369. **карбромал** (N-(альфа-бром-альфа-этилбутирил)мочевина, адалин) бел. крист.  $C_7H_{13}BrN_2O_2$ ; М 237,094;  $T_{пл}$  118°; Раств.: вода: м.р. (100°), о.м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 246, [284] 145
2370. **альфа-каротин** фиолетов. призматические крист.  $C_{40}H_{56}$ ; М 536,87;  $T_{пл}$  188°; Лит.: [1021] 333, [415] 196
2371. **бета-каротин** темно-фиолетов. гексагональные крист.  $C_{40}H_{56}$ ; М 536,87;  $T_{пл}$  183°; Лит.: [1021] 332-333, [415] 196
2372. **гамма-каротин** темно-красн. призматические крист.  $C_{40}H_{56}$ ; М 536,87;  $T_{пл}$  131°; Лит.: [415] 196
2373. **кварц** (кремнезем, кремния диоксид) бц. гексагональные крист.  $SiO_2$ ; М 60,08;  $T_{пл}$  1610°;  $T_{кип}$  2950°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,651 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,54425 (18°, n<sub>0</sub>), 1,55335 (18°, n<sub>с</sub>); ДП: 4,6 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -910,9 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -856,7 (г);  $S_{298}^0$ : 41,84 (г);  $C_p^0$ : 44,43 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 8,54; Лит.: [896] 960, [981] 775, [1021] 517-518, [252], [253]. [393] 48. [768] 74
2374. **кватеррилен** зелен. пластинчатые крист.  $C_{40}H_{26}$ ; М 500,59;  $T_{пл}$  570°; Лит.: [488] 285-286
2375. **кватерфенил** бц. крист.  $C_{24}H_{18}$ ; М 306,4;  $T_{пл}$  318°; Лит.: [488] 283-284
2376. **кверцетин** (3,3',4',5',7-пентагидроксифлавоон, мелетин, софцетин) лимонно-желт. крист.  $C_{15}H_{10}O_7$ ; М 302,24;  $T_{пл}$  313-314°;  $pK_a$  (1) = 6,62 (20°, вода);  $pK_a$  (2) = 9,7 (20°, вода);  $pK_a$  (3) = 11,56 (20°, вода); Лит.: [1021] 370, [290] 623-624, [435] 382-386
2377. **келиин** бел. крист.  $C_{14}H_{12}O_5$ ; М 260,24;  $T_{пл}$  152°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 269
2378. **кетен** г.  $CH_2CO$ ; М 42,04;  $T_{пл}$  -134,6°;  $T_{кип}$  -41°; Раств.: ацетон: л.р., вода: ре-аг., эф.: л.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -61,09 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -60,29 (г);  $S_{298}^0$ : 241,79 (г);  $C_p^0$ : 51,76 (г); Лит.: [897] 726-727, [946] 204-223, [270] 228, [973] 125-129; Синт.: [858] 226-229
2379. **кетобензидон**  $C_{15}H_{21}NO_2$ ; М 247,333; CAS 469-79-4;  $T_{пл}$  150-151°; Лит.: [26] 194, [1015] 21
2380. **кетобензидона гидрохлорид** (ketogan)  $C_{15}H_{22}ClNO_2$ ; М 283,8; CAS 5965-49-1;  $T_{пл}$  201-202°; Лит.: [26] 194
2381. **кетопрофен** (2-(3-benzoylphenyl)propionic acid, ketoprofen)  $C_6H_5COC_6H_4CH(CH_3)COOH$ ; М 254,28; CAS 22071-15-4;  $T_{пл}$  94°; Лит.: [26] 72
2382. **кислород** (oxygen) бц. г.  $O_2$ ; М 32;  $T_{пл}$  -219°;  $T_{кип}$  -183°; Раств.: ацетон: 0,367 (10°), 0,0309 (20°), 0,0277 (25°), бензол: 0,027 (25°), вода: 0,00699 (0°), 0,00543 (10°), 0,00443 (20°), 0,00404 (25°), 0,00373 (30°), 0,0033 (40°), 0,00299 (50°), 0,00252 (80°), 0,00246 (100°), метанол: 0,04 (10°), 0,0339 (20°), 0,0313 (25°), этанол: 0,0204 (20°); Пл.: 1,27 (-219°, г/см<sup>3</sup>, т.). 1,14 (-183°, г/см<sup>3</sup>, ж.). 0,001429 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-219°), 10 (-210,7°), 100 (-198,7°); ДП: 1,000486 (25°); Вязк.: 0,0192 (0°), 0,0218 (50°), 0,0244 (100°), 0,029 (200°), 0,0369 (400°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 205,04 (г);  $C_p^0$ : 29,35 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 0,446;  $\Delta H_{кип}$ : 6,828;  $T_{крит}$ : -118,37;  $P_{крит}$ : 5,08;  $P_{лкрит}$ : 0,41; Лит.: [1090] 232-233, [185] 28-31, [376] 565-566, [386] 50, [610] 47-49, [726] 46-47. [768] 27. 72-73
2383. **кислорода дифторид** бц. г.  $OF_2$ ; М 54;  $T_{пл}$  -223,8°;  $T_{кип}$  -145°;  $T_{разл}$  200°; Давл. паров: 1 (-196°), 10 (-184°), 100 (-167°);  $\Delta H_{298}^0$ : 25,1 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 42,5 (г);  $S_{298}^0$ : 246,98 (г);  $C_p^0$ : 43,3 (г);  $\Delta H_{кип}$ : 11,09;  $T_{крит}$ : -58;  $P_{крит}$ : 4,95;  $P_{лкрит}$ : 0,553; Лит.: [376] 593, [627], [768] 73, 315
2384. **кляудетит** (мышьяка (III) оксид, мышьяковистый ангидрид) бц. моноклин-ные крист.  $As_2O_3$ ; М 197,84;  $T_{пл}$  314°;  $T_{кип}$  461°; Раств.: вода: р.; Пл.: 4,15 (20°,

- г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 10 (260°), 100 (333°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1331,6 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -1178,8 (г);  $S_{298}^0$ : 245 (г);  $C_p^0$ : 222 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 45,2;  $\Delta H_{кип}$ : 56,1; Лит.: [768] 82
2385. **кдупанодановая кислота** C<sub>22</sub>H<sub>34</sub>O<sub>2</sub>; М 330,5; Т<sub>пл</sub> -78°; Лит.: [927] 13
2386. **кобальт (cobalt) серебристо-сер. гексагональные мет. Со**; М 58,93; Т<sub>пл</sub> 1492°; Т<sub>кип</sub> 2960°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,17 (18°); Пл.: 8,84 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (1313°), 1 (1471°), 10 (1677°), 100 (1940°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 30,04 (г);  $C_p^0$ : 24,81 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 15,5; Лит.: [617] 10. [386]. [768] 73
2387. **кобальт ацетат тетрагидрат** темно-красн. крист. Co(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub> · 4H<sub>2</sub>O; М 249,08; Т<sub>разл</sub> 140°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 51 (20°), этанол: 0,29 (20°); Лит.: [1026] 262
2388. **кобальта бромид** зелен. гексагональные крист. CoBr<sub>2</sub>; М 218,75; Т<sub>пл</sub> 678°; Т<sub>кип</sub> 927°; Раств.: ацетон: 65 (20°), метанол: 43 (20°), 153,1 (60°), этанол: 70,6 (10°), 77,1 (20°), 123,2 (65°); Пл.: 4,91 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -232,2 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -210,5 (г);  $S_{298}^0$ : 135,6 (г);  $C_p^0$ : 79,66 (г); Лит.: [897] 96-97, [768] 73
2389. **кобальта бромид гексагидрат** красно-фиолетов. призматические крист. CoBr<sub>2</sub> · 6H<sub>2</sub>O; М 326,83; Т<sub>разл</sub> 43°; Раств.: ацетон: 65 (20°), 92,4 (40°), вода: 91,9 (0°), 119 (25°), 156 (40°), 226 (60°), 237 (75°), 257 (100°), эф. р., метанол: 43 (20°), 124,8 (40°), 153 (60°), хлф.: м.р., этанол: 70,6 (10°), 77,1 (20°), 95,6 (40°), 121 (60°), этил-ацетат: м.р.; Пл.: 2,46 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 73
2390. **кобальта бромид тетрагидрат** крист. CoBr<sub>2</sub> · 4H<sub>2</sub>O; М 290,8; Т<sub>разл</sub> 60°; Разл. на: кобальта бромид, вода; Лит.: [768] 73
2391. **кобальта гидроксид** розов. тригональные крист. Co(OH)<sub>2</sub>; М 92,95; Т<sub>разл</sub> 200°; Разл. на: кобальта(II) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,6 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); рК<sub>а</sub> (2) = 4,4 (25°, вода); рПП (0) = 15 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -541 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -456,1 (г);  $S_{298}^0$ : 82 (г); Лит.: [768] 73, [1066] 45-47
2392. **кобальта иодид гексагидрат** красно-коричнев. гексагональные крист. CoI<sub>2</sub> · 6H<sub>2</sub>O; М 420,83; Т<sub>разл</sub> 130°; Разл. на: кобальта иодид альфа-форма, вода; Раств.: ацетон: х.р., вода: 197 (25°), 420 (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,9 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 73
2393. **кобальта иодид альфа-форма** черн. тригональные крист. CoI<sub>2</sub>; М 312,74; Т<sub>пл</sub> 515°; Т<sub>кип</sub> 570°; Т<sub>разл</sub> 570°; Пл.: 5,68 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -102,1 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -97,5 (г);  $S_{298}^0$ : 158,2 (г); Лит.: [768] 73
2394. **кобальта карбонат** розов. гексагональные крист. CoCO<sub>3</sub>; М 118,94; Т<sub>разл</sub> 427°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,13 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); рПП (0) = 12,84 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -722,6 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -651 (г); Лит.: [768] 73
2395. **кобальта нитрат гексагидрат** красн. моноклинные крист. Co(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> · 6H<sub>2</sub>O; М 291,03; Т<sub>разл</sub> 55°; Разл. на: кобальта нитрат тригидрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: 83,5 (0°), 97,3 (20°), 102,5 (25°), 111,4 (30°), 211 (80°), диоксан: р., этанол: р.; Пл.: 2,13 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 73
2396. **кобальта нитрат тригидрат** Co(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> · 3H<sub>2</sub>O; М 236,99; Т<sub>разл</sub> 100°; Разл. на: кобальта(II) оксид; Лит.: [768] 73
2397. **кобальта(II) оксид** серо-зелен. кубические крист. CoO; М 74,93; Т<sub>пл</sub> 1935°; Т<sub>разл</sub> 2800°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -239,3 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -213,4 (г);  $S_{298}^0$ : 43,9 (г);  $C_p^0$ : 55,23 (г); Лит.: [768] 73; Синт.: [493] 242
2398. **кобальта(II, III) оксид** черн. кубические крист. Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>; М 240,8; Т<sub>разл</sub> 900°; Разл. на: кобальта(II) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,07 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -879 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -761,5 (г);  $S_{298}^0$ : 149,66 (г); Лит.: [768] 74
2399. **кобальта селенид** желт. гексагональные крист. CoSe; М 137,89; Т<sub>пл</sub> 1055°; Пл.: 7,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 98-99, [1021] 414
2400. **кобальта сульфат** розов. ромбические крист. CoSO<sub>4</sub>; М 154,99; Т<sub>разл</sub> 600°; Раств.: вода: 24,7 (0°), 30,8 (10°), 35,5 (20°), 37,6 (25°), 48,8 (40°), 51,1 (50°), 54,8 (70°), 49,3 (80°), 38,5 (100°), метанол: 0,418 (25°), 0,267 (55°), этанол: 0,017 (15°),

- 0,026 (55°); Пл.: 3,71 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -868,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -791,9 (т);  $S_{298}^0$ : 113,4 (т); Лит.: [768] 74
2401. **кобальта сульфат гексагидрат**  $\text{CoSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 285,073;  $T_{\text{разл}}$  71°; Разл. на: кобальта сульфат моногидрат, вода; Лит.: [768] 74
2402. **кобальта сульфат гептагидрат** красн. моноклинные крист.  $\text{CoSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ; М 281,1;  $T_{\text{разл}}$  41°; Разл. на: кобальта сульфат гексагидрат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,89 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 74
2403. **кобальта сульфат моногидрат** крист.  $\text{CoSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 173;  $T_{\text{разл}}$  420°; Разл. на: кобальта сульфат, вода; Лит.: [768] 74
2404. **кобальта сульфид** черн. гексагональные крист.  $\text{CoS}$ ; М 90,99;  $T_{\text{пл}}$  1100°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,45 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -96,1 (т);  $S_{298}^0$ : -84,5 (т);  $C_p^0$ : 47,7 (т); Лит.: [768] 74
2405. **кобальта тетракис(трифторфосфин)гидрид**  $\text{HCo}(\text{PF}_3)_4$ ; М 411,82;  $T_{\text{кип}}$  80°;  $T_{\text{разл}}$  250°; Лит.: [356] 236
2406. **кобальта формат дигидрат** красн. крист.  $\text{Co}(\text{HCOO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 185;  $T_{\text{разл}}$  140°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 5,03 (20°); Пл.: 2,129 (22°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 98-99, [54] 3.26
2407. **кобальта фосфид** ромбические крист.  $\text{CoP}$ ; М 89,907;  $T_{\text{пл}}$  1520°; Лит.: [1024] 133
2408. **кобальта хлорид** голуб. тригональные крист.  $\text{CoCl}_2$ ; М 129,84;  $T_{\text{пл}}$  724°;  $T_{\text{кип}}$  1049°; Раств.: ацетон: 9,3 (22,5°), вода: 43,5 (0°), 47,7 (10°), 52,9 (20°), 56,2 (25°), 59,7 (30°), 69,5 (40°), 93,8 (60°), 97,6 (80°), 106,2 (100°), эф.: 0,021 (20°), метанол: 38,5 (20°), 58,2 (40°), этанол: 44,9 (0°), 54,4 (20°), 67,4 (40°); Пл.: 3,36 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (660°), 100 (880°);  $\Delta H_{298}^0$ : -325,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -282,4 (т);  $S_{298}^0$ : 106,3 (т);  $C_p^0$ : 78,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 31;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 113,8;  $\text{ЛД}_{50}$ : 60 (крысы, в/б); Лит.: [892] 1004-1007, [768] 74
2409. **кобальта хлорид гексагидрат** красн. моноклинные крист.  $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 237,93;  $T_{\text{разл}}$  49°; Разл. на: кобальта хлорид тетрагидрат, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,92 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1735,9 (т); Лит.: [1090] 274, [393] 61, [768] 74
2410. **кобальта хлорид дигидрат**  $\text{CoCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 165,87;  $T_{\text{разл}}$  90°; Разл. на: кобальта хлорид моногидрат, вода; Лит.: [768] 74
2411. **кобальта хлорид моногидрат**  $\text{CoCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 147,854;  $T_{\text{разл}}$  140°; Разл. на: кобальта хлорид, вода; Лит.: [768] 74
2412. **кобальта хлорид тетрагидрат**  $\text{CoCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 201,9;  $T_{\text{разл}}$  58°; Разл. на: кобальта хлорид дигидрат, вода; Лит.: [768] 74
2413. **кобальта циклопентадиенил-трикарбонил-гидрид**  $\text{HCo}(\text{CO})_3(\text{C}_5\text{H}_5)$ ; М 209,065;  $T_{\text{разл}}$  57°; Лит.: [356] 236
2414. **кобальт-самарий (1/5)  $\text{SmCo}_5$** ; М 445,03;  $T_{\text{пл}}$  1320°; Пл.: 8,52 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [552] 20
2415. **кодеин**  $\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{NO}_3$ ; М 299,36;  $T_{\text{пл}}$  155°; Раств.: бензол: р., вода: 0,83 (20°), эф.: 2 (20°), хлф.: 100 (20°), этанол: 50 (20°);  $\text{pK}_{\text{BH}^+}(1) = 8,21$  (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 48 (кролики, в/в), 700 (крысы, п/к), 250 (мыши, п/о), 80 (мыши, в/в), 370 (мыши, п/к); Лит.: [224] 98, [528] 224-225, [1021] 422, [1026] 264, [274] 145, [426] 23
2416. **кодеина гидрохлорид дигидрат** бц. игольчатые крист.  $\text{C}_{18}\text{H}_{26}\text{ClNO}_5$ ; М 371,87;  $T_{\text{пл}}$  264°; Раств.: вода: 3,84 (15°), этанол: р.; Лит.: [528] 370, [897] 726-727
2417. **кодеина сульфат пентагидрат** бц. ромбические крист.  $\text{C}_{36}\text{H}_{54}\text{N}_2\text{O}_{15}\text{S}$ ; М 786,92;  $T_{\text{пл}}$  278°;  $T_{\text{разл}}$  278°; Раств.: вода: 3,3 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,1 (25°); Лит.: [897] 726-727
2418. **кодеина фосфат дигидрат** бц. игольчатые крист.  $\text{C}_{18}\text{H}_{28}\text{NO}_9\text{P}$ ; М 433,4;  $T_{\text{пл}}$  235°;  $T_{\text{разл}}$  235°; Раств.: вода: 44,5 (25°), эф.: 0,07 (20°), хлф.: р., этанол: 0,38 (25°); Лит.: [196] 515, [897] 726-727, [274] 145, [1072] 214

2419. **кодеин моногидрат** (метилморфина моногидрат) бц. крист.  $C_{18}H_{23}NO_4$ ; M 317,39; T<sub>разл</sub> 100°; Раств.: бензол: р., вода: 0,83 (25°), 1,7 (80°), эф.: 8 (25°), хлф.: р., этанол: 62,5 (25°); Лит.: [897] 726-727, [284] 374
2420. **койевая кислота** (5-гидокси-2-(гидроксиметил)-4-пирон)  $C_6H_6O_4$ ; M 142,109; T<sub>пл</sub> 152-154°; Лит.: [1026] 264; Синт.: [754] 164
2421. **И-кокаин** (скаск, крок) бц. моноклинные крист.  $C_{17}H_{21}NO_4$ ; M 303,37; T<sub>пл</sub> 98°; Раств.: бензол: р.100 (20°), вода: 0,16 (25°), 0,38 (80°), эф.: 26,3, хлф.: р.100 (20°), этанол: 20 (25°), этилацетат: 100 (20°); Лит.: [897] 726-727, [928] 282, [274] 145, [285] 99-101, [477] 1076-1078, [605] 177-179, [1074] 195-198
2422. **И-кокаина гидрохлорид** бц. моноклинные крист.  $C_{17}H_{22}ClNO_4$ ; M 339,83; T<sub>пл</sub> 200°; Раств.: вода: 250 (25°), глицерин: р., эф.: н.р., хлф.: р.8, этанол: 38,4 (25°); Лит.: [897] 726-727, [445] 147, [1072] 239
2423. **И-кокаина хромат моногидрат** оранжево-желт. листовидные крист.  $C_{17}H_{25}CrNO_5$ ; M 439,41; T<sub>пл</sub> 127°; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [897] 726-727
2424. **колхицин** крист.  $C_{22}H_{25}NO_6$ ; M 399,437; T<sub>пл</sub> 155°; Раств.: вода: р.; pK<sub>ВН</sub><sup>+</sup> (1) = 1,65 (25°, вода); Лит.: [490] 254-255, [640] 79, [477] 1118-1120, [605] 159-161
2425. **конваллятоксин** бел. крист.  $C_{29}H_{42}O_{10}$ ; M 550,638; T<sub>пл</sub> 212°; Раств.: ацетон: р., вода: г.р., хлф.: т.р., этанол: р., этилацетат: т.р.; ЛД<sub>50</sub>: 3,65 (кошки, п/о), 0,18 (кошки, в/б), 0,185 (морские свинки, в/в), 0,2 (морские свинки, в/б), 10 (мыши, в/б), 0,09 (обезьяны, в/в); Лит.: [1026] 271, [211] 162, [284] 417, [748] 445
2426. **конволамин** призматические крист.  $C_{17}H_{23}NO_4$ ; M 305,37; T<sub>пл</sub> 114-115°; Лит.: [670] 148-149
2427. **конвольвин** игольчатые крист.  $C_{16}H_{21}NO_4$ ; M 291,34; T<sub>пл</sub> 114-115°; Лит.: [670] 148-149
2428. **д-копинн** (d-2-пропилпиперидин) бц. маслянистая ж.  $C_8H_{17}N$ ; M 127,23; T<sub>пл</sub> -2,5°; T<sub>кип</sub> 166,5°; Раств.: бензол: р., вода: 1,1, эф.: л.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,8438 (19°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 1 (человек, п/о); Лит.: [897] 728-729, [1024] 531, [477] 1064-1065, [670] 82-84, [986] 277
2429. **д-копинна гидрохлорид** бц. ромбические крист. (р.п. вода)  $C_8H_{18}ClN$ ; M 163,69; T<sub>пл</sub> 217°; Раств.: вода: 50, эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 728-729
2430. **д-копинна пикрат** желт. игольчатые крист. (р.п. вода)  $C_8H_7C_3H_9NH_2(OC_6H_2(NO_2)_3)_3$ ; M 356,34; T<sub>пл</sub> 75°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 728-729
2431. **коптизина хлорид**  $C_{19}H_{14}ClNO_4$ ; M 355,772; T<sub>пл</sub> 266-268°; Лит.: [1006] 42
2432. **коразол** (1,5-пентаметилентетразол) бел. крист.  $C_6H_{10}N_4$ ; M 138,17; T<sub>пл</sub> 60°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Лит.: [284] 263
2433. **транс-коричная кислота** (zimtsaure, транс-3-фенилпропеновая кислота, транс-бета-фенилакриловая кислота) бц. моноклинные крист.  $C_9H_8CH=CHCOOH$ ; M 148,16; T<sub>пл</sub> 133°; T<sub>кип</sub> 300°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1 (25°), 0,588 (95°), эф.: л.р., укс.: р., хлф.: 5,9 (15°), этанол: 23 (20°); Пл.: 1,2475 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.); pK<sub>a</sub> (1) = 4,438 (25°, вода); Лит.: [17] 573-580, [897] 730-731, [1021] 472; Синт.: [677] 92
2434. **коричный альдегид** (3-фенилпропеналь, бета-фенилакролеин, циннамальдегид) желт. ж.  $C_9H_8CH=CHCHO$ ; M 132,16; T<sub>пл</sub> -7,5°; T<sub>кип</sub> 251°; T<sub>разл</sub> 252°; Раств.: вода: г.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0497 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 20 (128°); ЛД<sub>50</sub>: 3350 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 732-733, [1021] 472
2435. **коронен** светло-желт. игольчатые крист.  $C_{24}H_{12}$ ; M 300,35208; T<sub>пл</sub> 438-440°; Лит.: [512] 718, [170] 837-839, [477] 511, [488] 112-118, [623] 266
2436. **кортизона ацетат** (прегнен-4-диол-17альфа.21-триона-3,11,20 ацетат) бел. крист.  $C_{23}H_{30}O_6$ ; M 402,48; T<sub>пл</sub> 240°; Раств.: ацетон: т.р., вода: н.р., хлф.: л.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [284] 437
2437. **кофеин** (1,3,7-триметилксантин, caffeine, теин) бц. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_8H_{10}N_4O_2$ ; M 194,2; CAS 58-08-2; T<sub>пл</sub> 235-237°; T<sub>кип</sub> 384°; T<sub>возг</sub> 180°; T<sub>разл</sub>

- 384°; Раств.: анилин: 29,4 (30.5°), ацетон: 2,32 (30.5°), бензальдегид: 13,1 (30.5°), бензол: 0,9 (18°), 1,16 (25°), 1,23 (30.5°), 5,29 (80.1°), вода: 1,35 (16°), 50 (100°), эф.: м.р. 0,12 (18°), 0,27 (25°), 0,3 (34.6°), метанол: 1,14 (25°), петр.эф.: м.р., пиридин: 34,39 (20°), сероуглерод: 0,06 (17°), тетрахлометан: 0,09 (18°), 0,26 (20°), 0,7 (76.8°), толуол: 0,58 (25°), трихлорэтилен: 0,75 (15°), хлф.: 14,2 (20°), 15,62 (61.2°), этанол: 1,87 (25°), 5,85 (60°), этилацетат: 1,14 (20°); Пл.: 1,23 (19°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{BH^+}$  (1) = 0,6 (25°, вода, азот в 9 положении); Лит.: [373] 198-199, [620] 146, [891] 502, [892] 1520-1521, [1026] 280, [54] 1.136, [241] 499-500, [284] 398, [361] 321, 325, [445] 126-130, [480] 277-279, [548] 462-470, [549] 166, [558] 440-441, [768] 153, [906] 133-151; Синт.: [317] 632
2438. **кофенин гидрат**  $C_8H_{12}N_4O_3$ ; М 212,206;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: 0,6 (0°), 1,46 (20°), 4,64 (40°); Лит.: [640] 429, [548] 463
2439. **15-краун-5** бц. вязкая ж.  $(CH_2CH_2O)_5$ ; М 220,27;  $T_{пл}$  -32,4°; Пл.: 1,113 (20.3°, к в.4, ж.);  $JDD_{50}$ : 1020 (мышь, п/о); Лит.: [638] 924, [1055] 34-36, 341
2440. **18-краун-6** бц. крист.  $(CH_2CH_2O)_6$ ; М 264,32; CAS 17455-13-9;  $T_{пл}$  34-42°;  $T_{кип}$  116°; Раств.: ацетон: 100 (21°), бензол: 100 (22°), диоксан: 100 (22°), хлф.: 100 (25°);  $JDD_{50}$ : 705 (мышь, п/о); Лит.: [72] 61, [938] 47, [1055] 34-53, 341; Синт.: [1101] 193
2441. **18-краун-6-никеля нитрат дигидрат** зелен. игольчатые крист.  $[Ni(CH_2O)_6](NO_3)_2 \cdot 2H_2O$ ; М 398,89;  $T_{пл}$  116°; Лит.: [1055] 121
2442. **креатинин** (2-имино-1-метил-4-оксоимидазолидин, creatinine)  $C_4H_7N_3O$ ; М 113,1; CAS 60-27-5;  $T_{пл}$  260°;  $T_{разл}$  260°; Раств.: вода: 8,7 (16°), этанол: 1,24 (16°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 4,8 (25°, вода);  $pK_{BH^+}$  (2) = 9,2 (25°, вода); Лит.: [11] 524, [415] 27; Синт.: [858] 230-232
2443. **кремний аморфный** коричнев. кубические крист. Si; М 28,09;  $T_{кип}$  3300°; Пл.: 2, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 74
2444. **кремний кристаллический** (silicon) темно-сер. кубические крист. Si; М 28,09;  $T_{пл}$  1420°;  $T_{кип}$  3300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,33 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (1477°), 1 (1665°), 10 (1910°), 100 (2239°); Пов.нат.: 725 (1450°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 18,82 (т);  $C_p^0$ : 20,04 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 49,8;  $\Delta H_{кип}$ : 355,6; Лит.: [376] 310-316, [386] 51, [768] 74
2445. **кремния карбид** (карборунд) бц. кубические крист. SiC; М 40,1;  $T_{пл}$  2830°;  $T_{разл}$  2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,22 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -66,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -63,7 (т);  $S_{298}^0$ : 16,61 (т);  $C_p^0$ : 26,86 (т); Лит.: [1021] 519, [1090] 214-215, [376] 317, [768] 74
2446. **кремния нитрид** бц. гексагональные крист. Si<sub>3</sub>N<sub>4</sub>; М 140,28;  $T_{пл}$  1900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,44 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -750 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -647,7 (т);  $S_{298}^0$ : 95,4 (т);  $C_p^0$ : 99,87 (т); Лит.: [768] 74
2447. **кремния роданид** бц. крист. Si(NCS)<sub>4</sub>; М 260,415;  $T_{пл}$  146°;  $T_{кип}$  313°; Лит.: [610] 600
2448. **кремния сульфид** бел. крист. SiS<sub>2</sub>; М 92,22;  $T_{пл}$  1090°;  $T_{возг}$  1250°; Лит.: [376] 338, [610] 594
2449. **кремния теллурид** черн. гексагональные крист. Si<sub>2</sub>Te<sub>3</sub>; М 438,97;  $T_{пл}$  892°; Лит.: [1023] 516
2450. **кремния тетрабромид** (кремний четырехбромистый) бц. ж. SiBr<sub>4</sub>; М 347,72;  $T_{пл}$  5°;  $T_{кип}$  153°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,814 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,579 (16°); Лит.: [897] 102-103
2451. **кремния тетраиодид** бц. крист. SiI<sub>4</sub>; М 535,703;  $T_{пл}$  120,5°;  $T_{кип}$  287,5°; Лит.: [855] 204
2452. **кремния тетрафторид** бп. г. SiF<sub>4</sub>; М 104,08;  $T_{возг}$  -95,2°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 0,004684 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-144°), 10 (-131°), 100 (-144°); Дип.: 0

- (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1614,9 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -1572,5 (г);  $S_{298}^0$ : 282 (г);  $C_p^0$ : 73,6 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 9,38;  $\Delta H_{кип}$ : 15,36;  $\Delta H_{возг}$ : 5,91;  $T_{криг}$ : -14,15;  $П_{криг}$ : 3,715; Лит.: [610] 585-586, [768] 75
2453. **кремния тетрахлорид** бц. ж.  $SiCl_4$ ; М 169,9;  $T_{пл}$  -68,0°;  $T_{кип}$  57°; Раств.: вода: реак., хлор жидкий: 40,45 (0°); Пл.: 1,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,412 (20°); Давл. паров: 1 (-63,4°), 10 (-34,6°), 100 (5,3°); ДП: 2,4 (16°); Дип.: 0 (20°); Пов.нат.: 19,71 (20°); Ск.зв.: 766,2 (30°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : -687,8 (ж);  $S_{298}^0$ : 239,7 (ж);  $C_p^0$ : 145,3 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 7,71;  $\Delta H_{кип}$ : 28,62;  $\Delta H_{298}^0$ : -657,5 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -617,6 (г);  $S_{298}^0$ : 331 (г);  $C_p^0$ : 90,4 (г);  $T_{криг}$ : 233;  $P_{криг}$ : 3,75;  $П_{криг}$ : 0,584; Лит.: [1024] 280, [264] 73-74, [393] 49, [768] 75, [1096] 530-543
2454. **кремния фосфид** светло-желт. ромбические крист.  $SiP$ ; М 59,059;  $T_{пл}$  1170°; Разл. на: кремний кристаллический, фосфор белый; Лит.: [1024] 133, [316] 103, [610] 592
2455. **(криптанд-222)натрия натрид** золотист. гексагональные крист.  $[Na(N(CH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2)_3N)]Na$ ; М 422,47;  $T_{разл}$  83°; Разл. на: натрий; Лит.: [226] 12, [389] 44, [1055] 183-185
2456. **(криптанд-222)натрия электрид** син. крист.  $[Na(N(CH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2)_3N)]e$ ; М 399,48;  $T_{разл}$  40°; Разл. на: (криптанд-222)натрия натрид; Лит.: [226] 11, [389] 44
2457. **(криптанд-322)цеция натрид** крист.  $[N(CH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2)_2(CH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2)NCs]Na$ ; М 576,436;  $T_{разл}$  20°; Лит.: [98] 1968
2458. **криптон** (krypton) бц. г. Кг; М 83,8;  $T_{пл}$  -157,37°;  $T_{кип}$  -153,22°; Раств.: бензол: р., вода: 0,041 (0°), 0,022 (25°), 0,017 (50°), этанол: р.; Пл.: 2,155 (-153,2°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,003708 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-198,3°), 10 (-187,2°), 100 (-172,4°); ДП: 1,000768 (25°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 163,97 (г);  $C_p^0$ : 20,79 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 1,64;  $\Delta H_{кип}$ : 9,05;  $T_{криг}$ : -63,77;  $P_{криг}$ : 5,5;  $П_{криг}$ : 0,908; Лит.: [341] 537, [1021] 523, [386] 51, [768] 25, 75
2459. **криптона бис-пентафтортеллуриоксид**  $Kl(OTeF_5)_2$ ; М 560,98;  $T_{разл}$  -78°; Лит.: [111] 58
2460. **криптона дифторид** бц. тетрагональные крист.  $KrF_2$ ; М 121,8;  $T_{возг}$  -30°;  $T_{разл}$  20°; Раств.: пентафторид брома: 81 (20°), фтороводород: 195 (20°); Пл.: 3,3 (-73°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (-15,5°), 30 (0°), 73 (15°);  $\Delta H_{возг}$ : 37;  $\Delta H_{298}^0$ : 60,2 (г);  $S_{298}^0$ : 253,6 (г);  $C_p^0$ : 54,2 (г);  $\Delta H_{298}^0$ : 15,5 (г); Лит.: [922] 152, [1021] 523-524, [83] 501, [111] 59-60, [157] 5924, [768] 75, [885] 233
2461. **криптона дифторид - ксенона гексафторид (1/1)**  $KrF_2 \cdot XeF_6$ ; М 367,08;  $T_{пл}$  40°; Лит.: [475] 490
2462. **кристаллический фиолетовый** (кристаллвиолет) темно-зелен. крист.  $C_{25}H_{30}ClN_3$ ; М 407,98;  $T_{разл}$  215°; Лит.: [338] 517, [1021] 533
2463. **кристобалит** (кремния диоксид) бц. тетрагональные крист.  $SiO_2$ ; М 60,08;  $T_{пл}$  1730°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -908,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -854,2 (т);  $S_{298}^0$ : 42,7 (т);  $C_p^0$ : 44,18 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 7,7; Лит.: [768] 74
2464. **транс-кротоновая кислота** (транс-2-бутеновая кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода)  $CH_3CH=CHCOOH$ ; М 86,09;  $T_{пл}$  71,4-71,7°;  $T_{кип}$  184,7°;  $pK_a$  (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [897] 740-741, [898] 89
2465. **цис-кротоновая кислота** (аллокротоновая кислота, жидкая кротоновая кислота, изокротоновая кислота, цис-бета-метилакриловая кислота)  $CH_3CH=CHCOOH$ ; М 86,09;  $T_{пл}$  14,4-15,5°;  $T_{кип}$  169-169,3°;  $pK_a$  (1) = 4,38 (25°, вода); Лит.: [897] 682-683, [898] 89
2466. **ксантидиол** (xanthidrol)  $C_{13}H_{10}O_2$ ; М 198,217;  $T_{пл}$  123°; Лит.: [57] 676; Синт.: [858] 234-236
2467. **ксантен** (дибензопиран)  $C_{13}H_{10}O$ ; М 182,218;  $T_{пл}$  100,5°;  $T_{кип}$  315°; Лит.: [57] 674, [1026] 289

2468. **ксантон** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{13}H_8O_2$ ; М 196,201;  $T_{пл}$  177°;  $T_{кип}$  351°; Лит.: [57] 674-675. [350] 321-335. [638] 770; Синт.: [858] 236-237
2469. **ксенон** (хепон) бц. г. Хе; М 131,3;  $T_{пл}$  -111,85°;  $T_{кип}$  -108,12°; Раств.: бензол: р., вода: 0,141 (0°), 0,07 (25°), 0,049 (50°), 0,042 (80°), этанол: р.; ПЛ: 3,52 (-109°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,00585 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-168°), 10 (-152,9°), 100 (-132,9°); ДП: 1,00124 (25°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 169,57 (г);  $C_p^0$ : 20,79 (г);  $\Delta H_{пл}^0$ : 2,3;  $\Delta H_{кип}^0$ : 12,64;  $T_{криг.}$ : 16,59;  $P_{криг.}$ : 5,84; ПЛ<sub>криг.</sub>: 1,099; Лит.: [339] 9. [1021] 548-549. [1090] 248-249, [54] 3,58, [386] 51, [610] 46, [768] 25, 75
2470. **ксенона бис-(дифторсульфурил)имид**  $Xe(N(SO_2F)_2)_2$ ; М 491,555;  $T_{разл}$  0°; Лит.: [959] 279
2471. **ксенона бис(пентафторселеноксид)**  $Xe(OFSeF_5)_2$ ; М 511,196;  $T_{разл}$  130°; Лит.: [377] 126
2472. **ксенона бис(пентафтортеллуроксид)** бц. крист.  $Xe(OTeF_5)_2$ ; М 608,476;  $T_{пл}$  36°; Лит.: [610] 364
2473. **ксенона гексакис(пентафтортеллуроксид)**  $Xe(OTeF_5)_6$ ; М 1562,84;  $T_{разл}$  -20°; Лит.: [959] 264
2474. **ксенона гексафторид** бц. моноклинные крист.  $XeF_6$ ; М 245,29;  $T_{пл}$  49,48°;  $T_{кип}$  75,65°; Раств.: вода: реак.; ПЛ: 3,41 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 3,23 (50,4°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 30 (25°); ДП: 4,1 (55°);  $\Delta H_{298}^0$ : -277,2 (г);  $S_{298}^0$ : 387,242 (г);  $C_p^0$ : 131,168 (г);  $\Delta H_{пл}^0$ : 5,74;  $\Delta H_{возг.}$ : 60,8; Лит.: [1021] 549, [610] 244, [768] 75, [964] 48
2475. **ксенона диоксид-дифторид** бц. крист.  $XeO_2F_2$ ; М 201,29;  $T_{пл}$  31°;  $T_{разл}$  25°;  $\Delta H_{298}^0$ : 257,27 (г); Лит.: [922] 162, [475] 490, [610] 245
2476. **ксенона дифторбор-фторид**  $FXeBF_2$ ; М 199,099;  $T_{разл}$  -30°; Лит.: [959] 264
2477. **ксенона дифторид** бц. тетрагональные крист.  $XeF_2$ ; М 169,3;  $T_{пл}$  129,03°;  $T_{кип}$  155°;  $T_{разл}$  600°; Разл. на: ксенона тетрафторид, ксенон; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетонитрил: р., вода: 2,5 (0°), диоксид серы: р., пентафторид иода: р.153,8, трифторид брома: р., фтороводород: р.; ПЛ: 4,32 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -176 (г);  $\Delta H_{пл}^0$ : 16,8;  $\Delta H_{возг.}$ : 50,6;  $\Delta H_{298}^0$ : -107,5 (г);  $S_{298}^0$ : 259,403 (г);  $C_p^0$ : 54,108 (г);  $T_{криг.}$ : 631;  $P_{криг.}$ : 9,3; ПЛ<sub>криг.</sub>: 1,14; Лит.: [1021] 549, [475] 490, [538] 224-225, [610] 243-244, [768] 75, [885] 227-228
2478. **ксенона оксид-дифторид**  $XeOF_2$ ; М 185,289;  $T_{пл}$  90°; Лит.: [475] 490
2479. **ксенона оксид-тетрафторид** бц. ж.  $XeOF_4$ ; М 223,29;  $T_{пл}$  -46°;  $T_{кип}$  102°;  $\Delta H_{298}^0$ : -11,458 (г); Лит.: [922] 164, [610] 244
2480. **ксенона(VI) оксид-тетрафторид - ванадия пентафторид (2/1) ж.**  $VF_5 \cdot 2XeOF_4$ ; М 592,506;  $T_{пл}$  -37°; Лит.: [610] 485
2481. **ксенона тетракис(пентафтортеллуроксид)**  $Xe(OTeF_5)_4$ ; М 1085,66;  $T_{разл}$  70°; Лит.: [959] 264
2482. **ксенона тетракис(пентафтортеллуроксид)-оксид**  $OXe(OTeF_5)_4$ ; М 1101,66;  $T_{разл}$  -90°; Лит.: [959] 264
2483. **ксенона тетраоксид** (ксенона (VIII) оксид) бц. г.  $XeO_4$ ; М 195,29;  $T_{пл}$  -35,8°; Давл. паров: 3 (-35°),  $pK_a$  (3) = 10,5 (25°, вода, для  $H_4XeO_6$ );  $\Delta H_{298}^0$ : 642 (г); Лит.: [66], [1021] 548, [540] 282, [610] 245
2484. **ксенона тетрафторид** бц. моноклинные крист.  $XeF_4$ ; М 207,29;  $T_{пл}$  117,1°;  $T_{кип}$  146°; Раств.: вода: реак.; ПЛ: 4,04 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -252 (г);  $\Delta H_{пл}^0$ : 16,3;  $\Delta H_{возг.}$ : 63,6;  $\Delta H_{298}^0$ : -206,19 (г);  $S_{298}^0$ : 323,981 (г);  $C_p^0$ : 89,956 (г);  $T_{криг.}$ : 612;  $P_{криг.}$ : 7; ПЛ<sub>криг.</sub>: 1,1; Лит.: [1021] 549, [1090] 250, [610] 244, [768] 75
2485. **ксенона(II) тетрафторхромундекафтордиантпимонат** кремов.  $Xe(CrF_4Sb_2F_{11})_2$ ; М 711,79;  $T_{пл}$  130°;  $T_{разл}$  130°; Лит.: [44] 932
2486. **ксенона триоксид** (ксенона (VI) оксид) бц. крист.  $XeO_3$ ; М 179,3;  $T_{разл}$  40°;  $pK_a$  (1) = 10,5 (25°, вода, для  $H_2XeO_4$ );  $\Delta H_{298}^0$ : 401,6 (г);  $S_{298}^0$ : 289 (г);  $C_p^0$ : 62,3 (г); Лит.: [1021] 548, [768] 75, [769] 148

2487. **ксилит** бц. крист.  $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_3\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 152,14578;  $T_{\text{пл}}$  94°;  $T_{\text{кип}}$  216°; Раств.: вода: р., диоксан: н.р., эф.: н.р., метанол: р., н-бутанол: н.р., пиридин: р., укс.: р., этанол: р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 17300 (б. крысы, п/о), 12500 (б. мыши, п/о), 25000 (кролики, п/о); Лит.: [1021] 550, [477] 405, [520] 45-46, [1077] 140
2488. **D-ксилоза (d-xylose)** бц. крист.  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$ ; М 150,14;  $T_{\text{пл}}$  145°; Раств.: вода: 117 (20°), эф.: т.р.;  $pK_a$  (1) = 12,14 (18°, вода); Лит.: [57] 685, [897] 744-745; Синт.: [533]
2489. **кубан** бц. крист.  $\text{C}_8\text{H}_8$ ; М 104,15;  $T_{\text{пл}}$  130°;  $T_{\text{разл}}$  230°; Лит.: [624] 587-588, [873] 372-373, [1035] 10, [1042] 65, [1043] 17
2490. **купферон** (аммония N-нитрозо-N-фенилгидроксамат)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{NO})\text{ONH}_4$ ; М 155,15;  $T_{\text{пл}}$  163-164°; Разл. на: азоксибензол, азота(II) оксид, аммиак, вода; Лит.: [1026] 293, [32] 1138, 1143; Синт.: [858] 238-240
2491. **кюри** (curium) серебристо-бел. мет. Cm; М 247;  $T_{\text{пл}}$  1340°;  $T_{\text{кип}}$  3267°; Пл.: 13,51 (25°, г/см³, т.); Лит.: [342] 216, [377] 581
2492. **кюрин(III) бромид** бел.  $\text{CmBr}_3$ ; М 486,712;  $T_{\text{пл}}$  625°; Лит.: [377] 588
2493. **кюрин(III) оксид** крист.  $\text{Cm}_2\text{O}_3$ ; М 541,998;  $T_{\text{пл}}$  2270°; Лит.: [1021] 560, [377] 586
2494. **кюрин(III) фторид** бел.  $\text{CmF}_3$ ; М 303,995;  $T_{\text{пл}}$  1406°; Лит.: [377] 588
2495. **кюрин(III) хлорид** бел.  $\text{CmCl}_3$ ; М 353,36;  $T_{\text{пл}}$  695°; Лит.: [377] 588
2496. **лантан (lanthanum)** серебристо-бел. гексагональные мет. La; М 138,91;  $T_{\text{пл}}$  920°;  $T_{\text{кип}}$  3950°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 6,16 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (2156°), 10 (2474°), 100 (2387°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 57,3 (т);  $C_p$ : 27,6 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 6,7; Лит.: [386] 51, [768] 75
2497. **лантана гидроксид**  $\text{La}(\text{OH})_3$ ; М 189,93;  $T_{\text{разл}}$  390°;  $pK_b$  (3) = 3,3 (25°, вода); Лит.: [898] 81, [1066] 78-79
2498. **лантана дикарбид** желт. тетрагональные крист.  $\text{LaC}_2$ ; М 162,93;  $T_{\text{пл}}$  2360°; Пл.: 5,02 (20°, г/см³, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -91,23 (т); Лит.: [897] 106-107, [1021] 316
2499. **лантана дисилицид** тетрагональные крист.  $\text{LaSi}_2$ ; М 195,076;  $T_{\text{пл}}$  1520°; Лит.: [1023] 346
2500. **лантана нитрат гексагидрат альфа-форма** бц. триклинные крист.  $\text{La}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 433,02;  $T_{\text{пл}}$  40°;  $T_{\text{разл}}$  126°; Раств.: ацетон: р., вода: 151,1 (25°), этанол: л.р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 850 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 104-105
2501. **лантана нитрат гексагидрат бета-форма** бц. триклинные крист.  $\text{La}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 433,02;  $T_{\text{пл}}$  65,4°;  $T_{\text{разл}}$  126°; Раств.: ацетон: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 104-105
2502. **лантана оксид** бц. тригональные крист.  $\text{La}_2\text{O}_3$ ; М 325,81;  $T_{\text{пл}}$  2320°;  $T_{\text{кип}}$  4200°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг. (100°), н.р., этанол: р.; Пл.: 6,51 (15°, г/см³, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1793,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1705,8 (т);  $S_{298}^0$ : 128,4 (т);  $C_p$ : 107,95 (т); Лит.: [377] 288, [768] 76
2503. **лантана сульфат** бц. пор.  $\text{La}_2(\text{SO}_4)_3$ ; М 565,98;  $T_{\text{разл}}$  1150°; Раств.: вода: 3 (0°), 2,6 (14°), 2,14 (25°), 1,9 (30°), 1,5 (50°), 0,96 (75°), 0,69 (100°), эф.: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,6 (15°, г/см³, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -3932,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -3598,2 (т);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1450 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 76
2504. **лантана фторид** бц. гексагональные крист.  $\text{LaF}_3$ ; М 195,9;  $T_{\text{пл}}$  1430°;  $T_{\text{кип}}$  2330°; Раств.: вода: н.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -1695 (т); Лит.: [768] 76
2505. **лантана хлорид** бц. гексагональные крист.  $\text{LaCl}_3$ ; М 245,26;  $T_{\text{пл}}$  855°;  $T_{\text{кип}}$  1750°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 92,8 (0°), 94 (10°), 97,2 (25°), 108,1 (50°), 170,3 (92°), эф.: н.р., пиридин: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,84 (25°, г/см³, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1070,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1028,8 (т);  $S_{298}^0$ : 144,3 (т); Лит.: [768] 76
2506. **альфа-латротоксин** : М 118000;  $T_{\text{разл}}$  60°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,04 (мыши, в/м), 0,045 (мыши, в/с); Лит.: [1024] 523, [452] 129



2507. **леваллорфан**  $C_{19}H_{25}NO$ ; M 283,408; CAS 152-02-3;  $T_{пл}$  180-182°; Лит.: [26] 195
2508. **левомецетин** (alficetin, chloramphenicolum, chloromycetin, d-(-)-грео-1-(4-нитрофенил)-2-дихлорацетиламино-1,3-пропандиол, leukomycin, хлоронид) бц. игольчатые крист.  $C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$ ; M 323,13; CAS 56-75-7;  $T_{пл}$  150-151,5°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: пл.р., ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: м.р.0,2494 (25°), эф.: х.р., метанол: х.р., н-бутанол: х.р., петр.эф.: н.р., пропиленгликоль: х.р., тетрахлорметан: н.р., готуол: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р., этилацетат: р.; Лит.: [43] 443-444, [373] 391-392, [519] 277, [817] 195-196, [241] 733, [284] 520, [313] 667-669, [361] 366-369, [423] 266-269, [555] 278, [559] 429-432, [686] 418-424, [756] 542-551, [813] 56, [994] 700-704
2509. **l-лейцин** (l-альфа-аминоизокапроновая кислота) бц. гексагональные крист. (р.п. вода)  $(CH_3)_2CHCH_2CH(NH_2)COOH$ ; M 131,18;  $T_{пл}$  294°;  $T_{разл}$  295°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., укс.: 10,3 (20°), этанол: 0,072 (17°); Пл.: 1,293 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{BH}^+$  (1) = 2,33 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 9,6 (25°, вода); Лит.: [768] 156, [943] 299
2510. **лиакоптин**  $C_{27}H_{34}N_2O_6 \cdot 2H_2O$ ; M 518,599;  $T_{пл}$  113°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., петр.эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 756-757
2511. **лидокаин** (N-(2-диэтиламинометилкарбонил)-2,6-диметиланилина гидрохлорида моногидрат, ксикаин) бел. крист.  $(CH_3)_2C_6H_3NHCOCH_2N(C_2H_5)_2$ ; M 234,34;  $T_{пл}$  129°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [284] 185, [554] 299
2512. **лизергиновая кислота** листовидные крист.  $C_{16}H_{16}N_2O_2$ ; M 268,31;  $T_{пл}$  240°;  $T_{разл}$  240°; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., эф.: м.р., пиридин: р., этанол: р.;  $pK_{BH}^+$  (1) = 3,44 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 7,68 (25°, вода); Лит.: [832] 222-223, [274] 147, [670] 631
2513. **лизергиновой кислоты амид**  $C_{16}H_{17}N_3O$ ; M 267,33;  $T_{разл}$  242°; Лит.: [43] 714-715
2514. **d-лизергиновой кислоты диэтиламид** (LSD, LSD-25, d-лизергид, lisersgaure diethylamid, ДЛК, ЛСД, делизид) бц. призматические крист.  $C_{20}H_{25}N_3O$ ; M 323,4; CAS 50-37-3;  $T_{пл}$  83°;  $T_{разл}$  83°; Раств.: вода: н.р.; ЛД<sub>50</sub>: 15 (крысы), 50 (мыши); Лит.: [43] 715-716, [294] 22-91, [326] 313-318, [825] 314, [1021] 592, [217], [255] 196-200, [274] 142, [321] 141-150, [594] 5, [906] 278-307, [1073] 350-351
2515. **d-лизергиновой кислоты диэтиламида тартрат**  $C_{44}H_{56}N_6O_8$ ; M 796,951;  $T_{пл}$  198°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1021] 592
2516. **л-лизин** бц. крист.  $H_2N(CH_2)_4CH(NH_2)COOH$ ; M 146,19;  $T_{пл}$  224°; Лит.: [1021] 592
2517. **ликопин** красно-фиолетов. крист.  $C_{40}H_{56}$ ; M 536,87;  $T_{пл}$  174°; Лит.: [1021] 333, [415] 196
2518. **ликорин** (галантизин, нарциссин) бц. крист. (р.п. метанол)  $C_{16}H_{17}NO_4$ ; M 287,31;  $T_{пл}$  265-266°; Лит.: [1021] 593-594, [670] 420-423
2519. **ликорина гидрохлорид**  $C_{16}H_{18}ClNO_4$ ; M 323,77;  $T_{пл}$  217°; Лит.: [1021] 593-594
2520. **ликорина пикрат**  $C_{22}H_{26}N_4O_{11}$ ; M 516,414;  $T_{пл}$  196°; Лит.: [1021] 593
2521. **d-лимонен** (исперицен, карвен, цитрен) бц. ж.  $C_{10}H_{16}$ ; M 136,24;  $T_{кип}$  175,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8411 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4743 (21°); Давл. паров: 20 (68,2°); Лит.: [477] 814, [768] 157
2522. **лимонная кислота** (2-окси-1,2,3-пропантрикарбоновая кислота, citric acid) бц. моноклинные крист. (р.п. вода)  $(HOOCCH_2)_2C(OH)COOH$ ; M 192,13;  $T_{пл}$  153,5°; Раств.: вода: 133 (20°), 525 (100°), эф.: 1,05 (25°), этанол: 62 (25°); Пл.: 1,542 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,46 (150°);  $pK_a$  (1) = 3,128 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 4,761 (25°, вода);  $pK_a$  (3) = 6,388 (25°, вода); Лит.: [897] 758-759, [1021] 594
2523. **лимонной кислоты триметилловый эфир** (метилцитрат) бц. триклинные крист.  $HOC(COOCCH_3)(CH_2COOCCH_3)_2$ ; M 234,21;  $T_{пл}$  79°;  $T_{кип}$  287°;  $T_{разл}$  287°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 758-759

2524. **линолевой кислоты метиловый эфир** желт. маслянистая ж.  $C_{17}H_{31}COOCH_3$ ; М 294,48; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,8886 (18°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (170°), 16 (212°); Лит.: [897] 758-759
2525. **линоленовая кислота** (9,12,15-октадекатриеновая кислота)  $C_{18}H_{32}O_2$ ; М 278,44; Т<sub>пл</sub> -11--12,8°; Лит.: [1020] 444, [1022] 202, [290] 621
2526. **липоевая кислота** (5-(2,3-дитиаацклопентил)пентановая кислота, 6,8-дитиооктановая кислота, тиоктовая кислота) желт. крист.  $C_8H_{14}O_2S_2$ ; М 206,32556; Т<sub>пл</sub> 47,5°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1026] 303
2527. **литий** (lithium) серебристо-бел. мет. Li; М 6,94; Т<sub>пл</sub> 180,5°; Т<sub>кип</sub> 1390°; Раств.: аммиак жидкий: р.10,87 (-33,2°), вода: реаг., ртуть: 0,09 (18°); Пл.: 0,534 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 0,507 (200°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,441 (1000°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 29,1 (т);  $C_p^0$ : 24,63 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 4,2; Лит.: [76] 11-51, [617] 10, [981] 994, [1021] 605-606, [1090] 186-188, [348] 528, [376] 75-76, 81, 83, [386] 51, 303, [393] 83, [506] 62, [680] 34-40; Синт.: [492] 85
2528. **литий-висмут** LiBi; М 215,92; Т<sub>пл</sub> 415°; Лит.: [376] 518, [611] 488
2529. **лития азид** бц. крист.  $LiN_3$ ; М 48,96; Т<sub>разл</sub> 245°; Раств.: вода: 36,1 (10°), 66,41 (16°), гидразин: р., эф.: н.р., этанол абсолютный: 20,26 (16°); Лит.: [1089] 18, [278] 153-154, [741] 40-41
2530. **лития амид** бц. тетрагональные крист.  $LiNH_2$ ; М 22,96; Т<sub>пл</sub> 375°; Т<sub>кип</sub> 430°; Т<sub>разл</sub> 430°; Разл. на: лития имид, аммиак; Раств.: аммиак жидкий: н.р. (36°), вода: реаг.; Пл.: 1,178 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -182 (т); Лит.: [1020] 128, [1021] 605, [741] 41-42, [768] 76
2531. **лития ацетат дигидрат** бц. ромбические крист.  $CH_3COOLi \cdot 2H_2O$ ; М 102,01; Т<sub>пл</sub> 70°; Раств.: вода: 58 (0°), этанол: 21,5 (20°); Лит.: [897] 110-111
2532. **лития борогидрид** (лития тетрагидроборат)  $LiBH_4$ ; М 21,78; Т<sub>пл</sub> 268°; Т<sub>разл</sub> 380°; Раств.: аммиак жидкий: 30,4 (0°), вода: реаг., диглим: 1,79 (25°), эф.: 4,28 (25°), тетрагидрофуран: 28 (25°); Пл.: 0,68 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -193,83 (т); Лит.: [646] 245, [1020] 308, [376] 164, [993] 48-53
2533. **лития бромид** бц. кубические крист.  $LiBr$ ; М 86,85; Т<sub>пл</sub> 549°; Т<sub>кип</sub> 1310°; Раств.: ацетон: 18,2 (20°), 39,7 (60°), вода: 143 (0°), 147 (10°), 155 (16°), 160 (20°), 170 (25°), 211 (40°), 223 (60°), 245 (80°), 254 (90°), 266 (100°), эф.: р., метанол: р., этанол: 32,6 (0°), 36 (10°), 72,1 (25°), 73 (40°), 82,8 (60°); Пл.: 3,464 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (640°), 1 (747°), 10 (886°), 100 (1076°); Вязк.: 1,52 (597°), 1,14 (687°), 0,92 (867°);  $\Delta H^0_{298}$ : -350,3 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -338,9 (т);  $S^0_{298}$ : 66,9 (т);  $C_p^0$ : 51,88 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 12;  $\Delta H_{кип}$ : 148; Лит.: [897] 108-109, [768] 76
2534. **лития бромит** бел. крист.  $LiBrO_2$ ; М 118,844; Т<sub>пл</sub> 225°; Т<sub>разл</sub> 225°; Разл. на: лития бромид, кислород, лития бромид, кислород; Лит.: [610] 282
2535. **лития трет-бутоксид** (лития трет-бутилат)  $LiOC(CH_3)_3$ ; М 80,055; Раств.: эф.: р., петр.эф.: р.; Пл.: 0,886 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (110°); Лит.: [1026] 303
2536. **лития гексагидроалюминат**  $Li_3AlH_6$ ; М 53,85; Т<sub>разл</sub> 210°; Лит.: [611] 49
2537. **лития гидрид** бц. кубические крист.  $LiH$ ; М 7,95; Т<sub>пл</sub> 680°; Т<sub>разл</sub> 700°; Раств.: аммиак жидкий: реаг., вода: реаг., эф.: м.р., этанол: реаг.; Пл.: 0,78 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -90,65 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -68,48 (т);  $S^0_{298}$ : 20,03 (т);  $C_p^0$ : 27,99 (т); Лит.: [1021] 607, [768] 76
2538. **лития гидроксид** бц. тетрагональные крист.  $LiOH$ ; М 23,95; Т<sub>пл</sub> 462°; Т<sub>кип</sub> 925°; Т<sub>разл</sub> 930°; Раств.: вода: 12,7 (0°), 12,9 (25°), 13 (40°), 13,8 (60°), 15,3 (80°), 17,5 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 1,46 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b(1) = 0,17$  (25°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -487,2 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -442,2 (т);  $S^0_{298}$ : 42,8 (т);  $C_p^0$ : 49,58 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 21; Лит.: [393] 31, [768] 76
2539. **лития дейтерид**  $LiD$ ; М 8,96; Т<sub>пл</sub> 686°; Пл.: 0,881 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [54] 3,36

2540. **лития нодид** бц. кубические крист.  $\text{LiI}$ ;  $M$  133,85;  $T_{\text{пл}}$  446°;  $T_{\text{кип}}$  1170°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 151 (0°), 157 (10°), 165 (20°), 167 (25°), 171 (30°), 179 (40°), 202 (60°), 437 (77°), 480 (100°), 588 (120°), диоксид серы: 20 (0°), этанол: 251 (25°); ПЛ: 4,06 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (631°), 1 (724°), 10 (841°), 100 (994°);  $\Delta H_{298}^0$ : -271,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -266,9 (т);  $S_{298}^0$ : 75,7 (т);  $C_p^0$ : 54,4 (т); Лит.: [768] 76
2541. **лития карбонат** бц. моноклинные крист.  $\text{Li}_2\text{CO}_3$ ;  $M$  73,89;  $T_{\text{пл}}$  732°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: н.р., вода: 1,53 (0°), 1,27 (25°), 1,01 (50°), 0,85 (75°), 0,72 (100°), этанол: н.р.; ПЛ: 2,11 (0°,  $\text{г/см}^3$ , т.); рПР (0) = 2,7 (20°, вода); Вязк.: 4,64 (777°), 3,36 (817°), 2,83 (847°); Пов.нат.: 243 (750°), 241 (800°), 239 (850°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1215,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1132,4 (т);  $S_{298}^0$ : 90,37 (т);  $C_p^0$ : 97,4 (т); Лит.: [376] 76, [768] 76
2542. **лития метаборат** бел. моноклинные крист.  $\text{LiBO}_2$ ;  $M$  49,751;  $T_{\text{пл}}$  849°; Раств.: вода: 0,89 (0°), 2,57 (20°), 7,99 (40°), 11,8 (80°), этанол: р.; ПЛ: 2,18 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [640] 223, [328] 163
2543. **лития метоксид** (лития метилат, лития этилат)  $(\text{CH}_3\text{LiO})_n$ ;  $M$  37,98;  $T_{\text{разл}}$  310°; Раств.: метанол: 14,3 (20°); ПЛ: 1,3 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1026] 303
2544. **лития метоксид - метанол (1/2)**  $\text{CH}_3\text{OLi} \cdot 2\text{CH}_3\text{OH}$ ;  $M$  102,059;  $T_{\text{разл}}$  28°; Лит.: [1020] 96
2545. **лития нитрат** бц. тригональные крист.  $\text{LiNO}_3$ ;  $M$  68,95;  $T_{\text{пл}}$  261°;  $T_{\text{разл}}$  600°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 2,4 (20°), вода: 53 (0°), 70 (20°), 145 (40°), 182 (60°), 206 (70°), пиридин: 38 (25°), этанол: р.; ПЛ: 2,36 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Вязк.: 5,85 (277°), 4,25 (327°), 2,95 (377°), 2,03 (427°); Пов.нат.: 113 (300°), 111 (350°), 108 (400°), 105 (450°), 102 (500°);  $\Delta H_{298}^0$ : -482,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -389,5 (т);  $S_{298}^0$ : 105 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 25,5; Лит.: [768] 76
2546. **лития нитрид** красно-коричнев. гексагональные крист.  $\text{Li}_3\text{N}$ ;  $M$  34,83;  $T_{\text{пл}}$  845°; Раств.: вода: реакт.; ПЛ: 1,38 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -198,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -155,4 (т);  $S_{298}^0$ : 37,7 (т);  $C_p^0$ : 75,69 (т); Лит.: [1021] 605, [1044] 22-23, [741] 39-40, [768] 77; Синт.: [571] 52-53
2547. **лития оксид** бц. кубические крист.  $\text{Li}_2\text{O}$ ;  $M$  29,88;  $T_{\text{пл}}$  1570°;  $T_{\text{кип}}$  2600°; ПЛ: 2,013 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 (955°), 10 (1056°), 100 (1175°);  $\Delta H_{298}^0$ : -595,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -562,1 (т);  $S_{298}^0$ : 37,89 (т);  $C_p^0$ : 54,1 (т); Лит.: [768] 77
2548. **лития пероксид** бел. крист.  $\text{LiOOLi}$ ;  $M$  45,88;  $T_{\text{разл}}$  195°; Разл. на: лития оксид, кислород; Лит.: [376] 88
2549. **лития перренат**  $\text{LiReO}_4$ ;  $M$  257,146;  $T_{\text{пл}}$  426°; ПЛ: 4,61 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [785] 320
2550. **лития перфтор-трет-бутоксид** (лития перфтор-трет-бутилат)  $(\text{CF}_3)_3\text{COLi}$ ;  $M$  241,97;  $T_{\text{кип}}$  218°; Раств.: ацетонитрил: р., бензол: р., эф.: р.; Лит.: [1026] 303
2551. **лития перхлорат** бц. крист.  $\text{LiClO}_4$ ;  $M$  106,39;  $T_{\text{пл}}$  236°;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: ацетон: 137 (25°), вода: 42,7 (0°), 49 (10°), 56,1 (20°), 60 (25°), 63,6 (30°), 72,4 (40°), 123 (80°), 300 (120°), метанол: 182 (0°), этанол: 152 (0°); ПЛ: 2,43 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -381 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -254 (т);  $S_{298}^0$ : 125,5 (т);  $C_p^0$ : 105 (т); Лит.: [898] 301, [768] 77
2552. **лития стеарат**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOLi}$ ;  $M$  290,41;  $T_{\text{пл}}$  220,5°; Раств.: вода: 0,11 (25°); Лит.: [891] 107, [1026] 304
2553. **лития сульфат** бц. моноклинные крист.  $\text{Li}_2\text{SO}_4$ ;  $M$  109,94;  $T_{\text{пл}}$  860°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 36 (0°), 34,7 (20°), 34,1 (30°), 33,6 (40°), 31,9 (75°), 30,9 (100°), 29,3 (150°), диоксид серы: 0,017 (0°), этанол: н.р.; ПЛ: 2,22 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Пов.нат.: 222 (900°), 215 (1000°), 209 (1100°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1434,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1324,7 (т);  $S_{298}^0$ : 113 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 12,6; Лит.: [768] 77
2554. **лития сульфид** зеленовато-желт. кубические крист.  $\text{Li}_2\text{S}$ ;  $M$  45,95;  $T_{\text{пл}}$  1370°; Лит.: [1021] 605
2555. **лития тетрагидроалюминат** (лития аланат, лития алюмогидрид) бц. крист.  $\text{LiAlH}_4$ ;  $M$  37,95;  $T_{\text{разл}}$  120°; Разл. на: водород, алюминий, лития гидрид; Раств.: вода: реакт., диоксан: р., эф.: р. 27 (0°), 39,5 (25°), тетрагидрофуран: р.; ПЛ: 0,917 (20°,

- г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -117 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -48,4 (т);  $S_{298}^0$ : 87,9 (т);  $C_p^0$ : 86,4 (т); Лит.: [897] 18-19, [318] 61, [611] 49, [768] 76, [993] 95-99; Синт.: [571] 40
2556. **лития тетрагидрогаллат**  $\text{LiGaH}_4$ ; М 80,696;  $T_{\text{разл}}$  50°; Лит.: [376] 223, [993] 107
2557. **лития тетразолат**  $\text{LiCHN}_4$ ; М 75,986;  $T_{\text{пл}}$  318°; Лит.: [963] 581
2558. **лития тетрафенилборат**  $\text{LiB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$ ; М 326,168;  $T_{\text{разл}}$  140°; Лит.: [515] 121
2559. **лития формит**  $\text{HCOOLi}$ ; М 51,96;  $T_{\text{пл}}$  273°;  $T_{\text{разл}}$  290-420°; Лит.: [1026] 304
2560. **лития формат**  $\text{HCOOLi} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 69,97; CAS 6108-23-2;  $T_{\text{разл}}$  94°; Разл. на: лития формат, вода; Лит.: [1026] 304, [11] 436
2561. **лития фторид** бц. кубические крист.  $\text{LiF}$ ; М 25,94;  $T_{\text{пл}}$  870°;  $T_{\text{кип}}$  1681°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,12 (0°), 0,13 (25°), 0,135 (35°), этанол: н.р.; Пл.: 2,635 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (920°), 1 (1048°), 10 (1209°), 100 (1427°);  $p\text{IP}$  (0) = 2,42 (20°, вода); Пов.нат.: 231 (900°), 221 (1000°), 211 (1100°), 201 (1200°);  $\Delta H_{298}^0$ : -612,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -584,1 (т);  $S_{298}^0$ : 35,9 (т);  $C_p^0$ : 42,01 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 10;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 213; Лит.: [897] 112-113, [768] 77
2562. **лития хлорат**  $\text{LiClO}_3$ ; М 90,39;  $T_{\text{пл}}$  127°; Лит.: [746] 20
2563. **лития хлорид** бц. кубические крист.  $\text{LiCl}$ ; М 42,39;  $T_{\text{пл}}$  614°;  $T_{\text{кип}}$  1380°; Раств.: аммиак жидкий: 0,54 (-34°), ацетон: 1,2 (20°), 0,61 (50°), вода: 68,3 (0°), 74,5 (10°), 83,2 (20°), 84,5 (25°), 85,9 (30°), 89,4 (40°), 98,8 (60°), 112,3 (80°), 128,8 (100°), 134,2 (125°), 139,7 (150°), диоксид серы: 0,012 (0°), метанол: 45,2 (0°), 44,2 (10°), 43,8 (20°), 44,1 (40°), 44,6 (60°), пиридин: 7,8 (15°), этанол: 14,4 (0°), 16,8 (10°), 24,3 (20°), 25,4 (40°), 23,5 (60°); Пл.: 2,07 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (674°), 1 (785°), 10 (934°), 100 (1130°); Вязк.: 1,59 (637°), 1,21 (707°), 0,87 (807°); Пов.нат.: 128 (620°), 127 (650°), 124 (700°), 123 (800°), 114 (870°);  $\Delta H_{298}^0$ : -408,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -384 (т);  $S_{298}^0$ : 59,3 (т);  $C_p^0$ : 48,03 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 13,4;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 150,6; Лит.: [768] 77, [990] 26-33
2564. **лития этоксид**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OLi}$ ; М 52,002;  $T_{\text{разл}}$  325°; Раств.: этанол: 19,6 (20°); Давл. паров: 0,01 (150°); Лит.: [1026] 303
2565. **лития этоксид - этанол (1/2)**  $\text{LiOC}_2\text{H}_5 \cdot 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ; М 144,138;  $T_{\text{пл}}$  62°;  $T_{\text{разл}}$  110°; Лит.: [1026] 303
2566. **dl-лобеллин** бц. крист.  $\text{C}_{22}\text{H}_{27}\text{NO}_2$ ; М 337,46;  $T_{\text{пл}}$  110°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 760-761, [605] 167-169
2567. **лауренсий** (laurencium)  $\text{Lr}$ ; М 262;  $T_{\text{пл}}$  1627°; Лит.: [76] 1-13., [1021] 611, [185] 121-, [377] 581
2568. **лофин** (2,4,5-трифенилмидазол) иглочатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{21}\text{H}_{16}\text{N}_2$ ; М 296,37;  $T_{\text{пл}}$  274°; Раств.: вода: н.р., эф.: 0,32 (21°), этанол: 0,88 (21°); Лит.: [897] 760-761; Синт.: [583] 80
2569. **ломиниол** (3-аминофталевой кислоты гидразид, 5-амино-1,2,3,4-тетрагидро-1,4-фтализиндион) бц. крист.  $\text{C}_8\text{H}_7\text{N}_3\text{O}_2$ ; М 177,11;  $T_{\text{пл}}$  300°; Раств.: вода: 0,142 (19°); Лит.: [1021] 616; Синт.: [862] 40-41
2570. **лютеций** (lutetium) серебристо-бел. гексагональные мет. Лц; М 174,967;  $T_{\text{пл}}$  1660°;  $T_{\text{кип}}$  3410°; Пл.: 9,849 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (451°), 0,1 (1287°), 1 (1453°), 10 (1649°), 100 (1938°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 49,4 (т);  $C_p^0$ : 27 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 18,8;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 322; Лит.: [1021] 619, [768] 77
2571. **лютеция бромид** бел.  $\text{LuBr}_3$ ; М 414,68;  $T_{\text{пл}}$  1025°; Лит.: [377] 559
2572. **лютеция гидрид** коричневл.  $\text{LuH}_3$ ; М 555,68;  $T_{\text{пл}}$  1050°; Лит.: [377] 559
2573. **лютеция оксид** бц. кубические крист.  $\text{Lu}_2\text{O}_3$ ; М 397,93;  $T_{\text{пл}}$  2450°; Пл.: 10,16 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1878,2 (т);  $S_{298}^0$ : 110 (т);  $C_p^0$ : 101,8 (т); Лит.: [1021] 619
2574. **лютеция фторид** бел.  $\text{LuF}_3$ ; М 231,96;  $T_{\text{пл}}$  1182°; Лит.: [377] 559
2575. **лютеция хлорид** бел.  $\text{LuCl}_3$ ; М 281,33;  $T_{\text{пл}}$  925°; Лит.: [377] 559
2576. **люцигенна нитрат** (10,10'-диметил-9,9'-биакридиния динитрат) золотисто-желт. крист.  $\text{C}_{28}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_6$ ; М 510,5;  $T_{\text{пл}}$  330°; Лит.: [1026] 307; Синт.: [583] 76

2577. **магнезит** (магния карбонат) бел. тригональные крист.  $\text{MgCO}_3$ ; М 84,31;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: вода: м.р. (0°), реаг. (100°), укс.: н.р.; Пл.: 3. (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); рПР (0) = 4,7 (20°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -1113 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1029,3 (т);  $S^0_{298}$ : 65,7 (т);  $C_p^0$ : 75,6 (т); Лит.: [768] 78
2578. **магний** (magnesium) серебристо-бел. гексагональные мет. Mg; М 24,31;  $T_{\text{пл}}$  650°;  $T_{\text{кип}}$  1095°; Раств.: вода: н.р. (20°), реаг. (100°), ртуть: 0,24 (18°); Пл.: 1,74 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (510°), 1 (602°), 10 (723°), 100 (892°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 32,7 (т);  $C_p^0$ : 23,9 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 9,2;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 131,8; Лит.: [617] 10, [981] 449, [1090] 71, 193, [376] 113, [386] 51, [393] 40, [454] 47-48, [768] 77
2579. **магния ацетат** бел. крист.  $\text{Mg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ ; М 142,4;  $T_{\text{пл}}$  323°;  $T_{\text{разл}}$  323°; Раств.: вода: 61 (15°), 197 (68°), метанол: 5,25 (15°); Пл.: 1,42 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 116-117
2580. **магния бензоат тригидрат** бел. пор.  $\text{Mg}(\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 320,59;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: вода: 6,16 (15°), 19,6 (100°); Лит.: [516] 484
2581. **магния борогидрид**  $\text{Mg}(\text{BH}_4)_2$ ; М 53,99;  $T_{\text{пл}}$  180°;  $T_{\text{разл}}$  260-300°; Лит.: [993] 71-74
2582. **магния бромид** бц. тригональные крист.  $\text{MgBr}_2$ ; М 184,11;  $T_{\text{пл}}$  700°; Раств.: вода: 99,2 (10°), 101,1 (20°), 103,3 (25°), 106,5 (40°), 112 (60°), 125,4 (100°), метанол: 26,3 (0°), 27,9 (20°), 29,7 (40°), 31,4 (60°), пиридин: 0,55 (25°), 2,6 (60°), этанол: 7,4 (0°), 15,1 (20°), 23,6 (40°); Пл.: 3,72 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -517,6 (т);  $S^0_{298}$ : 117 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 34,7; Лит.: [768] 77
2583. **магния бромид гексагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{MgBr}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 292,2;  $T_{\text{пл}}$  172,4°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., метанол: р., этанол: р.;  $\Delta H^0_{298}$ : -2407 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -2054 (т);  $S^0_{298}$ : 397 (т);  $C_p^0$ : 343,8 (т); Лит.: [768] 77
2584. **магния бромид - метанол (1/6)**  $\text{MgBr}_2 \cdot 6\text{CH}_3\text{OH}$ ; М 376,36;  $T_{\text{пл}}$  190°; Лит.: [790] 134
2585. **магния гексацианоферрат(II) додекагидрат** светло-желт. крист.  $\text{Mg}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 476,76;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 64-65
2586. **магния гидрид** бел. гексагональные крист.  $\text{MgH}_2$ ; М 26,31;  $T_{\text{разл}}$  280°; Лит.: [855] 244-245, [266] 54-56
2587. **магния гидроксид** бц. тригональные крист.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ; М 58,32;  $T_{\text{разл}}$  480°; Разл. на: магния оксид, вода; Раств.: вода: 0,00064 (25°), 0,004 (100°); Пл.: 2,4 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\text{pK}_b$  (2) = 2,6 (25°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -924,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -833,7 (т);  $S^0_{298}$ : 63,14 (т);  $C_p^0$ : 77,03 (т); Лит.: [1026] 309, [768] 77
2588. **магния иодид** бц. тригональные крист.  $\text{MgI}_2$ ; М 278,11;  $T_{\text{пл}}$  650°; Раств.: аммиак жидкий: 0,16 (0°), вода: 120,8 (0°), 139,8 (20°), 173,2 (40°), 187,5 (80°), 189 (120°), эф.: р., метанол: 41,5 (0°), 45,1 (20°), 48,6 (40°), 52,2 (60°), этанол: 12,4 (0°), 20,1 (20°), 28,7 (40°), 38,3 (60°); Пл.: 4,25 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -360 (т);  $S^0_{298}$ : 138 (т); Лит.: [768] 78
2589. **магния карбид** тетрагональные  $\text{MgC}_2$ ; М 48,33;  $T_{\text{разл}}$  550°; Разл. на: диматгния трикарбид, графит; Пл.: 2,073 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -87,99 (т); Лит.: [1021] 316, [611] 125
2590. **магния метаалюмнат** (шпинель обыкновенная) кубические  $\text{Al}_2\text{MgO}_4$ ; М 142,3;  $T_{\text{пл}}$  2000°; Лит.: [900] 128-129
2591. **магния надпероксид**  $\text{Mg}(\text{O}_2)_2$ ; М 88,303;  $T_{\text{разл}}$  -30°; Лит.: [611] 119
2592. **магния нитрат** бц. кубические крист.  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ ; М 148,32;  $T_{\text{пл}}$  426°;  $T_{\text{разл}}$  426°; Раств.: этанол: 1,47 (0°), 3,07 (20°); Лит.: [898] 296, [1021] 628
2593. **магния нитрат гексагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 256,41;  $T_{\text{пл}}$  95°; Раств.: вода: 70,1 (10°), 73,3 (20°), 75,1 (25°), 77,3 (30°), 81,2 (40°), 85,9 (50°), 91,9 (60°), 110,1 (80°), 137 (90°), метанол: 15,7 (10°), 17,3 (20°), 23,3 (40°), 35 (60°), этанол: 1,5 (0°), 3,1 (20°), 10,9 (40°), 24,2 (60°); Пл.: 1,464 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -2612,3 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -2072,4 (т);  $S^0_{298}$ : 453,1 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 41; Лит.: [768] 78

2594. **магния нитрид** желтовато-зел. кубические крист.  $\text{Mg}_3\text{N}_2$ ;  $M$  100,93;  $T_{\text{разл}} 1500^\circ$ ; ПЛ.: 2,71 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^2$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -461,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -400,9 (т);  $S_{298}^0$ : 87,9 (т);  $C_p^0$ : 104,5 (т); Лит.: [897] 112-113, [768] 78
2595. **магния оксид** бц. кубические крист.  $\text{MgO}$ ;  $M$  40,3;  $T_{\text{пл}} 2800^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 3600^\circ$ ; Раств.: вода: 0,00062 ( $0^\circ$ ), 0,0086 ( $30^\circ$ ), этанол: н.р.; ПЛ.: 3,58 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -601,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -569,6 (т);  $S_{298}^0$ : 26,9 (т);  $C_p^0$ : 37,8 (т); Лит.: [768] 78
2596. **магния перренат**  $\text{Mg}(\text{ReO}_4)_2$ ;  $M$  524,71;  $T_{\text{пл}} 930^\circ$ ; ПЛ.: 5,01 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [785] 320, [301] 24
2597. **магния перхлорат** (ангидрон) бел. крист.  $\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$ ;  $M$  223,21;  $T_{\text{пл}} 251^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 251^\circ$ ; Раств.: ацетон: 42,9 ( $25^\circ$ ), вода: 91,6 ( $0^\circ$ ), 94,9 ( $10^\circ$ ), 99,2 ( $20^\circ$ ), 100 ( $25^\circ$ ), 102 ( $30^\circ$ ), 105,3 ( $40^\circ$ ), 109,2 ( $50^\circ$ ), метанол: 51,8 ( $25^\circ$ ), этанол: 24 ( $25^\circ$ ); ПЛ.: 2,6 ( $25^\circ$ ,  $\text{г/см}^2$ , т.); Лит.: [897] 116-117, [768] 78, [1042] 83
2598. **магния силлид** кубические крист.  $\text{Mg}_2\text{Si}$ ;  $M$  76,695;  $T_{\text{пл}} 1085^\circ$ ; Лит.: [1023] 346
2599. **магния стапид**  $\text{Mg}_2\text{Sn}$ ;  $M$  167,32;  $T_{\text{пл}} 780^\circ$ ;  $\Delta H_{298}^0$ : -75,4 (т); Лит.: [611] 125
2600. **магния стеарат** бел.  $(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2\text{Mg}$ ;  $M$  591,27;  $T_{\text{пл}} 88,5^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: 0,003 ( $15^\circ$ ), 0,008 ( $50^\circ$ ), эф.: н.р., скипидар: р., этанол: р.; Лит.: [516] 487, [1026] 309
2601. **магния сульфат** бц. ромбические крист.  $\text{MgSO}_4$ ;  $M$  120,36;  $T_{\text{пл}} 1127^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 1127^\circ$ ; Раств.: ацетон: н.р., вода: 25,5 ( $0^\circ$ ), 30,4 ( $10^\circ$ ), 35,1 ( $20^\circ$ ), 37,4 ( $25^\circ$ ), 39,7 ( $30^\circ$ ), 44,7 ( $40^\circ$ ), 50,4 ( $50^\circ$ ), 54,8 ( $60^\circ$ ), 59,2 ( $70^\circ$ ), 54,8 ( $80^\circ$ ), 50,2 ( $100^\circ$ ), 24,1 ( $150^\circ$ ), 1,5 ( $200^\circ$ ), эф.: 1,16 ( $18^\circ$ ), метанол: 0,276 ( $15^\circ$ ), 0,224 ( $25^\circ$ ), 0,123 ( $55^\circ$ ), этанол: 0,025 ( $15^\circ$ ), 0,016 ( $55^\circ$ ); ПЛ.: 2,66 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1301,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1158,7 (т);  $S_{298}^0$ : 91,6 (т);  $C_p^0$ : 96,48 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 14,6; Лит.: [768] 78
2602. **магния сульфат гектагидрат** (эпсомит) бц. ромбические крист.  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  246,47;  $T_{\text{разл}} 150^\circ$ ; Разл. на: вода, магния сульфат моногидрат; Раств.: вода: х.р., глицерин: р., метанол: р., этанол: н.р.; ПЛ.: 1,68 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -3384 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -2868 (т); Лит.: [284] 52, [768] 78
2603. **магния сульфат моногидрат**  $\text{MgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  138,38;  $T_{\text{разл}} 200^\circ$ ; Разл. на: вода, магния сульфат; Лит.: [768] 78
2604. **магния тетрагидроалюминат** бц. крист.  $\text{Mg}(\text{AlH}_4)_2$ ;  $M$  86,33;  $T_{\text{разл}} 118^\circ$ ; Раств.: диглим: р., эф.: р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; ПЛ.: 1,05 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -234 (т); Лит.: [1020] 122
2605. **магния тетраэтоксаламинат**  $\text{Mg}(\text{Al}(\text{OC}_2\text{H}_5)_4)_2$ ;  $M$  438,75;  $T_{\text{пл}} 181^\circ$ ; Раств.: орг. р-ли: р.; Давл. паров: 0,1 ( $195^\circ$ ); Лит.: [1020] 96
2606. **магния феррат(III)** черн. кубические крист.  $\text{Mg}(\text{FeO}_2)_2$ ;  $M$  199,993;  $T_{\text{пл}} 1750^\circ$ ; Лит.: [427] 116-117
2607. **магния фторид** бц. тетрагональные крист.  $\text{MgF}_2$ ;  $M$  62,3;  $T_{\text{пл}} 1263^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 2250^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0076 ( $18^\circ$ ), этанол: н.р.; ПЛ.: 3,13 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 10 ( $1641^\circ$ ), 100 ( $1917^\circ$ );  $p\text{IP}$  (0) = 8,2 ( $20^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -1113 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1071 (т);  $S_{298}^0$ : 57,25 (т);  $C_p^0$ : 61,59 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 58,2;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 272;  $J\text{Д}_{50}$ : 2330 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 78
2608. **магния хлорат гексагидрат**  $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  299,299;  $T_{\text{пл}} 35^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 35^\circ$ ; Разл. на: магния хлорат тетрагидрат, вода; Лит.: [339] 46-47, [1026] 309
2609. **магния хлорат дигидрат**  $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  227,24;  $T_{\text{разл}} 120^\circ$ ; Лит.: [1026] 309
2610. **магния хлорат тетрагидрат**  $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  263,269;  $T_{\text{пл}} 65^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 65^\circ$ ; Разл. на: магния хлорат дигидрат, вода; Лит.: [1026] 309
2611. **магния хлорид** бц. гексагональные крист.  $\text{MgCl}_2$ ;  $M$  95,21;  $T_{\text{пл}} 707^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 1412^\circ$ ; Раств.: ацетон: м.р., вода: 52,9 ( $0^\circ$ ), 53,8 ( $10^\circ$ ), 54,8 ( $20^\circ$ ), 55,5 ( $25^\circ$ ), 56 ( $30^\circ$ ), 58 ( $40^\circ$ ), 61,3 ( $60^\circ$ ), 65,8 ( $80^\circ$ ), 73 ( $100^\circ$ ), 95,3 ( $150^\circ$ ), 135,3 ( $200^\circ$ ), метанол: 15,5 ( $0^\circ$ ), 16 ( $20^\circ$ ), 17,8 ( $40^\circ$ ), 20,4 ( $60^\circ$ ), пиридин: 1,28 ( $0^\circ$ ), 1,06 ( $25^\circ$ ), этанол: 3,6 ( $0^\circ$ ), 4,3

- (10°), 5,6 (20°), 10 (40°), 15,9 (60°); Пл.: 2,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (776°), 10 (925°), 100 (1137°). Вязк.: 4,12 (808°); Пов.нат.: 67 (720°), 66 (800°), 65 (900°);  $\Delta H_{298}^0$ : -641,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -591,6 (т);  $S_{298}^0$ : 89,88 (т);  $C_p^0$ : 71,09 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 39,7;  $\Delta H_{кип}$ : 137; Лит.: [768] 78
2612. **магния хлорид гексагидрат** (бишофит) бц. моноклинные крист.  $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ ; М 203,3;  $T_{разл}$  120°; Разл. на: вода; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,56 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2499,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -2115,6 (т);  $S_{298}^0$ : 366 (т);  $C_p^0$ : 315 (т); Лит.: [768] 78
2613. **малахит** (меди (II) гидрокарбонат) зелен. моноклинные крист.  $(CuOH)_2CO_3$ ; М 221,12;  $T_{разл}$  200°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); рПР (0) = 33,78 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -1051 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -900,9 (т);  $S_{298}^0$ : 211,6 (т); Лит.: [768] 80
2614. **маленовая кислота** (цис-1,2-этилендикарбоновая кислота, цис-бутендиовая кислота) бц. моноклинные крист.  $HOOCCH=CHCOOH$ ; М 116,07;  $T_{пл}$  130,5°;  $T_{разл}$  200°; Разл. на: фумаровая кислота; Раств.: ацетон: р.26,3 (29,7°), бензол: т.р., вода: 78,8 (25°), 392,6 (97,5°), эф.: 8 (25°), укс.: р., этанол: 69,9 (20°); Пл.: 1,59 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 1,92 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 6,23 (25°, вода); Лит.: [897] 762-763, [898] 90, [1021] 640-641
2615. **маленовой кислоты диметилевый эфир** бц. ж.  $CH_3OOCCH=CHCOOCH_3$ ; М 144,1;  $T_{пл}$  -19°;  $T_{кип}$  205°; Лит.: [897] 762-763; Синт.: [249] 73
2616. **маленовый ангидрид** (2,5-дигидрофурандион) бц. ромбические крист. (р.п. хлороформ)  $C_4H_2O_3$ ; М 98,06;  $T_{пл}$  52,8°;  $T_{кип}$  199,9°; Раств.: ацетон: р., лигроин: т.р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $JD_{50}$ : 625 (б. крысы, п/о); Лит.: [338] 22-23, [897] 762-763
2617. **малоновая кислота** (метандикарбоновая кислота, пропандиовая кислота) бц. гриклинные крист.  $CH_2(COOH)_2$ ; М 104,06;  $T_{пл}$  135,6°;  $T_{разл}$  140°; Разл. на: уксусная кислота, углерода(IV) оксид; Раств.: бензол: н.р., вода: 61,1 (0°), 73,5 (20°), 92,5 (50°), эф.: 5,7 (25°), пиридин: х.р., этанол: 57 (20°); Пл.: 1,631 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,619 (16°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 2,86 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,7 (25°, вода); Дип.: 2,57 (20°);  $\Delta H_{сгр}$ : 866,9; Лит.: [768] 157, 222; Синт.: [1094] 198
2618. **малоновой кислоты диамид моноклинная форма** моноклинные крист.  $H_2NCOCH_2CONH_2$ ; М 102,092;  $T_{пл}$  166°; Лит.: [832] 222-223
2619. **малоновой кислоты диметилевый эфир** бц. ж.  $CH_2(COOCH_3)_2$ ; М 132,12;  $T_{пл}$  -62°;  $T_{кип}$  181°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1544 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 762-763
2620. **малоновой кислоты динитрил** (дицианометан, малондинитрил, малондинитрил, метандикарбоновой кислоты динитрил, пропандиовой кислоты динитрил) бц. крист.  $CH_2(CN)_2$ ; М 66,06;  $T_{пл}$  32,1°;  $T_{кип}$  220°; Раств.: бензол: 6,7 (20°), вода: 13,3 (20°), эф.: 20 (20°), этанол: 40 (20°); Пл.: 1,049 (34°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_a$  (1) = 11,19 (25°, вода); Лит.: [897] 768-769, [259] 132
2621. **малоновой кислоты диэтиловый эфир** (малоновый эфир) бц. ж.  $CH_2(COOC_2H_5)_2$ ; М 160,168;  $T_{пл}$  -49,8°;  $T_{кип}$  198,9°; Раств.: бензол: р., вода: 2,08 (20°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,055 (20°, к в.4, ж.);  $pK_a$  (1) = 13,3 (°), вода); Лит.: [897] 762-763, [259] 132
2622. **мальтол** (3-гидрокси-2-метил-4Н-пиран-4-он. палатон, пралинол) бц. крист.  $C_6H_6O_3$ ; М 126,11;  $T_{пл}$  164°; Лит.: [1021] 642-643
2623. **d-маннит** бц. ромбические крист.  $HOCH_2(CHOH)_4CH_2OH$ ; М 182,18;  $T_{пл}$  166,1°;  $pK_a$  (1) = 13,3 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 14,7 (25°, вода); Лит.: [897] 768-769, [898] 90
2624. **маннитгексагидрат** игольчатые крист.  $O_2NOCH_2(CHONO_2)_4CH_2ONO_2$ ; М 452,16;  $T_{пл}$  112°; Лит.: [1085] 146, 262-263
2625. **альфа-D-манноза**  $C_6H_{12}O_6$ ; М 180,2;  $T_{пл}$  132°;  $T_{разл}$  132°; Лит.: [832] 226-227

2626. **марганец альфа-форма** (manganese alpha form) серебристо-бел. кубические мет. Мп: М 54,94;  $T_{пл}$  1245°;  $T_{кип}$  2080°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,00025 (18°); Пл.: 7,44 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (974°), 0,1 (1096°), 1 (1219°), 10 (1462°), 100 (1745°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 32 (т);  $C_p^0$ : 26,3 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 12;  $\Delta H_{кип}$ : 227; Лит.: [617] 10, [386] 51, [768] 78-79
2627. **марганца(II) ацетат тетрагидрат** светло-розов. моноклинные крист.  $Mn(CH_3COO)_2 \cdot 4H_2O$ ; М 245,09;  $T_{пл}$  80°; Раств.: вода: 38 (50°), этанол: р.; Лит.: [897] 118-119, [1026] 312, [54] 3.37
2628. **марганца(II) гидроксид** (пирохроит) светло-розов. тригональные крист.  $Mn(OH)_2$ ; М 88,95;  $T_{разл}$  160-210°; Разл. на: марганца(II) оксид, вода; Раств.: вода: 0,0002 (18°); Пл.: 3,26 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b$  (2) = 3,3 (30°, вода);  $pIP$  (0) = 12,7 (20°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -700 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -618,7 (т);  $S^0_{298}$ : 94,9 (т); Лит.: [1021] 650, [768] 79, [1066] 32-35
2629. **марганца(II) нодид** желтовато-коричн. крист.  $MnI_2$ ; М 308,75;  $T_{разл}$  80°; Раств.: вода: р.; Пл.: 5,01 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 118-119
2630. **марганца карбид** тетрагональные крист.  $Mn_3C$ ; М 176,82;  $T_{пл}$  1520°; Раств.: вода: реакт.; Пл.: 6,89 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 120-121, [610] 534
2631. **марганца(II) карбонат** (родохрозит) светло-розов. гексагональные крист.  $MnCO_3$ ; М 114,95;  $T_{разл}$  300°; Раств.: вода: 0,00011 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 3,125 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pIP$  (0) = 11 (20°, ацетон);  $\Delta H^0_{298}$ : -881,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -811,4 (т);  $S^0_{298}$ : 109,5 (т);  $C_p^0$ : 94,8 (т); Лит.: [1026] 312, [768] 79
2632. **марганца карбонил-тригидрозил** темно-зелен.  $Mn(CO)(NO)_3$ ; М 172,966;  $T_{пл}$  27°; Лит.: [376] 418
2633. **марганца(II) линолеат** темно-коричнев.  $(C_{17}H_{31}COO)_2Mn$ ; М 613,81;  $T_{пл}$  80°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1026] 312
2634. **марганца(II) нитрат гексагидрат** розов. моноклинные крист.  $Mn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$ ; М 287,04;  $T_{пл}$  25,3°;  $T_{кип}$  129,4°; Раств.: вода: 102 (0°), 132,3 (20°), 157,1 (25°), 426 (40°), 443,5 (50°), 499 (75°), этанол: х.р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta G^0_{298}$ : -1810 (т); ЛД<sub>50</sub>: 56 (мышь, в/б); Лит.: [768] 79
2635. **марганца(II) оксалат** светло-розов. крист.  $MnC_2O_4$ ; М 142,96;  $T_{пл}$  100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,43 (21,7°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 122-123, [1026] 312
2636. **марганца(II) оксалат дигидрат** светло-розов. крист.  $MnC_2O_4 \cdot 2H_2O$ ; М 178,99;  $T_{разл}$  100°; Разл. на: марганца(II) оксалат, вода; Раств.: вода: 0,025 (0°); Лит.: [897] 122-123
2637. **марганца(II) оксалат тригидрат** светло-розов. крист.  $MnC_2O_4 \cdot 3H_2O$ ; М 197;  $T_{разл}$  25°; Разл. на: марганца(II) оксалат дигидрат, вода; Раств.: вода: 0,045 (0°), 0,11 (30°); Лит.: [897] 122-123
2638. **марганца(II) оксид** (манганозит) серо-зелен. кубические крист.  $MnO$ ; М 70,94;  $T_{пл}$  1842°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,18 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -385,1 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -363,3 (т);  $S^0_{298}$ : 61,5 (т);  $C_p^0$ : 44,1 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 43,9; Лит.: [768] 79
2639. **марганца(II, IV) оксид** (гаусманит) коричнево-черн. тетрагональные крист.  $Mn_3O_4$ ; М 228,81;  $T_{пл}$  1560°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,72 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1387,6 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1282,9 (т);  $S^0_{298}$ : 154,8 (т);  $C_p^0$ : 139,3 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 127,6; Лит.: [768] 79
2640. **марганца(III) оксид** (курнакит) коричнево-черн. ромбические крист.  $Mn_2O_3$ ; М 157,87;  $T_{разл}$  750°; Раств.: вода: н.р., укс.: н.р.; Пл.: 4,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -957,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -879,9 (т);  $S^0_{298}$ : 110,5 (т);  $C_p^0$ : 107,5 (т); Лит.: [768] 79
2641. **марганца(IV) оксид** (марганца диоксид, пиролюзит) черн. тетрагональные крист.  $MnO_2$ ; М 86,94;  $T_{разл}$  535°; Разл. на: марганца(III) оксид, кислород; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р.; Пл.: 5,026 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -521,5 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -466,7 (т);  $S^0_{298}$ : 53,1 (т);  $C_p^0$ : 54,02 (т); ЛД<sub>50</sub>: 550 (мышь, п/к); Лит.: [377] 379-380, [768] 79



2642. **марганца(VII) оксид** (марганцовый ангидрид) темно-зелен. маслянистая ж.  $Mn_2O_7$ ; М 221,87;  $T_{пл}$  5,9°;  $T_{разл}$  55°; Раств.: ацетон: воспл., вода: реакт., этанол: воспл.; ПЛ: 2,4 (20°,  $г/см^3$ , ж.);  $\Delta H^0_{298}$ : -726,3 (ж); Лит.: [768] 79; Синт.: [824] 667-668
2643. **марганца пентакарбонилгидрид**  $HMn(CO)_5$ ; М 195,996;  $T_{пл}$  -20°;  $pK_a$  (1) = 7,1 (25°, вода); Лит.: [1046] 574
2644. **марганца(II) сульфат** бц. ромбические крист.  $MnSO_4$ ; М 151;  $T_{пл}$  700°;  $T_{разл}$  850°; Раств.: вода: 52,9 (0°), 62,9 (20°), 64,5 (25°), 62,9 (30°), 60 (40°), 53,6 (60°), 45,6 (80°), эф.: н.р., этанол: 0,012 (0°), 0,014 (15°), 0,021 (55°); ПЛ: 3,25 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1066,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -959 (т);  $S^0_{298}$ : 112,5 (т);  $C_p^0$ : 100,2 (т); Лит.: [893] 449-451, [768] 79
2645. **марганца(III) сульфат** зелен.  $Mn_2(SO_4)_3$ ; М 398,064;  $T_{разл}$  300°; Лит.: [610] 304
2646. **марганца(II) сульфат гексагидрат** розов. ромбические крист.  $MnSO_4 \cdot 7H_2O$ ; М 277,1;  $T_{разл}$  280°; Разл. на: марганца(II) сульфат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; ПЛ: 2,09 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -3136 (т); Лит.: [768] 79
2647. **марганца(II) сульфид альфа-форма** зелен. кубические крист.  $MnS$ ; М 87;  $T_{пл}$  1530°; Раств.: вода: м.р.; ПЛ: 3,9 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -214,3 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -219,4 (т);  $S^0_{298}$ : 80,8 (т);  $C_p^0$ : 49,92 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 26,1; Лит.: [768] 79
2648. **марганца(VII) триоксид-фторид** темно-зелен.  $MnO_3F$ ; М 121,94;  $T_{пл}$  -78°; Лит.: [377] 383, [941] 13
2649. **марганца фосфид** ромбические крист.  $MnP$ ; М 85,912;  $T_{пл}$  1147°; Лит.: [1024] 133
2650. **марганца(II) фторид** розов. тетрагональные крист.  $MnF_2$ ; М 92,93;  $T_{пл}$  860°;  $T_{кип}$  1637°; Раств.: вода: 1,06 (20°), 0,66 (40°), 0,48 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 3,92 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -846,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -804,6 (т);  $S^0_{298}$ : 93,3 (т);  $C_p^0$ : 67,95 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 14,2;  $\Delta H_{кип}$ : 256; Лит.: [768] 79
2651. **марганца(III) фторид** красн. крист.  $MnF_3$ ; М 111,93;  $T_{разл}$  600°; Разл. на: марганца(III) фторид, фтор; Раств.: вода: реакт., фтороводород: 0,164 (12°); ПЛ: 3,54 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [897] 120-121, [377] 166, [610] 303, [941] 12
2652. **марганца(IV) фторид** син. крист.  $MnF_4$ ; М 130,93;  $T_{разл}$  70°; Разл. на: фтор; Лит.: [1021] 648, [610] 305
2653. **марганца(II) хлорид** розов. тригональные крист.  $MnCl_2$ ; М 125,84;  $T_{пл}$  650°;  $T_{кип}$  1238°; Раств.: вода: 63,4 (0°), 68,1 (10°), 73,9 (20°), 77,2 (25°), 80,7 (30°), 88,6 (40°), 98,2 (50°), 108,6 (60°), 112,7 (80°), 115,3 (100°), 120 (140°), эф.: н.р., этанол: р.; ПЛ: 2,977 (25°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 1 (729°), 10 (844°), 100 (1017°);  $\Delta H^0_{298}$ : -481,2 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -440,4 (т);  $S^0_{298}$ : 118,2 (т);  $C_p^0$ : 72,92 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 37,7;  $\Delta H_{кип}$ : 148;  $JД_{50}$ : 450 (мышь, в/ж); Лит.: [768] 79-80
2654. **марганца(III) хлорид** коричнев.  $MnCl_3$ ; М 161,297;  $T_{разл}$  -40°; Лит.: [610] 304
2655. **марганца(II) хлорид тетрагидрат** светло-розов. моноклинные крист.  $MnCl_2 \cdot 4H_2O$ ; М 197,9;  $T_{пл}$  58,09°;  $T_{разл}$  106°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; ПЛ: 2,01 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1687,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1426 (т);  $S^0_{298}$ : 311,5 (т); Лит.: [768] 80
2656. **марганцовая кислота** темно-фиолетов. крист.  $HMnO_4$ ; М 119,944;  $T_{разл}$  3°;  $pK_a$  (1) = -2,3 (25°, вода); Лит.: [531] 18, [610] 308, [768] 218
2657. **марганиновой кислоты метиловый эфир** (гептадекановой кислоты метиловый эфир)  $CH_3(CH_2)_{15}COOCH_3$ ; М 284,48;  $T_{пл}$  29,7°; Давл. паров: 1 (148°); Лит.: [642] 15
2658. **масляная кислота** (бутановая кислота) бц. ж.  $CH_3CH_2CH_2COOH$ ; М 88,1;  $T_{пл}$  -5,26°;  $T_{кип}$  163,5°; Раств.: вода: смеш. (-4,1°), эф.: смеш. (-4,1°), этанол: смеш. (-4,1°); ПЛ: 0,9577 (20°,  $г/см^3$ , ж.);  $n$  = 1,398 (20°);  $pK_a$  (1) = 4,82 (25°, вода); ДП: 2,97

- (20°); Дип.: 0,93 (20°); Вязк.: 1,814 (15°); Пов.нат.: 26,74 (20°);  $T_{\text{крип.}}$ : 355;  $P_{\text{крип.}}$ : 5,27; Лит.: [338] 12. [1021] 652. [768] 159; Синт.: [309] 281
2659. **масляной кислоты ангидрид** ( $\text{C}_3\text{H}_7\text{CO})_2\text{O}$ ; М 158,2;  $T_{\text{кип}}$  198,2°; ПЛ.: 0,969 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [338] 12
2660. **масляной кислоты бутиловый эфир** (бутилбутират, бутилбутират) бц. ж.  $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_4\text{H}_9$ ; М 144,211;  $T_{\text{пл}}$  -91,5°;  $T_{\text{кип}}$  166,4°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,8721 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 770-771. [835] 6; Синт.: [858] 147-148
2661. **масляной кислоты хлорангидрид** (бутироилхлорид) ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCl}$ ; М 106,55;  $T_{\text{пл}}$  -89°;  $T_{\text{кип}}$  99-102°; Лит.: [1026] 89
2662. **меди(II) азид** бур. крист.  $\text{Cu}(\text{N}_3)_2$ ; М 147,586;  $T_{\text{пл}}$  120°;  $T_{\text{разл}}$  150°; рПР (0) = 7,75 (25°, вода); Лит.: [640] 306. [278] 234-236
2663. **меди(II) ацетат моногидрат** (медянка) темно-зелен. моноклинные крист.  $\text{Cu}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 199,64;  $T_{\text{пл}}$  115°;  $T_{\text{разл}}$  240°; Раств.: вода: р.25 (20°), эф.: р., этанол: р.7,14 (20°); ПЛ.: 1,882 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,55 (20°); Лит.: [897] 126-127, [1026] 315
2664. **меди(I) борогидрид** бел.  $\text{CuBH}_4$ ; М 78,39;  $T_{\text{разл}}$  -12°; Лит.: [611] 269
2665. **меди(I) бромид** бц. кубические крист.  $\text{CuBr}$ ; М 143,45;  $T_{\text{пл}}$  489°;  $T_{\text{кип}}$  1355°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,00105 (25°); ПЛ.: 4,72 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (570°), 10 (714°), 100 (946°); рПР (0) = 8,28 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -103,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -99,58 (т);  $S_{298}^0$ : 96,11 (т);  $C_p^0$ : 54,73 (т);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 7,2;  $\Delta H_{\text{крип}}$ : 68,2; Лит.: [768] 80
2666. **меди(II) бромид** черн. моноклинные крист.  $\text{CuBr}_2$ ; М 223,35;  $T_{\text{пл}}$  498°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., бензол: н.р., вода: 107,5 (0°), 126,8 (20°), 127,8 (30°), 131,5 (50°), пиридин: р., этанол: р.; ПЛ.: 4,71 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -143 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -131,1 (т);  $S_{298}^0$ : 146 (т); Лит.: [1026] 315, [768] 80
2667. **меди(I) трет-бутилацетиленид**  $(\text{CH}_3)_3\text{C-CCu}$ ; М 144,68;  $T_{\text{разл}}$  150°; Лит.: [1046] 528
2668. **меди(II) гексафторацетилацетонат** крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_2\text{CuF}_{12}\text{O}_4$ ; М 477,648;  $T_{\text{пл}}$  98°;  $T_{\text{кип}}$  220°;  $T_{\text{разл}}$  220°; Раств.: ацетон: р., метанол: р., толуол: р.; Лит.: [328] 140
2669. **меди(II) гидроксид** голуб. пор.  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ; М 97,56;  $T_{\text{разл}}$  100-400°; Разл. на: меди(II) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; ПЛ.: 3,37 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b$  (2) = 6,47 (25°, вода); рПР (0) = 19,66 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -444,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -359,4 (т);  $S_{298}^0$ : 84 (т);  $C_p^0$ : 96 (т); Лит.: [1026] 315, [767] 80, [1066] 52-58
2670. **меди(II) глицинат**  $(\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COO})_2\text{Cu}$ ; М 211,63;  $T_{\text{пл}}$  130°; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; Лит.: [638] 177
2671. **меди дифосфид** моноклинные крист.  $\text{CuP}_2$ ; М 125,49;  $T_{\text{пл}}$  891°; Лит.: [1024] 133
2672. **меди(I) иодид** бц. кубические крист.  $\text{CuI}$ ; М 190,45;  $T_{\text{пл}}$  600°;  $T_{\text{кип}}$  1320°; Раств.: вода: о.м.р.; ПЛ.: 5,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (654°), 100 (905°); рПР (0) = 12 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -68 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -69,7 (т);  $S_{298}^0$ : 96,7 (т);  $C_p^0$ : 54 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 8,28;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 25; Лит.: [898] 746, [768] 80
2673. **меди(II) молибдат** желтовато-зел. крист.  $\text{CuMoO}_4$ ; М 223,484;  $T_{\text{пл}}$  850°; Лит.: [1026] 315
2674. **меди(II) нитрат тригидрат** син. крист.  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 241,6;  $T_{\text{пл}}$  114,5°; Раств.: вода: 83,5 (0°), 100 (10°), 124,7 (20°), 150,6 (25°), 156,4 (30°), 163,2 (40°), 171,7 (50°), 181,7 (60°), 207,7 (80°), 247,2 (100°), этанол: р.; ПЛ.: 2,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1217 (т); ЛД<sub>50</sub>: 940 (б. крысы, в/ж); Лит.: [768] 80
2675. **меди(I) оксид** (куприт) красн. кубические крист.  $\text{Cu}_2\text{O}$ ; М 143,09;  $T_{\text{пл}}$  1242°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ПЛ.: 6, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -173,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -150,5 (т);  $S_{298}^0$ : 92,93 (т);  $C_p^0$ : 63,64 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 64,22; ЛД<sub>50</sub>: 470 (крысы); Лит.: [1021] 669-670, [768] 80

2676. **меди(II) оксид** (тенорит) черн. моноклинные крист.  $\text{CuO}$ ; М 79,55;  $T_{\text{разл}} 800^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 6,45 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -162 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -129,4 (т);  $S_{298}^0$ : 42,63 (т);  $C_p^0$ : 42,3 (т); Лит.: [768] 80
2677. **меди(III) оксид** красн.  $\text{Cu}_2\text{O}_3$ ; М 175,09;  $T_{\text{разл}} 400^\circ$ ; Лит.: [328] 497, [905] 400-401
2678. **меди(II) 8-оксихинолят** (купроцин, хинолят 15) зеленовато-желт. пор.  $\text{Cu}(\text{OC}_9\text{H}_6\text{N})_2$ ; М 351,846;  $T_{\text{пл}} 175\text{--}178^\circ$ ;  $JL_{50}$ : 10000 (крысы); Лит.: [562] 270
2679. **меди(I) роданнд** бел. крист.  $\text{CuSCN}$ ; М 121,62;  $T_{\text{разл}} 1084^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0005 ( $18^\circ$ ), эф.: р., этанол: н.р.; ПЛ: 2,843 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 124-125, [898] 746, [611] 265
2680. **меди(I) селенид**  $\text{Cu}_2\text{Se}$ ; М 206,05;  $T_{\text{пл}} 1113^\circ$ ; Лит.: [1023] 313
2681. **меди(II) стеарат** сине-зелен. аморфн. пор.  $\text{Cu}(\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COO})_2$ ; М 630,485;  $T_{\text{пл}} 250^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., пиридин: р., этанол: н.р.; Лит.: [328] 140
2682. **меди(II) сульфат** (халькокианит) бц. ромбические крист.  $\text{CuSO}_4$ ; М 159,6;  $T_{\text{разл}} 650^\circ$ ; Разл. на: меди(II) оксид, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 14,3 ( $0^\circ$ ), 17,2 ( $10^\circ$ ), 20,5 ( $20^\circ$ ), 22,3 ( $25^\circ$ ), 24,4 ( $30^\circ$ ), 28,7 ( $40^\circ$ ), 33,7 ( $50^\circ$ ), 39,5 ( $60^\circ$ ), 55,5 ( $80^\circ$ ), 77 ( $100^\circ$ ). 82,5 ( $150^\circ$ ), метанол: 0,77 ( $15^\circ$ ). 1,04 ( $18^\circ$ ), 1,42 ( $25^\circ$ ), 2,99 ( $45^\circ$ ). этанол: н.р.; ПЛ: 3,6 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -770,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -661,8 (т);  $S_{298}^0$ : 109 (т);  $C_p^0$ : 98,87 (т);  $T_N$ : 54,3; Лит.: [1021] 671, [768] 80
2683. **меди(II) сульфат** (медный купорос, медь сернокислая пяти-водная, халькантит) син. триклинные крист.  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 249,68;  $T_{\text{разл}} 100^\circ$ ; Раств.: вода: х.р. 35,6 ( $20^\circ$ ), 205 ( $100^\circ$ ), метанол: р., этанол: 1,1 ( $3^\circ$ ); ПЛ: 2,28 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2279,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1879,9 (т);  $S_{298}^0$ : 300 (т);  $C_p^0$ : 281 (т); Лит.: [897] 124-125, 265, [1021] 671, [1090] 166, [284] 68, [393] 109, [412] 166-169, [768] 80
2684. **меди(I) сульфид** (медный блеск, халькозин) черн. ромбические крист.  $\text{Cu}_2\text{S}$ ; М 159,15;  $T_{\text{пл}} 1129^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 5,6 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); рПР (0) = 48 ( $20^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -79,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -86,3 (т);  $S_{298}^0$ : 121 (т);  $C_p^0$ : 76,32 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 11,3; Лит.: [1022] 5, [768] 80-81
2685. **меди(II) сульфид** черн. гексагональные крист.  $\text{CuS}$ ; М 95,61;  $T_{\text{разл}} 450^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 4,68 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); рПР (0) = 35,2 ( $20^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -53,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -53,6 (т);  $S_{298}^0$ : 66,5 (т);  $C_p^0$ : 47,82 (т); Лит.: [377] 36, 505, [768] 81
2686. **меди(I) тиоцианат**  $\text{CuSCN}$ ; М 121,63;  $T_{\text{пл}} 1084^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0005 ( $18^\circ$ ); ПЛ: 2,85 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1023] 586
2687. **меди(II) фторид** бц. кубические крист.  $\text{CuF}_2$ ; М 101,54;  $T_{\text{пл}} 770^\circ$ ; Раств.: ацетон: н.р., вода: 4,75 ( $20^\circ$ ), реаг. ( $100^\circ$ ), фтороводород: 0,001 ( $12^\circ$ ), этанол: р.; ПЛ: 4,23 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -537,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -487,8 (т);  $S_{298}^0$ : 68,6 (т);  $C_p^0$ : 70,3 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 39; Лит.: [377] 166, [768] 81
2688. **меди(I) хлорид** бц. кубические крист.  $\text{CuCl}$ ; М 99;  $T_{\text{пл}} 430^\circ$ ;  $T_{\text{кпл}} 1212^\circ$ ; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., эф.: н.р.; ПЛ: 3,7 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 ( $546^\circ$ ), 10 ( $702^\circ$ ), 100 ( $960^\circ$ ); рПР (0) = 6 ( $20^\circ$ , вода); Вязк.: 2,54 ( $527^\circ$ ), 1,92 ( $607^\circ$ ), 1,44 ( $697^\circ$ ); Пов.нат.: 92 ( $450^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -137,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -120,1 (т);  $S_{298}^0$ : 87 (т);  $C_p^0$ : 48,5 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 10,25;  $\Delta H_{\text{кпл}}$ : 21,7; Лит.: [898] 746, [1022] 5, [768] 81, [905] 354
2689. **меди(II) хлорид** темно-коричнев. моноклинные крист.  $\text{CuCl}_2$ ; М 134,45;  $T_{\text{пл}} 596^\circ$ ; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 3 ( $18^\circ$ ), вода: 69,2 ( $0^\circ$ ), 71,5 ( $10^\circ$ ), 74,5 ( $20^\circ$ ), 76,4 ( $25^\circ$ ), 78,3 ( $30^\circ$ ), 81,8 ( $40^\circ$ ), 85,5 ( $50^\circ$ ), 89,4 ( $60^\circ$ ), 98 ( $80^\circ$ ), 110,5 ( $100^\circ$ ), эф.: р., метанол: 56,5 ( $0^\circ$ ), 58,6 ( $20^\circ$ ), 61,8 ( $40^\circ$ ), 66,4 ( $60^\circ$ ), пиридин: р., этанол: 43,3 ( $0^\circ$ ), 50 ( $20^\circ$ ), 58,3 ( $40^\circ$ ), 70,8 ( $60^\circ$ ); ПЛ: 3,05 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -215,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -171,4 (т);  $S_{298}^0$ : 108,1 (т);  $C_p^0$ : 71,88 (т);  $JL_{50}$ : 140 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1022] 5, [768] 81

2690. **меди(II) хлорид дигидрат** зелен. ромбические крист.  $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 170,48;  $T_{\text{разл}} 110^\circ$ ; Разл. на: меди(II) хлорид, вода; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,38 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$  -818,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -660,1 (т);  $S_{298}^0$  190,6 (т); Лит.: [768] 81
2691. **медь (соррег) красн. кубические мет. Cu**; М 63,55;  $T_{\text{пл}} 1083^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 2543^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,0032 ( $18^\circ$ ); Пл.: 8,96 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 ( $1617^\circ$ ), 10 ( $1910^\circ$ ), 100 ( $2312^\circ$ ); Вязк.: 3,33 ( $1100^\circ$ ), 3,12 ( $1200^\circ$ ); Пов.нат.: 1120 ( $1140^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$  0 (т);  $\Delta G_{298}^0$  0 (т);  $S_{298}^0$  33,15 (т);  $C_p^0$ : 24,4 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$  13;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$  302; Лит.: [617] 10, [1022] 6-8, [1026] 320, [348] 528, [386] 51, [393] 68, [742] 7-12, [768] 80, [969] 89
2692. **мезаконовая кислота** (метилфумаровая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{HOOC}(\text{CH}_3)=\text{CHCOOH}$ ; М 130,11;  $T_{\text{пл}} 202-204^\circ$ ;  $\text{pK}_a(1) = 3,09$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 774-775, [898] 90
2693. **мезо-винная кислота** бц. табличковидные крист.  $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ ; М 150,09;  $T_{\text{пл}} 140^\circ$ ;  $\text{pK}_a(1) = 3,22$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a(2) = 4,82$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 574-575, [898] 86
2694. **мезоксалева кислота гидрат** (кетомалоновая кислота гидрат)  $(\text{HO})_2\text{C}(\text{COOH})_2$ ; М 136,06;  $T_{\text{пл}} 121^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 121^\circ$ ; Лит.: [1020] 110
2695. **мекамилламина гидрохлорид** (2,2,3-триметил-3-метиламинобицикло[2.2.1]гептана гидрохлорид, инверсина гидрохлорид, мевазина гидрохлорид, мекамин, плегангина гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{22}\text{ClN}$ ; М 203,8;  $T_{\text{пл}} 246^\circ$ ; Раств.: вода: л.р., глицерин: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [445] 205, [748] 282
2696. **мекамилламина пикрат**  $\text{C}_{17}\text{H}_{24}\text{N}_4\text{O}_7$ ; М 396,397;  $T_{\text{пл}} 190^\circ$ ; Лит.: [748] 282
2697. **меламин** (2,4,6-триамино-1,3,5-триазин, 2,4,6-триамино-симм-триазин, циануртриамид) бц. моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{C}_3\text{N}_3(\text{NH}_2)_3$ ; М 126,12;  $T_{\text{пл}} 354^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 354^\circ$ ; Разл. на: мелем, аммиак; Раств.: аммиак жидкий: пл.р. 3,48 ( $14,5^\circ$ ), 1 ( $134^\circ$ ), вода: 0,5 ( $20^\circ$ ), 4 ( $90^\circ$ ), эф.: н.р., орг. р-ли: н.р., этанол: р. ( $78^\circ$ ); Пл.: 1,571 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n = 1,872$  ( $20^\circ$ );  $\text{pK}_{\text{BH}}^+(1) = 6,47$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_{\text{BH}}^+(2) = 0,37$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_{\text{BH}}^+(3) = -2,83$  ( $25^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$  -64,3 (т);  $\Delta H_{\text{сгор}}^0$  1976,2; Лит.: [338] 479-480, [513] 108-109, [897] 776-777, [1022] 21, [1026] 319, [212] 303-304, [378] 107, [768] 159
2698. **мелатонин** (N-(2-(5-метокси-1H-индол-3-ил)этил)ацетамид, N-ацетил-5-метокситриптамин, мелаксен) бел. листовидные крист.  $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2$ ; М 232,3; CAS 75-31-4;  $T_{\text{пл}} 117^\circ$ ; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., петр.эф.: пл.р., этанол: р.; Лит.: [784] 520-521, [415] 17
2699. **мелем** (2,6,10-триамино-сим-гептазин, циамеллуровой кислоты триамид) сер. ам. в-во  $\text{C}_6\text{H}_6\text{N}_{10}$ ; М 218,13; CAS 1502-47-2;  $T_{\text{разл}} 450^\circ$ ; Раств.: вода: пл.р. 0,0003 ( $25^\circ$ ), 0,007 ( $100^\circ$ ), орг. р-ли: пл.р.; Пл.: 1,686 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\text{pK}_{\text{BH}}^+(1) = 12,6$  ( $20^\circ$ , вода);  $\text{pK}_{\text{BH}}^+(2) = 2,17$  ( $20^\circ$ , вода);  $\text{pK}_{\text{BH}}^+(3) = 0,94$  ( $20^\circ$ , вода);  $\text{pK}_{\text{BH}}^+(4) = -1,83$  ( $20^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$  -15,7 (т);  $\Delta H_{\text{сгор}}^0$  -3236,4;  $\text{ЛД}_{50}$ : 1200 (мышь-самка, п/о); Лит.: [1022] 23, [935] 49
2700. **меллиговая кислота** (бензолгексакарбоновая кислота) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_6(\text{COOH})_6$ ; М 342,18;  $T_{\text{пл}} 286^\circ$ ; Раств.: вода: л.р., этанол: р.;  $\text{pK}_a(1) = 1,4$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a(2) = 2,19$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a(3) = 3,31$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a(4) = 4,78$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a(5) = 5,89$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a(6) = 6,96$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1025 (); Лит.: [897] 776-777, [898] 90
2701. **меллиговой кислоты триагидрид**  $\text{C}_6(\text{COO})_3\text{O}_3$ ; М 288; Раств.: бензол: пл.р., вода: н.р. ( $20^\circ$ ), реаг. ( $100^\circ$ ), эф.: пл.р., хлф.: пл.р.; Давл. паров: 3 ( $200^\circ$ ); Лит.: [831] 60
2702. **менделеевский Md**; М 258;  $T_{\text{пл}} 827^\circ$ ; Лит.: [76] 1-13, 1-195 - 1-196, [377] 581, 594
2703. **цис-1,8-ментандиол гидрат** (цис-терпингидрат, цис-терпинолгидрат) бц. ромбические крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{22}\text{O}_3$ ; М 190,28;  $T_{\text{пл}} 117,1^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 117^\circ$ ; Раств.: вода: 0,36

- (20°), эф.: 0,714 (15°), хлф.: 0,745 (15°), этанол: 7,94 (15°); Лит.: [897] 966-967, [284] 236-237, [477] 824; Синт.: [331] 203-204
2704. **1-ментол** (1-3-п-ментанол, 1-гексагидротимол) бц. игольчатые крист.  $C_{10}H_{20}O$ ; М 156,27;  $T_{пл}$  35,5°;  $T_{кип}$  215°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 0,04 (20°), диоксид серы: р., эф.: л.р., петр.эф.: р., скипидар: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 0,89 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (98°);  $T_{всп}$ : 86;  $T_{свсп}$ : 272;  $ЛД_{50}$ : 3300 (крысы, п/о); Лит.: [891] 73, [897] 778-779, [1022] 34, [284] 236-237, [748] 62, [1000] 62-66
2705. **1-ментон** (1-3-п-ментанон) бц. ж.  $C_{10}H_{18}O$ ; М 154,25;  $T_{пл}$  -6,6°;  $T_{кип}$  207°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8954 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (81°); Лит.: [897] 778-779; Синт.: [858] 246-247
2706. **мепротан** (2-метил-2-пропилпропандиола-1,3 дикарбаминный эфир, андраксин, мепробамат) бел. крист.  $C_9H_{18}N_2O_4$ ; М 218,25;  $T_{пл}$  107°; Раств.: ацетон: л.р., вода: м.р., эф.: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 322-323, [284] 143
2707. **меридил** (метилфенилат, риталин, фенил(2-пиперидил)уксусной кислоты метилового эфира гидрохлорид, центедрин) крист.  $C_{14}H_{20}ClNO_2$ ; М 269,77;  $T_{пл}$  197°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.;  $pK_{BH}^+(1) = 8,9$  (25°, вода); Лит.: [901] 890-891, [1026] 323, [274] 144, [1072] 232
2708. **2-меркаптоимидазолин** (2-имидазолинтин, мерказин И, этилентимочевина)  $C_3H_6N_2S$ ; М 102,158;  $T_{пл}$  199-204°;  $ЛД_{50}$ : 233,6 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 439, [1026] 323
2709. **меркаптоуксусная кислота** (тиогликолевая кислота) бц. ж.  $HSCH_2COOH$ ; М 92,11;  $T_{пл}$  -16,5°; Пл.: 1,325 (20°, к в.4, ж.);  $pK_a(1) = 3,6$  (25°, вода,  $COOH$ );  $pK_a(2) = 10,56$  (25°, вода,  $SH$ );  $ЛД_{50}$ : 125 (б. крысы, в/ж), 250 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 384-385, [897] 1026-1027; Синт.: [318] 582
2710. **2-меркаптоэтанол** бц. ж.  $HSCH_2CH_2OH$ ; М 78,13;  $T_{кип}$  157-158°; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 742 (158°);  $ЛД_{50}$ : 190 (б. мыши), 224 (крысы); Лит.: [338] 382-383, [832] 440-441
2711. **мескалин** (2-(3,4,5-триметоксифенил)этиламин, мецкалин) бц. маслянистая ж.  $(CH_3O)_3C_6H_2CH_2CH_2NH_2$ ; М 211,26;  $T_{пл}$  35°;  $T_{кип}$  180°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 21 (180°); Лит.: [294] 106-111, [825] 324-325, [897] 796-797, [928] 208, [274] 142, [594] 6, [628] 11, [908] 257-259
2712. **метаборная кислота моноклиная форма** моноклинные крист.  $HBO_2$ ; М 43,82;  $T_{пл}$  201°;  $T_{разл}$  600°; Разл. на: бора оксид, вода;  $pK_a(1) = 9,12$  (18°, вода); Лит.: [898] 78, [1020] 305, [376] 196, [611] 10
2713. **метазид** (метилен-бис-(изоникотиноилгидразон)) бел. крист.  $(C_5H_4NCONHNH)CH_2$ ; М 286,289;  $T_{пл}$  180°;  $T_{разл}$  180°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [284] 279
2714. **метакриловой кислоты бутиловый эфир** бц. ж.  $CH_2=C(CH_3)COOCH_2CH_2CH_2CH_3$ ; М 142,196;  $T_{пл}$  -76°;  $T_{кип}$  163°;  $ЛД_{50}$ : 18-25 (б. крысы, п/о), 12,9-13,5 (б. мыши, п/о), 25 (кролики, п/о); Лит.: [1020] 336, [1077] 72
2715. **метакриловой кислоты метиловый эфир** (2-метилпропеновой кислоты метиловый эфир, метилметакрилат) бц. ж.  $CH_2=C(CH_3)COOCH_3$ ; М 100,12;  $T_{пл}$  -48°;  $T_{кип}$  100°; Раств.: ацетон: смеш., вода: 1,5 (30°), глицерин: м.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,946 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4162$  (20°); Давл. паров: 5 (-10°), 20 (11°), 32 (24°), 100 (47°), 400 (82°);  $ЛД_{50}$ : 3600 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 182-184, [768] 160
2716. **метакриловой кислоты этиловый эфир** (этилметакрилат)  $CH_2=C(CH_3)COOCH_2CH_3$ ; М 114,142;  $T_{кип}$  119°; Лит.: [1026] 720
2717. **метан** (methane, болотный газ, рудничный газ) бп. г.  $CH_4$ ; М 16,04;  $T_{пл}$  -182,48°;  $T_{кип}$  -161,49°; Раств.: вода: 0,004 (0°), 0,0034 (5°), 0,003 (10°), 0,0026 (15°), 0,0024 (20°), 0,0022 (25°), 0,0012 (100°); Пл.: 0,436 (-170°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,415 (-164°,

- г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0007168 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-206°), 10 (-195,4°), 40 (-187,7°), 100 (-181,5°), 400 (-168,8°); pK<sub>a</sub> (1) = 40 (20°, вода); ДП: 1,7 (-173°) : Дип.: 0 (20°); Ск.зв.: 430 (0°, состояние среды - газ); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup> -74,85 (г); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup> -50,79 (г); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 186,19 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 35,71 (г); ΔH<sub>пл</sub>: 0,94; ΔH<sub>кип</sub>: 8,178; T<sub>своя</sub>: 537; ΔH<sub>сгор</sub>: 882; T<sub>крит</sub>: -82,3; P<sub>крит</sub>: 4,71; П<sub>крит</sub>: 0,162; Лит.: [896] 618, [897] 780-781, [898] 316-317, [54] 1.254, [768] 160, [787] 470-473
2718. **метандростенолон** (17альфа-метиландростадиен-1,4-ол-17бета-он-3) бел. крист. C<sub>21</sub>H<sub>30</sub>O; M 298,4623; T<sub>пл</sub> 165°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 327, [284] 445
2719. **1,6-метано[10]антулен** бледно-желт. крист. C<sub>11</sub>H<sub>10</sub>; M 142,197; T<sub>пл</sub> 29°; Лит.: [881] 82
2720. **метансульфокислота** CH<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>H; M 96,106; T<sub>пл</sub> 20°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,4844 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (167°); H<sub>0</sub> (1) = -7,86 (25°); pK<sub>a</sub> (1) = 0 (25°, вода); Лит.: [1024] 216, [1026] 327, [259] 127, [914] 110, 115
2721. **метансульфокислоты амид** CH<sub>3</sub>SO<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>; M 95,124; T<sub>пл</sub> 88°; pK<sub>a</sub> (1) = 10,8 (25°, вода); Лит.: [1023] 453, [914] 113
2722. **метансульфокислоты ангидрид** призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) (CH<sub>3</sub>SO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>O; M 174,196; T<sub>пл</sub> 71°; Лит.: [54] 1.254, [914] 115
2723. **метансульфокислоты метиловый эфир** CH<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>CH<sub>3</sub>; M 110,13; Давл. паров: 748 (203°); Лит.: [914] 117
2724. **метансульфокислоты фторангидрид** (метансульфофторид) CH<sub>3</sub>SO<sub>2</sub>F; M 98,097; T<sub>кип</sub> 124,2°; Лит.: [914] 116
2725. **метансульфокислоты хлорангидрид** (methanesulfonyl chloride, метансульфохлорид) ж. CH<sub>3</sub>SO<sub>2</sub>Cl; M 114,55; T<sub>пл</sub> -32°; T<sub>кип</sub> 161°; Пл.: 1,4805 (18°, к в.4, ж.); Лит.: [1023] 473, [54] 1.254, [914] 115-116
2726. **метантиол** (methanethiol, метилмеркаптан) г. CH<sub>3</sub>SH; M 48,1; T<sub>пл</sub> -123,1°; T<sub>кип</sub> 6°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,868 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,8599 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [338] 375, [897] 788-789, [54] 1.255, [417] 694-700
2727. **метацин** (бензильовый кислоты 2-диметиланиноэтилового эфира иодметилат) бел. крист. (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>C(OH)COOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>I; M 441,3; T<sub>пл</sub> 194°; Раств.: ацетон: г.р., бензол: т.р., вода: 0,5 (20°), эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: м.р.; Лит.: [901] 890-891, [284] 134; Синт.: [813] 97
2728. **метилалюминия борогидрид** CH<sub>3</sub>Al(BH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>; M 71,702; T<sub>пл</sub> -76°; Лит.: [376] 219
2729. **метиламин** (aminomethane, carbinamine, methylamine, аминометан) бц. г. CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>; M 31,06; CAS 74-89-5; T<sub>пл</sub> -93,5°; T<sub>кип</sub> -6,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 59,51 (20°), 55,56 (25°), 28,06 (60°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,699 (-11°, г/см<sup>3</sup>, ж.); pK<sub>ВН</sub><sup>+</sup> (1) = 10,62 (25°, вода); Лит.: [640] 80, [241] 14, [768] 160
2730. **метиламина гидрохлорид** листовидные крист. (р.п. этанол) CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub> · HCl; M 67,52; T<sub>пл</sub> 226°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: 23 (78°); Давл. паров: 15 (230°); Лит.: [897] 790-791; Синт.: [480] 56-57, [858] 249-252
2731. **N-метил-4-аминофенола сульфат** (метол) бц. крист. (CH<sub>3</sub>NHC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O)<sub>2</sub> · H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>; M 344,38; T<sub>пл</sub> 240-260°; T<sub>разл</sub> 260°; Раств.: вода: 4,8 (15°), эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 339
2732. **метиламин - триметилалюминий (1/1)** (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>Al · CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>; M 103,142; T<sub>разл</sub> 70°; Лит.: [376] 251
2733. **метиламмония перхлорат** (метиламина перхлорат) бц. пластинчатые крист. CH<sub>3</sub>NH<sub>3</sub>ClO<sub>4</sub>; M 131,516; T<sub>пл</sub> 255°; T<sub>разл</sub> 338°; Разл. на: аммония перхлорат; Раств.: 2-метоксинитрил: х.р., ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бутилацетат: м.р., вода: 110 (-10°), 120 (0°), 150 (10°), 190 (20°), 250 (30°), ДМСО: х.р., ДМФА: х.р., диоксан: м.р., эф.: н.р., изопропанол: х.р., метанол: х.р., тетрагидрофуран: м.р., укс.: м.р., этанол: х.р., этилацетат: м.р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [921], [1057] 71

2734. **N-метиламфетамин** (метамфетамин) ж.  $C_6H_5CH_2CH(NHCH_3)CH_3$ ; М 149,2328; Раств.: вода: о.х.р., эф.: л.р., петр.эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 20 (95°); Лит.: [748] 280
2735. **N-метиламфетамин гидрохлорид** (1-фенил-2-метиламинопропана гидрохлорид, метамфетамина гидрохлорид, первитин) бел. крист.  $C_6H_5CH_2CH(NHCH_3)CH_3 \cdot HCl$ ; М 185,7;  $T_{пл}$  171°; Раств.: вода: р., эф.: о.х.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [901] 914-915, [274] 143, [748] 280, [994] 231
2736. **метиландростендиол** (17альфа-метиландростен-5-диол-3бета,17бета) бел. крист.;  $T_{пл}$  200°; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [284] 445
2737. **2-метиламиллин** (орто-толиламин, орто-толуидин)  $CH_3C_6H_4NH_2$ ; М 107,15;  $T_{пл}$  -24,5°;  $T_{кип}$  200,2°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 1,66 (20°), эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,9984 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,5728$  (20°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 9,61 (20°, вода);  $LD_{50}$ : 550 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1023] 603, [1026] 583
2738. **3-метиламиллин** (мета-толиламин, мета-толуидин)  $C_7H_9N$ ; М 107,15;  $T_{пл}$  -30,4°;  $T_{кип}$  204,4°; Пл.: 0,989 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5685$  (20°);  $LD_{50}$ : 740 (б. мыши, в/ж, в масле); Лит.: [1026] 583
2739. **4-метиламиллин** (4-аминотолуол, п-толиламин, пара-толиламин, пара-толуидин)  $CH_3C_6H_4NH_2$ ; М 107,15;  $T_{пл}$  45°;  $T_{кип}$  200,6°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,74 (21°), эф.: р., метанол: р., сероуглерод: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,046 (20°, к в.4. т.), 0,973 (50°, к в.4. ж.);  $n = 1,5532$  (20°); Давл. паров: 10 (82,2°), 35 (100,2°);  $LD_{50}$ : 330 (б. мыши, в/ж, в масле); Лит.: [897] 990-991, [1026] 583
2740. **N-метиламиллин** желт. ж.  $C_7H_9N$ ; М 107,15;  $T_{пл}$  -57°;  $T_{кип}$  195,7°; Раств.: ацетон: х.р., вода: т.р., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,986 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5714$  (20°); Давл. паров: 10 (79,2°), 15 (86°), 25 (95°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 4,82 (25°, вода); ДП: 5,97 (22°); Дип.: 1,64 (20°); Вязк.: 2,02 (25°); Пов.нат.: 39,6 (20°);  $\Delta H_{гор}$ : 4073,1;  $T_{крит}$ : 428,6;  $p_{крит}$ : 5,2; Лит.: [897] 428-429, [1020] 89, [768] 160; Синт.: [383] 68
2741. **2-метил-9,10-антрахинон** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{15}H_{10}O_2$ ; М 222,2;  $T_{пл}$  182-183°; Лит.: [832] 28-29; Синт.: [858] 253-254
2742. **метиларсин** (methylarsine)  $CH_3AsH_2$ ; М 91,97; CAS 593-52-2;  $T_{пл}$  -143°;  $T_{кип}$  2°; Раств.: вода: 0,0085 (20°); Лит.: [241] 15, [613] 20
2743. **2-метилбензальдегид** (о-толуиловый альдегид) ж.  $CH_3C_6H_4CHO$ ; М 120,15;  $T_{кип}$  197°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0386 (19°, к в.4. ж.), 1,039 (20°, к в.4. ж.); Давл. паров: 10 (94°); Лит.: [897] 996-997; Синт.: [249] 203-204
2744. **3-метилбензальдегид** (м-толуиловый альдегид)  $CH_3C_6H_4CHO$ ; М 120,2;  $T_{кип}$  199°; Лит.: [832] 40-41; Синт.: [249] 203-204
2745. **4-метилбензальдегид**  $CH_3C_6H_4CHO$ ; М 120,2;  $T_{кип}$  204°; Лит.: [832] 40-41; Синт.: [249] 203-204, [662] 15
2746. **N-(N-(S)-альфа-метилбензиламино(3,5-дихлорфенил)мино)метил-2-аминоуксусная кислота**  $C_{17}H_{17}Cl_2N_3O_2$ ; М 366,242;  $T_{пл}$  202°; Лит.: [719]
2747. **N-метил-N-бензилпропаргиламина гидрохлорид** (N-methyl-N-propargylbenzylamine hydrochloride, pargyline, паргилин)  $C_6H_5CH_2N(CH_3)CH_2C\equiv CH \cdot HCl$ ; М 195,69; CAS 306-07-0;  $T_{пл}$  160°; Лит.: [27] 875, [644] 111-112
2748. **2-метилбензойная кислота** (о-толуиловая кислота) бц. игольчатые крист.  $CH_3C_6H_4COOH$ ; М 136,15;  $T_{пл}$  104-108°;  $pK_a$  (1) = 3,92 (25°, вода); Лит.: [897] 992-993, [898] 94
2749. **3-метилбензойная кислота** (м-толуиловая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода)  $CH_3C_6H_4COOH$ ; М 136,15;  $T_{пл}$  109-112°;  $pK_a$  (1) = 4,27 (25°, вода);  $LD_{50}$ : 1630 (б. мыши); Лит.: [897] 994-995, [898] 94
2750. **4-метилбензойная кислота** (п-толуиловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $CH_3C_6H_4COOH$ ; М 136,15;  $T_{пл}$  179,6-181°;  $T_{возг}$  275°;  $pK_a$  (1) = 4,36 (25°, вода); Лит.: [897] 994-995, [898] 94

2751. **3-метилбензойной кислоты диэтиламин** (ДЭТА, м-диэтилтолуамид, м-толуиловой кислоты диэтиламин)  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CON}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ ; М 191,28;  $T_{\text{разл}}$  288-292°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 3700 (б. мыши, п/о), 800 (б. мыши, п/к), 2000 (крысы, в/ж); Лит.: [338] 46
2752. **4-метилбензолсульфокислота** (п-толуолсульфокислота) моноклинные крист.  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}$ ; М 172,2;  $T_{\text{пл}}$  92°;  $T_{\text{кип}}$  140°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.;  $\text{pK}_a$  (1) = 0,7 (25°, вода); Лит.: [897] 1006-1007, [898] 94; Синт.: [1061] 240-241
2753. **4-метилбензолсульфокислоты бутиловый эфир** (п-толуолсульфокислоты бутиловый эфир)  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 228,31; Давл. паров: 3 (164°); Лит.: [57] 518; Синт.: [858] 149-151
2754. **N-(4-метилбензолсульфонил)-N'-бутилмочевина** (бутамид) бел. крист.  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NHCONHC}_4\text{H}_9$ ; М 270,35;  $T_{\text{пл}}$  128°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [284] 191-192
2755. **метилбериллия метоксид**  $\text{CH}_3\text{BeOCH}_3$ ; М 55,081;  $T_{\text{пл}}$  25°; Лит.: [376] 130
2756. **метилбериллия этоксид**  $\text{CH}_3\text{BeOC}_2\text{H}_5$ ; М 68,099;  $T_{\text{пл}}$  30°; Лит.: [376] 130
2757. **4-метил-2,5-бис-(метилтио)амфетамин гидрохлорид** (4-methyl-2,5-bis-(methylthio)amphetamine hydrochloride, bis-TOM) бел. крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{S})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 278,885;  $T_{\text{пл}}$  229°; Лит.: [216] 40-42
2758. **2-метилбицикло[2.2.2]октан** крист.  $\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_3\text{CCCH}_3$ ; М 124,2;  $T_{\text{пл}}$  33-34°;  $T_{\text{кип}}$  157-158,5°; Лит.: [832] 126-127
2759. **2-метил-1,3-бутадиен** (изопрен) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 68,12;  $T_{\text{пл}}$  -145,95°;  $T_{\text{кип}}$  34,067°; Пл.: 0,6849 (16°, к в.4, ж.), 0,6809 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,4219$  (20°); Лит.: [768] 150
2760. **2-метилбутан** (изопентан) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_3$ ; М 72,146;  $T_{\text{пл}}$  -159,89°;  $T_{\text{кип}}$  27,85°; Лит.: [1022] 460
2761. **d-2-метилбутандионовая кислота** (d-метилянтарная кислота, пировинная кислота) крист.  $\text{HOOCCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 132,12;  $T_{\text{пл}}$  115°;  $\text{pK}_a$  (1) = 4,07 (25°, вода);  $\text{pK}_a$  (2) = 5,64 (25°, вода); Лит.: [897] 890-891, [898] 93
2762. **2-метилбутановая кислота** (изовалериановая кислота, изопропилуксусная кислота) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$ ; М 102,14;  $T_{\text{пл}}$  -37,6°;  $T_{\text{кип}}$  176,7°;  $\text{pK}_a$  (1) = 4,78 (25°, вода); Лит.: [897] 676-677, [898] 88
2763. **RS-2-метилбутановая кислота**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$ ; М 102,1;  $T_{\text{пл}}$  -80°;  $T_{\text{кип}}$  176-177°;  $\text{pK}_a$  (1) = 4,761 (25°, вода); Лит.: [832] 150-151; Синт.: [858] 267-270
2764. **2-метил-2-бутанол** (диметилэтилкарбинол, трет-амиловый спирт, трет-пентанол)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{OH}$ ; М 88,15;  $T_{\text{пл}}$  -11,9°;  $T_{\text{кип}}$  101,8°; Лит.: [1026] 33
2765. **3-метил-1-бутанол** (изоамиловый спирт) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 88,15;  $T_{\text{пл}}$  -117,2°;  $T_{\text{кип}}$  131,4°; Лит.: [1020] 129
2766. **1,2-метил-1-бутанол** (акт-перв-амиловый спирт) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 88,15;  $T_{\text{пл}}$  70°;  $T_{\text{кип}}$  128°; Раств.: ацетон: х.р., вода: м.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8193 (20°, к в.4, т.);  $n = 1,4107$  (20°); Давл. паров: 50 (65,7°); Лит.: [768] 122
2767. **2-метил-1-бутантриол** (акт-перв-амилмеркаптан) ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{SH}$ ; М 104,21;  $T_{\text{кип}}$  120°; Пл.: 0,8415 (23°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 552-553
2768. **2-метил-2-бутантриол** (трет-амилмеркаптан) ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{SH}$ ; М 104,21;  $T_{\text{кип}}$  98-100°; Лит.: [1026] 33
2769. **3-метил-1-бутантриол** (изоамилмеркаптан) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SH}$ ; М 104,21;  $T_{\text{кип}}$  119°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,835 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 552-553
2770. **3-метилбутилнитрит** (азотистой кислоты изоамиловый эфир, амилнитрит, изоамилнитрит) желтоват. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{ONO}$ ; М 117,16;  $T_{\text{кип}}$  99,2°; Раств.: бензол: смеш., вода: о.м.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,38708$  (20,7°); Давл. паров: 60 (30°); Лит.: [339] 116, [1026] 33, [284] 136, [768] 122; Синт.: [365] 85



2771. **метилгермания трихлорид**  $\text{CH}_3\text{GeCl}_3$ ; М 194,03;  $T_{\text{кип}}$  111°; Пл.: 1,7053 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4685$  (20°); Лит.: [647] 159
2772. **метилгидропероксид** (метила гидроперекись)  $\text{CH}_3\text{OOH}$ ; М 48,041; Пл.: 0,996 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 65 (39°);  $pK_a$  (1) = 11,5 (20°, вода); Лит.: [729] 350, [476] 21-22, [773] 32
2773. **N-метилглицин** (N-метилгликоколь, метиламиноуксусная кислота, саркозин) бц. ромбические крист. (р.п. этанол)  $\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{COOH}$ ; М 89,1;  $T_{\text{пл}}$  210°;  $T_{\text{разл}}$  210°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: т.р.;  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 2,12 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 10,2 (25°, вода); Лит.: [897] 940-941
2774. **(-)-1-метил-2-(3,4-дигидроксифенил)аланин** (3-гидрокси-альфа-метил-1-тирозин, допегит, метилдофа) бел. крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{13}\text{NO}_4$ ; М 211,22; CAS 555-30-6;  $T_{\text{пл}}$  290°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [784] 533, [1026] 331
2775. **O-метил-диметиламидо-цианфосфат**  $((\text{CH}_3)_2\text{N})(\text{CH}_3\text{O})\text{P}(\text{O})\text{CN}$ ; М 148,1; Давл. паров: 1,5 (65°); ЛД<sub>50</sub>: 1,9 г/кг; Лит.: [982] 286
2776. **O-(1-метил-2-(N,N-диметиламино)этил)метилфторфосфоната подметилат**  $\text{CH}_3\text{P}(\text{F})(\text{O})\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3$ ; М 325,1;  $T_{\text{пл}}$  84°; ЛД<sub>50</sub>: 0,008 (мыши, в/в), 0,07 (мыши, в/б); Лит.: [982] 317, 325
2777. **1-метил-4-(1,5-диметилгексен-4-илиден)циклогексен** (бизаболен, бисаболен) вязкая ж.  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_7=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)_2$ ; М 204,35; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,8717 (21°, к в.4, ж.);  $n = 1,4923$  (21°); Давл. паров: 12 (134°); Лит.: [1023] 334, [1026] 74
2778. **N-метил-2,5-диметоксн-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид**  $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2(\text{CH}_3)\text{Cl}$ ; М 245,7457;  $T_{\text{пл}}$  151°; Лит.: [216]
2779. **1-метил-3,5-диштро-1,2,4-триазол** (МДНТ)  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_5\text{O}_4$ ; М 173,088;  $T_{\text{пл}}$  98°; Пл.: 1,68 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 317-318, [810] 74
2780. **2-метил-4,6-диштрофенол** (4,6-динитро-о-крезол, ДНОК, динозал, дитрол, крезонит, селинон, синокс) желт. призматические крист. (р.п. этанол)  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{OH}$ ; М 198,14;  $T_{\text{пл}}$  85,8°;  $pK_a$  (1) = 4,35 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 85 (б. крысы), 47 (б. мыши), 50 (кошки); Лит.: [338] 272-274, [897] 736-737, [898] 87
2781. **2-метил-1,3-диоксан**  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$ ; М 102,14;  $T_{\text{кип}}$  110°; Лит.: [1084] 594
2782. **N-(5-метил-1,3-дигиолиант-2-имидо)-О,О-дигетилфосфат** (мефосфолан)  $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_3\text{PS}_2$ ; М 269,32;  $T_{\text{пл}}$  120°; ЛД<sub>50</sub>: 12 (крысы, п/о); Лит.: [561] 408-409
2783. **N-метил-2,2'-дифенилдиэтиламина гидрохлорид** (демелверина гидрохлорид, метфенетамина гидрохлорид, спазмана гидрохлорид) бц. крист.  $\text{C}_{17}\text{H}_{22}\text{ClN}$ ; М 275,8;  $T_{\text{пл}}$  160°; Лит.: [748] 281
2784. **метилдифторфосфонат** (DF, EA 1251) ж.  $\text{CH}_3\text{P}(\text{O})\text{F}_2$ ; М 100,1; CAS 676-99-3;  $T_{\text{пл}}$  -37°;  $T_{\text{кип}}$  100°; Лит.: [339] 210, [60] 43, 654
2785. **метилдихлорарсин** (MD) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{AsCl}_2$ ; М 160,86; CAS 593-89-5;  $T_{\text{пл}}$  -55°;  $T_{\text{кип}}$  133°; Пл.: 1,836 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 7,76 (20°); Лит.: [1020] 205, [78] 17-20
2786. **O-метил-O-(2,4-дихлорфенил)-метилтиофосфонат** (ЭНТ-25635, байер 30911)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_3)\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_3\text{Cl}_2$ ; М 271,1; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., этанол: р.; Давл. паров: 0,01 (101°); ЛД<sub>50</sub>: 140 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527
2787. **метилдихлорфосфонат** (DC, EA 1253)  $\text{CH}_3\text{P}(\text{O})\text{Cl}_2$ ; М 132,9; CAS 676-97-1;  $T_{\text{пл}}$  31°; Лит.: [339] 210-211, [60] 42, 654
2788. **4-метил-5-(ди(2'-хлорэтил)амино)урацил** (допан) бел. крист.  $\text{C}_9\text{H}_{13}\text{Cl}_2\text{N}_3\text{O}_2$ ; М 266,14;  $T_{\text{пл}}$  182°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; ЛД<sub>50</sub>: 3 (крысы); Лит.: [763] 53-57
2789. **S,S'-метил-бис(О,О-дигетилдигиофосфат)** (дау М-928, метион, ниагара 1240, ниалат, родоцид, этилон. этнон)  $(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{P}(\text{S})\text{SCH}_2\text{SP}(\text{S})(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$ ; М 384,48;  $T_{\text{пл}}$  12°; ЛД<sub>50</sub>: 70 (крысы, п/о); Лит.: [901] 572-573

2790. метиленаминоацетонитрил  $\text{CH}_2=\text{NCH}_2\text{CN}$ ; М 68,08;  $T_{\text{пл}}$  129°; Лит.: [1084] 621; Синт.: [858] 256-258
2791. 3,4-метилendioксн-N-аллиламфетаминна гидрохлорид (MDAL, N-allyl-MDA)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2 \cdot \text{HCl}$ ; М 255,741;  $T_{\text{пл}}$  174-176°; Лит.: [216]
2792. 3,4-метилendioкснамфетаминна гидрохлорид (MDA) бел. крист.  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{Cl}$ ; М 215,677;  $T_{\text{пл}}$  187-188°; Лит.: [207] 8. [216]
2793. 3,4-метилendioкснбензальдегид (гелиотропин, липерональ, протокатехового альдегида метиленовый эфир) крист.  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 150,14;  $T_{\text{пл}}$  37°;  $T_{\text{кип}}$  263°; Раств.: вода: 0,2 (20°), эф.: смеш., этанол: р. (20°), смеш. (78°); Давл. паров: 15 (140°); Лит.: [636] 102, [897] 882-883, [274] 147
2794. 3,4-метилendioксн-N-бензиламфетаминна гидрохлорид (MDBZ, N-benzyl-MDA)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_2\text{C}_6\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$ ; М 305,8;  $T_{\text{пл}}$  170-171°; Лит.: [216]
2795. 3,4-метилendioксн-N-бутиламфетаминна гидрохлорид (MDBU, N-butyl-MDA)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3 \cdot \text{HCl}$ ; М 271,783;  $T_{\text{пл}}$  200-200,5°; Лит.: [216]
2796. 3,4-метилendioксн-N-(гидроксэтил)амфетаминна гидрохлорид (MDHOET)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH})\text{Cl}$ ; М 259,73;  $T_{\text{пл}}$  147-148°; Лит.: [216]
2797. 3,4-метилendioксн-N,N-диметиламфетаминна гидрохлорид (MDDM)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}(\text{CH}_3)_2\text{Cl}$ ; М 243,73;  $T_{\text{пл}}$  172-173°; Лит.: [216]
2798. 3,4-метилendioксн-N-изопропиламфетаминна гидрохлорид (MDIP)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2(\text{CH}(\text{CH}_3)_2)\text{Cl}$ ; М 257,756;  $T_{\text{пл}}$  186-186,5°; Лит.: [216]
2799. 3,4-метилendioксн-N-метиламфетаминна гидрохлорид (MDMA, МДМА, экстази) бел. крист.  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_3 \cdot \text{HCl}$ ; М 229,703;  $T_{\text{пл}}$  150°; Лит.: [216], [274] 142
2800. транс-3,4-метилendioксн-1-пропенилбензол (транс-изосафрол)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ; М 162,19;  $T_{\text{пл}}$  6,7°;  $T_{\text{кип}}$  253°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,122 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 690-691, [274] 147
2801. 1-(3,4-метилendioксифенил)-2-аминобутана гидрохлорид (BDB, J) бел. крист.  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_2\text{Cl}$ ; М 229,703;  $T_{\text{пл}}$  159-161°; Лит.: [216]
2802. dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-аминопропанон-1 (MDCATH)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2$ ; М 193,2;  $T_{\text{пл}}$  209°; Лит.: [71] 10-12
2803. dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(диметиламино)пропанон-1  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ; М 221,2;  $T_{\text{пл}}$  243°; Лит.: [71] 10-12
2804. dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(диэтиламино)пропанон-1  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ ; М 249,2;  $T_{\text{пл}}$  165°; Лит.: [71] 10-12
2805. dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(метиламино)пропанон-1  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_3$ ; М 207,1;  $T_{\text{пл}}$  227°; Лит.: [71] 10-12
2806. 1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(этиламино)бутана гидрохлорид (ethyl-J)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ ; М 257,756;  $T_{\text{пл}}$  176-177°; Лит.: [216]
2807. 1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(этиламино)пентана гидрохлорид (ethyl-K)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ ; М 271,783;  $T_{\text{пл}}$  157-158°; Лит.: [216]
2808. dl-1-(3,4-метилendioксифенил)-2-(этиламино)пропанон-1  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{NHC}_2\text{H}_5$ ; М 221,2;  $T_{\text{пл}}$  227°; Лит.: [71] 10-12
2809. 2-(3,4-метилendioксифенокси)-3,6,9-триоксаундекан (сезамекс) ж.  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}(\text{CH}_3)(\text{OCH}_2\text{CH}_2)_3\text{H}$ ; М 298,33; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р.; n = 1,494 (20°); Давл. паров: 0,08 (140°); Лит.: [1026] 519-520
2810. 3,4-метилendioксн-N-(циклопропилметил)амфетаминна гидрохлорид (MDCPM)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_2\text{C}_3\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$ ; М 269,77;  $T_{\text{пл}}$  218-220°; Лит.: [216]

2811. **3,4-метилендиокс-N-этиламфетамин гидрохлорид** (EVE, MDE, MDEA)  $\text{CH}_2\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3\text{Cl}$ ; М 243,73;  $T_{\text{пл}}$  201-202°; Лит.: [216]
2812. **2-метил-5-изопропилбипило[3.1.0]гексен-2** (альфа-гуйен) ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ ; М 136,234;  $T_{\text{кип}}$  152°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,831 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,451$  (20°); Лит.: [1026] 599; Синт.: [331] 250-251
2813. **2-метил-5-изопропилбипило[3.1.0]гексен-3** (бета-гуйен) ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ ; М 136,234; Пл.: 0,8208 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,447$  (20°); Давл. паров: 739 (147°); Лит.: [1026] 599
2814. **метилдзотиоцианат** крист.  $\text{CH}_3\text{NCS}$ ; М 73,12;  $T_{\text{пл}}$  34-36°;  $T_{\text{кип}}$  119°; ЛД<sub>50</sub>: 305 (крысы, п/о), 350 (мыши, в/ж); Лит.: [338] 342-343
2815. **метилдзоцианат**  $\text{CH}_3\text{NCO}$ ; М 57,1;  $T_{\text{пл}}$  -45°;  $T_{\text{кип}}$  37-48°; Лит.: [338] 331-332, [1021] 205, [368] 38-39; Синт.: [368] 33, [573] 123-125
2816. **метилдзоцианид**  $\text{CH}_3\text{NC}$ ; М 41,05;  $T_{\text{пл}}$  -45°;  $T_{\text{кип}}$  59,6°; Раств.: вода: 9,1 (15°); Пл.: 0,746 (20°, к в. 4, ж.); Лит.: [338] 126, [1021] 190, [241] 28
2817. **3-метилпидол** (скатол) листовидные крист. (р.п. лигроин)  $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_3$ ; М 131,17;  $T_{\text{пл}}$  97-98°;  $T_{\text{кип}}$  266,2°; Раств.: бензол: р., вода: 0,05 (20°), эф.: р., лигроин: р., хлф.: р., этанол: л.р.; ЛД<sub>50</sub>: 3450 (крысы, п/о); Лит.: [638] 811, [897] 952-953, [1023] 360-361, [1000] 183-184
2818. **1-метилпидол-3-карбоновой кислоты амид** бел. игольчатые крист.  $\text{C}_8\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)\text{CONH}_2$ ; М 174,2;  $T_{\text{пл}}$  183°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [846] 9; Синт.: [846] 8-9
2819. **метилпипий** бц. крист.  $\text{LiCH}_3$ ; М 21,98;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [376] 105
2820. **метилмалоновая кислота** (изоянтарная кислота) бц. призматические крист.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{COOH})_2$ ; М 118,09;  $T_{\text{пл}}$  129°;  $pK_a$  (1) = 3,07 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 5,87 (20°, вода); Лит.: [897] 698-699, [898] 90
2821. **2-метил-2-метоксипропан** (МТБЕ, methyl-t-butyl ether, метил-трет-бутиловый эфир) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{COCH}_3$ ; М 88,15;  $T_{\text{пл}}$  -108,6°;  $T_{\text{кип}}$  55°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [214] 459-463
2822. **4-метил-2-метоксифенол** (2-метокси-п-крезол, 4-метилгваякол, креозол) бц. маслянистая ж.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 138,17;  $T_{\text{пл}}$  6,5°;  $T_{\text{кип}}$  221,8°; Раств.: бензол: смеш., вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0919 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 25 (113,5°);  $pK_a$  (1) = 10,06 (25°, вода); Лит.: [897] 738-739, [1026] 285
2823. **N-метилморфолин** (4-метилморфолин)  $\text{O}(\text{CH}_2\text{CH}_2)\text{NCH}_3$ ; М 101,1;  $T_{\text{кип}}$  116°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9051 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4332$  (20°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 7,38 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 1970 (крысы, в/ж); Лит.: [53] 608, [832] 236-237
2824. **1-метилнафталин** бц. ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH}_3$ ; М 142,2; CAS 90-12-0;  $T_{\text{пл}}$  -30,48°;  $T_{\text{кип}}$  244,69°; Раств.: вода: 0,00285 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0005 (19°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,02031 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 12 (110°); ЛД<sub>50</sub>: 1840 (крысы, в/б); Лит.: [343] 226-227, [897] 816-817, [1026] 333, [241] 725
2825. **2-метилнафталин** крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CH}_3$ ; М 142,2; CAS 91-57-6;  $T_{\text{пл}}$  35°;  $T_{\text{кип}}$  241,5°; Раств.: вода: 0,00246 (25°); ЛД<sub>50</sub>: 1630 (крысы, в/б); Лит.: [343] 226-227, [1026] 333, [241] 725
2826. **2-метил-1,4-нафтохинон** (витамин К<sub>3</sub>, метинон) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{11}\text{H}_8\text{O}_2$ ; М 172,18;  $T_{\text{пл}}$  106°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., петр.эф.: т.р., укс.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 834-835, [433] 38, 40, 50; Синт.: [373] 733, [876] 241-242
2827. **метиловитрат**  $\text{CH}_3\text{ONO}_2$ ; М 77,04;  $T_{\text{пл}}$  -82,95°;  $T_{\text{кип}}$  64,6°; Лит.: [1026] 333
2828. **метиловитрит** I.  $\text{CH}_3\text{ONO}$ ; М 61,04;  $T_{\text{пл}}$  -17°;  $T_{\text{кип}}$  -12°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 792-793
2829. **2-метилнонадекан**  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)(\text{CH}_2)_6\text{CH}_3$ ; М 282,56;  $T_{\text{пл}}$  18,3°; Пл.: 0,7876 (18,3°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4423$  (18,3°); Лит.: [401] 54

2830. **метиловый красный** (метилрот) фиолетов. крист.  $((\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{COOH})$ ; М 269,3;  $T_{\text{пл}} 175^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 175^\circ$ ; Раств.: вода: пл.р., укс.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [465] 114-115, [1026] 334; Синт.: [858] 262-265
2831. **метиловый спирт** (methanol, древесный спирт, карбинол, метанол) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{OH}$ ; М 32,04; CAS 67-56-1;  $T_{\text{пл}} -97,88^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 64,509^\circ$ ; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,79609 ( $15^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); 0,7928 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); 0,7676 ( $45^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_a(1) = 16$  ( $20^\circ$ , вода); ДП: 32,63 ( $25^\circ$ );  $T_{\text{крип}}: 239,4$ ;  $p_{\text{крип}}: 8,02$ ; Пл<sub>крип</sub>: 0,272; Лит.: [620] 105, [898] 380-381, [54] 5.83, [220] 61-63, [386] 229, [473], [653] 684-687, [768] 161
2832. **2-метил-2-оксазоллин**  $\text{C}_4\text{H}_7\text{NO}$ ; М 85,1;  $T_{\text{кип}} 108-110^\circ$ ; Лит.: [1022] 345
2833. **dl-метилюксирин** (dl-1,2-эпоксипропан, пропена окись, пропилена окись) бц. ж.  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ ; М 58,08;  $T_{\text{пл}} -112,1^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 35^\circ$ ; Раств.: вода: 65 ( $30^\circ$ ). эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,859 ( $0^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 440-630 (б. мыши, п/о), 380-750 (крысы, п/о); Лит.: [897] 914-915
2834. **7-метил-4-оксо-1-этил-8-нафтиридин-3-карбоновая кислота** (налидиксовая кислота, невидрамон, неграм) крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_3$ ; М 232,24; CAS 389-08-2;  $T_{\text{пл}} 228^\circ$ ; Раств.: вода: 0,01 ( $23^\circ$ ); Лит.: [1026] 359. [241] 841
2835. **метиловая трипюид**  $\text{CH}_3\text{SnI}_3$ ; М 514,458;  $T_{\text{пл}} 85^\circ$ ; Лит.: [1078] 262-263; Синт.: [589] 189
2836. **2-метилпентан** бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 86,18;  $T_{\text{пл}} -153,68^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 60,27^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6599 ( $20^\circ$ , к в.4, ж.); Лит.: [897] 864-865
2837. **3-метилпентан** бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$ ; М 86,18;  $T_{\text{кип}} 63,28^\circ$ ; Лит.: [1020] 508
2838. **4-метилпентановая кислота** (изобутилуксусная кислота, изокапроновая кислота) бц. маслянистая ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 116,16;  $T_{\text{пл}} -35^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 207,7^\circ$ ;  $pK_a(1) = 4,85$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 682-683. [898] 88
2839. **2-метил-3-пентанол** (изопропилэтилкарбинол) ж.  $\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}$ ; М 102,18;  $T_{\text{кип}} 127,5^\circ$ ; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,826 ( $13^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,8243 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 868-869
2840. **4-метил-3-пентен-2-он** (изопропилиденацетон, мезитила окись) бц. маслянистая ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCOCH}_3$ ; М 98,143;  $T_{\text{пл}} -52,8^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 129,8^\circ$ ; Раств.: вода: 3 ( $20^\circ$ ), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8653 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,851 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,444$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 11 ( $34^\circ$ ); ЛД<sub>50</sub>: 1120 (крысы); Лит.: [897] 774-775, [1021] 376, [1022] 17; Синт.: [677] 94-95
2841. **метилперхлорат** бц. ж.  $\text{CH}_3\text{OClO}_3$ ; М 114,49;  $T_{\text{кип}} 52^\circ$ ; Лит.: [1022] 499, [414] 47
2842. **1-метилпиперазин**  $\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCH}_3$ ; М 100,17;  $T_{\text{кип}} 138^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 1450 (мыши, в/ж); Лит.: [338] 464-465, [54] 1.276
2843. **1-метилпиперидилден-2-(2-аминифенил)сульфонамид**;  $T_{\text{пл}} 114^\circ$ ; Лит.: [712]
2844. **1-метилпиперидилден-2-(3-пиперидил)сульфонамид**;  $T_{\text{пл}} 97^\circ$ ; Лит.: [712]
2845. **1-метилпиперидин** (N-метилпиперидин) ж.  $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NCH}_3$ ; М 99,18;  $T_{\text{кип}} 105,9^\circ$ ; Раств.: вода: 14,8 ( $49^\circ$ ), 5,5 ( $77^\circ$ ). эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8207 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 10,38$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 880-881
2846. **N-метилпиперидиния иодид** крист.  $\text{C}_5\text{H}_9\text{NCH}_3$ ; М 220;  $T_{\text{пл}} 123-125^\circ$ ; Лит.: [832] 290-291
2847. **N-метил-2-пирролидон**  $\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}$ ; М 99,13;  $T_{\text{пл}} -22,4^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 202^\circ$ ; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0279 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,468$  ( $25^\circ$ ); ЛД<sub>50</sub>: 5320 (б. мыши, п/о), 3500 (кролики, п/о), 7900 (крысы, п/о), 4400 (морские свинки, п/о); Лит.: [54] 1.278, [344]

2848. **2-метилпропан** (изобутан, триметилметан) бц. г.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3$ ; М 58,12;  $T_{\text{пл}} -159,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -11,7^\circ$ ; Давл. паров: 1 ( $-109,6^\circ$ ), 10 ( $-86,6^\circ$ ), 40 ( $-68,5^\circ$ ), 100 ( $-54,1^\circ$ ), 400 ( $-27^\circ$ ); Лит.: [896] 628, [897] 672-673
2849. **2-метилпропановая кислота** (диметилтуксусная кислота, изомасляная кислота) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOH}$ ; М 88,1;  $T_{\text{пл}} -47^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 154,4^\circ$ ;  $pK_a(1) = 4,85$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 684-685, [898] 88
2850. **2-метил-1-пропанол** (изобутанол, изобутиловый спирт, изопропилкарбинол) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{OH}$ ; М 74,12;  $T_{\text{пл}} -108^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 108,1^\circ$ ; Лит.: [897] 674-675, [1020] 336-337
2851. **2-метил-1-пропантiol** (изобутилмеркаптан) ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{SH}$ ; М 90,18;  $T_{\text{пл}} -140,2^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 85,15^\circ$ ; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,8357 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4386$  ( $20^\circ$ ); Лит.: [897] 910-911, [899] 838, [1023] 572
2852. **2-метил-2-пропантiol** (трет-бутилмеркаптан) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{CSH}$ ; М 90,18;  $T_{\text{пл}} 1,11^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 64,22^\circ$ ; Пл.: 0,8002 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4332$  ( $20^\circ$ ); Лит.: [897] 910-911, [1023] 572
2853. **2-метилпропеновая кислота** (метакриловая кислота) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$ ; М 86,09;  $T_{\text{пл}} 16^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 163^\circ$ ; Раств.: вода: х.р. ( $100^\circ$ ), р. эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0153 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4314$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 12 ( $60^\circ$ ); Дип.: 1,79 ( $20^\circ$ );  $LD_{50}$ : 1200 (кролики, п/о), 1000 (крысы, п/о), 1300 (мыши, п/о); Лит.: [768] 159
2854. **2-метилпропионитрил** (изобутиронитрил, изомаслянной кислоты нитрил, изопропилианид) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCN}$ ; М 69,11;  $T_{\text{кип}} 107-108^\circ$ ;  $LD_{50}$ : 5-10 (б. мыши, п/о), 14 (кролики, п/о), 50-100 (крысы, п/о); Лит.: [338] 92, 102-103
2855. **метилртуть хлорид** (метилртутихлорид) бц. крист.  $\text{CH}_3\text{HgCl}$ ; М 251,07;  $T_{\text{пл}} 167^\circ$ ; Пл.: 4,063 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $LD_{50}$ : 53 (б. мыши, в/ж); Лит.: [339] 398, [897] 936-937
2856. **метилсерная кислота** маслянистая ж.  $\text{CH}_3\text{OSO}_3\text{H}$ ; М 112,1;  $T_{\text{пл}} -27^\circ$ ; Лит.: [1022] 65
2857. **метилсилан**  $\text{CH}_3\text{SiH}_3$ ; М 46,144;  $T_{\text{пл}} -156,8^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -57,5^\circ$ ; Лит.: [1021] 514
2858. **метилтестостерон** (17альфа-метилиандростен-4-ол-17бета-он-3) бел. крист.  $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}_2$ ; М 302,451;  $T_{\text{пл}} 165^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: т.р., жирные масла: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 445
2859. **6-метил-1,2,3,4-тетрагидропиридинин-4-тион-2** (метилтиоурацил) бел. крист.  $\text{C}_5\text{H}_6\text{N}_2\text{OS}$ ; М 142,18;  $T_{\text{пл}} 325^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 330^\circ$ ; Раств.: бензол: н.р., вода: о.х.р., эф.: м.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 336, [284] 314
2860. **5-метилтетрагидрофуранон-2** (гамма-валеролактон)  $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_2$ ; М 100,116;  $T_{\text{пл}} -37^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 206^\circ$ ; Раств.: вода: смеш., орг. р-ли: смеш.; Пл.: 1,0526 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4322$  ( $20^\circ$ ); Лит.: [1026] 92
2861. **5-метилтетразол**  $\text{CH}_3\text{CHN}_4$ ; М 84,08;  $T_{\text{пл}} 148^\circ$ ;  $pK_a(1) = 5,63$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [81] 724, [164] 802, [1033] 871
2862. **метилтетрафторфосфоран** бц. г.  $\text{CH}_3\text{PF}_4$ ; М 122;  $T_{\text{пл}} -50^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 10-12^\circ$ ; Лит.: [1022] 66
2863. **4-метилпiazол** бц. маслянистая ж.  $\text{C}_4\text{H}_5\text{NS}$ ; М 99,15; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: р.; Давл. паров: 770 ( $132,9^\circ$ ); Лит.: [853] 43-45; Синт.: [853] 43-45
2864. **1-(5-метилпиенил-2)силатран**  $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiC}_4\text{H}_9\text{SCH}_3$ ; М 271,41;  $T_{\text{пл}} 192^\circ$ ;  $LD_{50}$ : 0,42 (); Лит.: [334]
2865. **2-метилтио-4,6-бис-(изопропиламино)-1,3,5-триазин** (прометрин)  $\text{C}_3\text{N}_3(\text{SCH}_3)(\text{NHCH}(\text{CH}_3)_2)_2$ ; М 241,36;  $T_{\text{пл}} 118-120^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0048 ( $20^\circ$ );  $LD_{50}$ : 2140 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1026] 480, [173] 3631-3633
2866. **4-метилтио-3,5-диметилфенил-N-метилкарбамат** (байер 37344, мазурол, меркаптодиметур, метмеркаптурон)  $\text{CH}_3\text{S}(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{OCONHCH}_3$ ; М 225,31;  $T_{\text{пл}} 119-121,5^\circ$ ;  $LD_{50}$ : 44 (б. крысы, в/ж), 34 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 65

2867. **2-метилтио-4-метиламино-6-изопропиламино-1,3,5-триазин** (десметрин, семерон)  $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_3\text{N}_3(\text{SCH}_3)\text{NHCH}_3$ ; М 198,29;  $T_{\text{пл}}$  84-86°; Раств.: вода: 0,058 (20°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 2000 (крысы, в/ж, введение водной эмульсии); Лит.: [1026] 151-152, [561] 644-645
2868. **2-метилтрикозан**  $\text{C}_{24}\text{H}_{50}$ ; М 338,654;  $T_{\text{пл}}$  42°; Лит.: [731] 171
2869. **метилтриметоксисилан**  $\text{CH}_3\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$ ; М 136,23;  $T_{\text{кип}}$  57,2°;  $n = 1,3679$  (20°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 12,3 (крысы); Лит.: [339] 304, [264] 203
2870. **N-метил-N-(2,2,2-трихлорэтил)нитрамин**  $\text{CH}_3\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{C}(\text{NO}_2)_3$ ; М 239,1;  $T_{\text{пл}}$  85,5°;  $\text{Пл.}$ : 1,74 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 262-263
2871. **4-метил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан**  $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{P}$ ; М 148,097;  $T_{\text{пл}}$  97-98°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 37,5 (мыши, в/б); Лит.: [551] 6. 63. 64
2872. **4-метил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 164,096;  $T_{\text{пл}}$  249°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 30,5 (мыши, в/в), 32 (мыши, в/б); Лит.: [551] 64
2873. **N-метилтриптамин**  $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_3$ ; М 174,25; CAS 61-49-4;  $T_{\text{пл}}$  88°; Лит.: [27] 889, [430] 14-15
2874. **dl-альфа-метилтриптамина гидрохлорид** (индопан) бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{15}\text{ClN}_2$ ; М 210,71;  $T_{\text{пл}}$  217°;  $T_{\text{разл}}$  217°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., этанол: р.; Лит.: [813] 156; Синт.: [813] 158
2875. **4-метил-2,6,7-тригидро-1-фосфабицикло[2.2.2]октан**  $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_2\text{S})_3\text{P}$ ; М 196,29;  $T_{\text{пл}}$  187-189°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 95 (); Лит.: [551] 32. 63
2876. **метилтрихлорсилан** ж.  $\text{CH}_3\text{SiCl}_3$ ; М 149,47;  $T_{\text{пл}}$  -77,8°;  $T_{\text{кип}}$  65,7°; Раств.: вода: реаг., метанол: реаг., этанол: реаг.;  $\text{Пл.}$ : 1,2769 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,411$  (20°); Лит.: [897] 948-949, [1026] 336
2877. **O-метил-O-(2,4,5-трихлорфенил)амидотиофосфат** (Дай ЕТ-15)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_6\text{H}_2\text{Cl}_3)\text{P}(\text{S})\text{NH}_2$ ; М 306,53;  $T_{\text{пл}}$  61°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 710 (крысы, п/о); Лит.: [901] 534-535
2878. **1-метилфенантрин**  $\text{C}_{15}\text{H}_{12}$ ; М 192,26; CAS 832-69-9;  $T_{\text{пл}}$  118-119°;  $T_{\text{кип}}$  358°; Раств.: вода: 0,0000269 (25°); Лит.: [241] 996, [487] 228
2879. **3-метил-1-фенилбутан** (изопентилбензол)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 148,2;  $T_{\text{кип}}$  198,9°; Лит.: [832] 78-79; Синт.: [875] 134-135
2880. **1-(4-метилфенил)силатран**  $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ ; М 265,38;  $T_{\text{пл}}$  195°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,15 (); Лит.: [334]
2881. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазин** (грацидин, мефолин, прелюдин, фенметразин) ж.  $\text{C}_{11}\text{H}_{15}\text{NO}$ ; М 177,2;  $T_{\text{кип}}$  138°; Лит.: [748] 280
2882. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазин гидрохлорид** (фенметразина гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{ClNO}$ ; М 213,704;  $T_{\text{пл}}$  178°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Лит.: [748] 280
2883. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазин пикрат** (фенметразина пикрат)  $\text{C}_{17}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_8$ ; М 406,348;  $T_{\text{пл}}$  168°; Лит.: [748] 280
2884. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина тетрафенилборат** (фенметразина тетрафенилборат)  $\text{C}_{35}\text{H}_{36}\text{BNO}$ ; М 497,477;  $T_{\text{пл}}$  144°; Лит.: [748] 280
2885. **3-(2-метилфенокси)пропан-1,2-диол** (anxine, atensin, curaril, dioloxol, mephate, mephesin, myanenin, myastenin, oranixon, proлах, relaxar, toлах, tolcil, walkonnesin, мнанезин, мнастеннин, мнокуран) бел. крист.  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 182,216;  $T_{\text{пл}}$  66-72°; Раств.: вода: 1 (20°), этанол: 12,5 (20°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1000 (мыши, в/б); Лит.: [901] 894-895, [452] 85, [628] 36-37, 44-45, [748] 82-83
2886. **2-метилфенол** (о-крезол, о-окситолуол) бц. крист.  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 108,14;  $T_{\text{пл}}$  30,9°;  $T_{\text{кип}}$  190,9°; Раств.: вода: 3,1 (40°), 5,6 (100°), эф.: смеш. (31°), хлф.: р., этанол: смеш. (31°);  $\text{Пл.}$ : 1,0465 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (74,9°);  $\text{pK}_a$  (1) =

- 10,28 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 344 (мышь, в/ж, в виде 10% масляного раствора); Лит.: [337] 409-410, [897] 734-735, [259] 126
2887. **3-метилфенол** (м-крезол)  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 108,14; Т<sub>пл</sub> 11,5°; Т<sub>кип</sub> 202,2°; рK<sub>а</sub> (1) = 10,09 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 828 (мышь, в/ж, в виде 10% масляного раствора); Лит.: [337] 409-410, [832] 380-381
2888. **4-метилфенол** (пара-крезол)  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 108,14; Т<sub>пл</sub> 34,69°; Т<sub>кип</sub> 201,94°; Раств.: вода: 2,21 (29,5°), 3,74 (82,1°), 5,4 (105°), 6,9 (118°), 32,2 (142,5°), смеш. (142,6°); Пл.: 1,014 (46°, к в.4, ж.); рK<sub>а</sub> (1) = 14,55 (25°, метанол); рK<sub>а</sub> (1) = 10,27 (25°, вода); ДП: 9,4 (60°); ЛД<sub>50</sub>: 344 (мышь, в/ж, в виде 10% масляного раствора); Т<sub>крист</sub>: 431,4; Лит.: [748] 82, [997] 12, 16; Синт.: [858] 232-234
2889. **2-метилфуран альфа-форма** (сильван) ж.  $\text{C}_5\text{H}_6\text{O}$ ; М 82,11; Т<sub>кип</sub> 62,5-63°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9159 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1068-1069; Синт.: [249] 135
2890. **5-метилфурурол** (5-бром-2-фуранальдегид)  $\text{CH}_3\text{C}_4\text{H}_2\text{OCHO}$ ; М 110,11; Т<sub>кип</sub> 187°; Пл.: 1,1126 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5264 (20°); Лит.: [832] 390-391; Синт.: [751] 44-45
2891. **О-метил-О-(2-хлор-4-трет-бутилфенил)-метиламидо-фосфат** (кемпарк, руелен, халин)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_2\text{NH})\text{P}(\text{O})(\text{OC}_6\text{H}_3\text{ClC}(\text{CH}_3)_3)$ ; М 291,72; Т<sub>пл</sub> 60°; ЛД<sub>50</sub>: 1000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 556-557
2892. **20-метилхолантрен**  $\text{C}_{21}\text{H}_{16}$ ; М 268,3; Т<sub>пл</sub> 180°; Лит.: [337] 144, 146, [170] 821-822
2893. **метилциклогексан** (гексагидротолуол) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}_3$ ; М 98,19; Т<sub>пл</sub> -126,57°; Т<sub>кип</sub> 100,936°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7864 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,76936 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1098-1099
2894. **О-(2-метилциклогексил)-метилфторфосфонат** (ЕА 1356) ж.  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_{10}\text{OP}(\text{S})(\text{F})\text{CH}_3$ ; М 194,2; CAS 85473-32-1; Т<sub>пл</sub> -9,4°; Т<sub>кип</sub> 235°; Пл.: 1,1 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [60] 22
2895. **2-метил-1-этилбензол**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_5$ ; М 120,2; CAS 611-14-3; Т<sub>пл</sub> -80,8°; Т<sub>кип</sub> 165,2°; Раств.: вода: 0,007464 (25°); Лит.: [241] 585
2896. **4-метил-1-этилбензол**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_5$ ; М 120,2; CAS 622-96-8; Т<sub>пл</sub> -62°; Т<sub>кип</sub> 162°; Раств.: вода: 0,009485; Лит.: [170] 512-515, [241] 584
2897. **метилэтилмалоновая кислота** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{C}_2\text{H}_5(\text{CH}_3)\text{C}(\text{COOH})_2$ ; М 146,15; Т<sub>пл</sub> 122°; рK<sub>а</sub> (1) = 2,81 (25°, вода); Лит.: [832] 224-225, [898] 90
2898. **О-метил-О-этил-О-(4-нитрофенил)тиофосфат** (метилэтилтиофос) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{P}(\text{S})\text{OC}_6\text{H}_4\text{NO}_2$ ; М 277,15; Раств.: вода: 0,002 (20°), этанол: х.р.; Пл.: 1,3182 (20°, к в.4, ж.); n = 1,548 (20°); Давл. паров: 0,12 (116°); ЛД<sub>50</sub>: 2,8 (кошки, п/о), 12 (крысы, п/о), 4,3 (мышь, п/о); Лит.: [339] 172-173, [901] 548-549, [470] 51-52
2899. **2-метил-1-этоксипропан** (изобутилэтиловый эфир)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 102,2; Т<sub>кип</sub> 81°; Пл.: 0,751 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 304-305; Синт.: [249] 66-67
2900. **1-N-метилфедрин** (1R,2S-2-диметиламино-1-фенил-1-пропанол) игольчатые крист. (р.п. метанол)  $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{NO}$ ; М 179,259; Т<sub>пл</sub> 87-88°; Раств.: вода: н.р., метанол: р., этанол: р.; Лит.: [832] 318-319, [670] 673
2901. **метилониметилсульфонийхлорид** (витамин U) бц. крист.  $((\text{CH}_3)_2\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH})\text{Cl}$ ; М 199,7; Т<sub>пл</sub> 134-135°; Т<sub>разл</sub> 134°; Лит.: [1022] 71
2902. **2-метоксн-4-аллилфенол** (3-метоксн-4-гидрокси-1-аллилбензол, 4-аллилфаяжол, эвгенол) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 164,2; Т<sub>пл</sub> 10,3°; Т<sub>кип</sub> 252°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., укс.: р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0664 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,062 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 15 (123°); ЛД<sub>50</sub>: 2680 (крысы, п/о); Лит.: [772] 104, [897] 1112-1113, [1024] 506, [912]

2903. **4-метоксинамфетамин гидрохлорид** (4-МА, РМА)  
 $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 201.693;  $T_{\text{пл}}$  208-209°; Лит.: [216]
2904. **4-метоксинанлин** (пара-аминоанизол, пара-анизидин, пара-метоксанилин)  
 ромбические крист.  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ ; М 123,16;  $T_{\text{пл}}$  57,7°;  $T_{\text{кип}}$  240°; Раств.: вода: т.р.,  
 эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,071 (55°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,0605 (67°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897]  
 420-421
2905. **метоксинацетил**  $\text{CH}_3\text{OCSH}$ ; М 56.063;  $T_{\text{кип}}$  23°; Пл.: 0.805 (20°, к в.4. ж.);  $n$   
 = 1,3693 (16°); Лит.: [946] 121
2906. **4-метоксинацетофенон** бц. крист.  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COCH}_3$ ; М 150,17;  $T_{\text{пл}}$  39°;  $T_{\text{кип}}$   
 258-263°;  $JD_{50}$ : 1720 (крысы, п/о); Лит.: [832] 36-37, [1022] 71; Синт.: [575] 40-42
2907. **2-метоксibenзальдегид** (орто-анисовый альдегид, салициловый альдегид  
 метиловый эфир) призматические крист.  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 136,15;  $T_{\text{пл}}$  35°;  $T_{\text{кип}}$   
 243°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,133 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897]  
 472-473; Синт.: [309] 10
2908. **4-метоксibenзальдегид** (анисовый альдегид, кражежин, обепин) бц. масля-  
 нистая ж.  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CHO}$ ; М 136,15;  $T_{\text{пл}}$  1°;  $T_{\text{кип}}$  248°; Раств.: ацетон: х.р., бензол:  
 р., вода: 0,2 (20°), глицерин: пл.р., эф.: смеш., хлф.: х.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,119  
 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,573 (20°); Давл. паров: 2 (83°), 5 (107°), 10 (118°), 12 (135°);  
 $T_{\text{всп}}$ : 108;  $T_{\text{свсп}}$ : 258;  $JD_{50}$ : 1510 (крысы, п/о); Лит.: [897] 434-435, [1020] 168, [1026]  
 48, [477] 629, [768] 124
2909. **2-метоксibenзальдегид 2,4-динитрофенилгидразон**  
 $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{NNHC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$ ; М 317,26;  $T_{\text{пл}}$  253°; Лит.: [1084] 608
2910. **N-(2-метоксibenзил)-2-(2,5-диметоксiben-4-нолфенил)этиламин гидрохлорид**  $[(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NHC}_6\text{H}_4\text{OCH}_3 \cdot \text{HCl}]$ ; М 463,738;  $T_{\text{пл}}$  166°; Лит.: [77] 258
2911. **2-метоксibenзиловый спирт** (салигенина метиловый эфир) ж.  
 $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 138,17;  $T_{\text{кип}}$  250°; Лит.: [897] 482-483
2912. **4-метоксibenзиловый спирт** (анизильовый спирт, анисовый спирт) игольча-  
 тые крист.  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 138,17;  $T_{\text{пл}}$  21°;  $T_{\text{кип}}$  258,8°; Раств.: вода: н.р., эф.:  
 л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,109 (26°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 8 (130°); Лит.: [897] 422-  
 423, [768] 124
2913. **2-метоксibenзойная кислота** моноклинные крист. (р.п. вода)  
 $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}}$  98°;  $T_{\text{кип}}$  200°; Раств.: вода: 0,5 (30°), эф.: л.р., эта-  
 нол: л.р.;  $pK_a$  (1) = 4,09 (25°, вода); Лит.: [897] 496-497, [259] 122
2914. **3-метоксibenзойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  
 $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}}$  108°; Раств.: вода: т.р. (0°), л.р. (100°), эф.: л.р.,  
 этанол: л.р.; Давл. паров: 10 (172°);  $pK_a$  (1) = 4,09 (25°, вода); Лит.: [897] 496-497,  
 [259] 122
2915. **4-метоксibenзойная кислота** (анисовая кислота) бц. моноклинные крист.  
 $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}}$  185°,  $T_{\text{кип}}$  280°; Раств.: вода: 0,04 (18°), эф.: р., ме-  
 танол: х.р., хлф.: р., этанол: 89 (25°); Пл.: 1,385 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 4,49 (25°, во-  
 да); Лит.: [897] 434-435, [898] 85, [768] 124
2916. **4-метоксibenзойной кислоты амид** игольчатые крист. (р.п. вода)  
 $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CONH}_2$ ; М 151,1;  $T_{\text{пл}}$  162°,  $T_{\text{кип}}$  295°; Раств.: вода: р., этанол: х.р.; Лит.:  
 [832] 58-59, [1084] 596
2917. **4-метоксibenзойной кислоты амид**  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CONHC}_6\text{H}_5$ ; М 227,259;  
 $T_{\text{пл}}$  168°; Лит.: [1084] 596, 601
2918. **2-метоксibenзойной кислоты метиловый эфир**  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3$ ; М  
 166,174;  $T_{\text{кип}}$  248°; Лит.: [832] 58-59
2919. **4-метоксibenзойной кислоты хлорангидрид** (анизилхлорид)  
 $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COCl}$ ; М 170,593;  $T_{\text{пл}}$  26°; Лит.: [54] 1.256. [1084] 596
2920. **метоксibenзол** (анизол, метилфениловый эфир) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_3$ ; М 108,14;  
 $T_{\text{пл}}$  -37,5°;  $T_{\text{кип}}$  153,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: н.р., эф.: р., этанол: р.;



- Пл.: 0,9893 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5143$  (25°); Давл. паров: 1 (5,4°), 10 (42,2°), 40 (70,7°), 100 (93°), 400 (133,8°);  $p_{\text{КВН}}(1) = -6,5$  (20°, вода); ДП: 4,33 (25°); ЛД<sub>50</sub>: 3500-4000 (б. крысы, п/к);  $T_{\text{крист.}}$  368,5;  $P_{\text{крист.}}$  4,18; Лит.: [1020] 164-165, [259] 141, [270] 225, [768] 124; Синт.: [358] 152-153, [557] 44
2921. **2-метоксн-2-(4-бром-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (2'-methoxy-2C-B, 4-bromo-2,5,2'-trimethoxyphenethylamine hydrochloride, BOB) бел. крист.  $\text{Br}(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 327,623;  $T_{\text{пл}}$  188°; Лит.: [216] 43-44
2922. **2-метоксн-4-гидроксикоричная кислота** (феруловая кислота) ромбические крист. (р.п. вода)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ; М 194,19;  $T_{\text{пл}}$  170°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1054-1055
2923. **3-(3-метоксн-4-гидроксифенил)пропионовая кислота** (hydroferulic acid, гидроферуловая кислота) пластинчатые крист. (р.п. вода)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{HO})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 196;  $T_{\text{пл}}$  90°; Лит.: [870] 837; Синт.: [444] 77
2924. **1-метоксн-3,5-динитробензол** (3,5-dinitroanisole, 3,5-динитроанизол) крист.  $(\text{O}_2\text{N})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_3$ ; М 198,13;  $T_{\text{пл}}$  104-107°; Лит.: [56] 363; Синт.: [858] 199
2925. **2-метоксн-3,6-дихлорбензойная кислота** (банвел Д, дианат, диамба) бел. крист.  $(\text{CH}_3\text{O})\text{ClC}_6\text{H}_2\text{COOH}$ ; М 221;  $T_{\text{пл}}$  114-116°;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: вода: м.р. 0,65 (20°), орг. р-ли: х.р.; ЛД<sub>50</sub>: 1190 (б. мыши, в/ж), 1670 (крысы, в/ж), 3000 (морские свинки, в/ж); Лит.: [338] 137, [417] 549, [561] 201
2926. **метоксидихлорметан** (дихлорметилметилловый эфир)  $\text{Cl}_2\text{CHOCCH}_3$ ; М 114,96;  $T_{\text{кип}}$  82-82,5°; Лит.: [976] 185
2927. **1-метоксн-2,2-дихлоршкклопропан**  $\text{C}_4\text{H}_8\text{Cl}_2\text{O}$ ; М 140,996; Пл.: 1,2237 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,4485$  (20°); Давл. паров: 65 (50°); ЛД<sub>50</sub>: 0,725 (б. мыши, в/б); Лит.: [190] 225-226; Синт.: [190] 226
2928. **4-метоксн-2,5-диэтоксамфетамина гидрохлорид** (ЕМЕ)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 289,798;  $T_{\text{пл}}$  162-164°; Лит.: [216]
2929. **5-метоксн-2,4-диэтоксамфетамина гидрохлорид** (ЕЕМ) бел. крист.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 289,798;  $T_{\text{пл}}$  158-159°; Лит.: [216]
2930. **5-метокснндо-3-уксусная кислота**  $\text{CH}_3\text{OC}_8\text{H}_5\text{NCH}_2\text{COOH}$ ; М 205,21; CAS 3471-31-6;  $T_{\text{пл}}$  147°; Лит.: [27] 806
2931. **3-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)бутановой кислоты метилового эфира оксалат**  $\text{C}_{23}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_9$ ; М 480,508;  $T_{\text{пл}}$  154°; Лит.: [121] 2205
2932. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты трет-бутилового эфира оксалат**  $\text{C}_{25}\text{H}_{36}\text{N}_2\text{O}_9$ ; М 508,56;  $T_{\text{пл}}$  158°; Лит.: [121] 2205
2933. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты метилового эфира оксалат** (ремифентанила оксалат)  $\text{C}_{22}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}_9$ ; М 466,48; CAS 132875-62-8;  $T_{\text{пл}}$  168-170°; Лит.: [26] 222, [121] 2205
2934. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты этилового эфира оксалат**  $\text{C}_{23}\text{H}_{32}\text{N}_2\text{O}_9$ ; М 480,51;  $T_{\text{пл}}$  167°; Лит.: [121] 2205
2935. **2-метоксн-2-(4-метил-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (2'-methoxy-2C-D, 4-methyl-2,5,2'-trimethoxyphenethylamine hydrochloride, BOD) бел. крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 262,75;  $T_{\text{пл}}$  172°; Лит.: [216] 45-46
2936. **2-метоксн-3,4-метилendioксн-1-аллилбензол** (croweacin)  $\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_2\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 192; Пл.: 1,1346 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5346$  (19,5°); Давл. паров: 10 (130°), 766 (257°); Лит.: [870] 579
2937. **5-метоксн-3,4-метилendioксн-1-аллилбензол** (5-метоксисафрол, миристин) желт. маслянистая ж.  $\text{CH}_2\text{O}_2(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 192,21;  $T_{\text{пл}}$  -20°;

- Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1425 (19°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 15 (149,5°); Лит.: [897] 796-797. [901] 550-551
2938. **2-метоксн-2-(3,4-метилendioксифенил)этиламина гидрохлорид** (2'-methoxy-3,4-methylenedioxyphenylethylamine hydrochloride, BOH) бел. крист.  $\text{CH}_3\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 231,676;  $T_{\text{пл}}$  106°; Лит.: [216] 49-50
2939. **3-метоксн-4,5-метилendioксифенилэтиламина гидрохлорид** (lophophine)  $\text{CH}_3\text{O}_2(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 231,676;  $T_{\text{пл}}$  160-161°; Лит.: [216]
2940. **1-метоксн-2-метилпропан** (изобутилметилловый эфир) ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{OCH}_3$ ; М 88,15;  $T_{\text{кип}}$  59°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7311 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 674-675
2941. **4-метоксиметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 194,12;  $T_{\text{пл}}$  157°; ЛД<sub>50</sub>: 9 (мышь, в/б); Лит.: [551] 64
2942. **1-(3-метоксн-4-метилфенил)-2-нитропропен-1**  $\text{CH}_3\text{O}(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$ ; М 206,22;  $T_{\text{пл}}$  48°; Лит.: [117] 1108
2943. **2-метоксн-4-метил-5-этоксамфетамина гидрохлорид** (IRIS) бел. крист.  $\text{CH}_3\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 259,772;  $T_{\text{пл}}$  192-193°; Лит.: [216]
2944. **2-метоксинафталин** (неролин) бц. листовидные крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{OCH}_3$ ; М 158,2;  $T_{\text{пл}}$  72°;  $T_{\text{кип}}$  274°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., н.р., эф.: л.р., сероуглерод: р.; Лит.: [897] 792-793
2945. **2-метоксн-1,4-нафтохинон** (лоусона метиловый эфир)  $\text{C}_{11}\text{H}_8\text{O}_3$ ; М 188,18;  $T_{\text{пл}}$  183°; Лит.: [433] 7, 52
2946. **5-метоксн-6-нитробензодифуразан** светло-желт. игольчатые крист.  $\text{C}_7\text{H}_3\text{N}_3\text{O}_5$ ; М 237,13;  $T_{\text{пл}}$  135°; Лит.: [1005] 15; Синт.: [1005] 15
2947. **1-метоксн-2-пропанол** (1,2-пропиленгликоля монометиловый эфир)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ ; М 90,121;  $T_{\text{пл}}$  -95°;  $T_{\text{кип}}$  120,1°; Лит.: [1026] 481
2948. **4-метоксиптолуол** (1-метил-4-метокснбензол, п-крезола метиловый эфир)  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ ; М 122,2;  $T_{\text{пл}}$  -32,05°;  $T_{\text{кип}}$  177,05°; Лит.: [832] 84-85; Синт.: [249] 67
2949. **2-метоксн-2-(3,4,5-триметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (BOM, бета-метоксимескалин) бел. крист.  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 277,745;  $T_{\text{пл}}$  199°; Лит.: [216]
2950. **4-метоксн-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $\text{CH}_3\text{OC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 180,1;  $T_{\text{пл}}$  136,5-137°; ЛД<sub>50</sub>: 8 (мышь, в/б); Лит.: [551] 12, 72
2951. **5-метокснтриптамин**  $\text{CH}_3\text{OC}_8\text{H}_5\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ; М 190,25;  $T_{\text{пл}}$  122°; Лит.: [27] 817
2952. **6-метокснтриптамин**  $\text{CH}_3\text{OC}_8\text{H}_5\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ; М 190,25; CAS 3610-36-4;  $T_{\text{пл}}$  147°; Лит.: [27] 817; Синт.: [432] 223
2953. **5-метокснтриптамина гидрохлорид**  $\text{CH}_3\text{OC}_8\text{H}_5\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$ ; М 226,71; CAS 66-83-1;  $T_{\text{пл}}$  247°; Лит.: [27] 817
2954. **метокснуксусная кислота** (гликолевая кислота простой метиловый эфир) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{COOH}$ ; М 90,08;  $T_{\text{кип}}$  203-204°;  $pK_a$  (1) = 3,57 (25°, вода); Лит.: [897] 618-619, [898] 91
2955. **(4-метоксифенил)ацетон**  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COCH}_3$ ; М 164,21;  $T_{\text{кип}}$  261-269°; Лит.: [16] 106-107
2956. **4-метоксифенилпентазол**  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{-N}(\text{N}=\text{N})_2$ ; М 177,16;  $T_{\text{разл}}$  14°; Лит.: [50] 843
2957. **2-метоксифенол** (гваякол, орто-метоксифенол, орто-оксанизол, пирокате-хина монометиловый эфир) бц. гексагональные крист.  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 124,14;  $T_{\text{пл}}$  28,5°;  $T_{\text{кип}}$  205°; Раств.: вода: 1,6 (15°), эф.: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1287 (21,4°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 1,5385 (21,4°);  $pK_a$  (1) = 9,98 (25°, вода);  $T_{\text{всп.}}$  91;  $T_{\text{своч.}}$  385; Лит.: [897] 578-579, [1020] 506, [1024] 508, [1026] 285, [259] 126; Синт.: [249] 64-65

2958. **3-метоксифенол** (м-метоксифенол, резорцина монометилловый эфир)  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 124,14;  $T_{\text{пл}} -17,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 244^\circ$ ; Раств.: вода: т.р.; эф.: р.; этанол: р.;  $pK_a(1) = 9,65$  (25°, вода);  $LD_{50}$ : 312 (б. мыши, в/ж), 597 (крысы, в/ж); Лит.: [1026] 503, [259] 126
2959. **4-метоксифенол** (гидрохинона монометилловый эфир, пара-метоксифенол) ромбические крист. (р.п. вода)  $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 124,14; CAS 150-76-5;  $T_{\text{пл}} 53^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 243^\circ$ ; Раств.: бензол: л.р.; вода: р.; эф.: л.р.; этанол: л.р.; Давл. паров: 11 (127°);  $pK_a(1) = 10,21$  (25°, вода);  $LD_{50}$ : 1600 (б. крысы, в/ж); Лит.: [27] 811, [832] 382-383, [897] 1048-1049, [1023] 50, [259] 126; Синт.: [565] 58-59
2960. **метоксифлуран** (inhalatum, methofluranum, penthrane, ингалан, пентран) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{OCF}_2\text{CHCl}_2$ ; М 164,97;  $T_{\text{пл}} -35^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 105^\circ$ ; Раств.: вода: 0,21 (20°); Пл.: 1,42 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1023] 410, [554] 11-12
2961. **метоксиклорметан** (моноклорметилловый эфир)  $\text{ClCH}_2\text{OCH}_3$ ; М 80,5;  $T_{\text{пл}} -103,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 59,15^\circ$ ; Лит.: [832] 204-205; Синт.: [858] 278-280
2962. **1-(3-метоксип-4-хлорфенил)-2-нитропропен-1**  $\text{Cl}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)\text{NO}_2$ ; М 227,644;  $T_{\text{пл}} 69^\circ$ ; Лит.: [117] 1108
2963. **1-метоксип-1,3,5-циклогептатриен** (CH, СНТ, ЕА 4923) ж.  $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}$ ; М 122,164;  $T_{\text{пл}} -79,5^\circ$ ; Давл. паров: 749 (117°);  $LD_{50}$ : 8 (кролики, в/в), 282 (крысы, п/о), 13 (крысы, в/в), 21 (крысы, в/б), 478 (мыши, п/о), 13 (мыши, в/б); Лит.: [194] 235, 245, [255] 224, [265] 139-141
2964. **2-метоксип-этанол** (метилцеллозольв)  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 76,09;  $T_{\text{кип}} 125^\circ$ ; Лит.: [337] 453-454, [401] 158
2965. **метоксип-этилен** (винилметилловый эфир)  $\text{CH}_3\text{OCH}=\text{CH}_2$ ; М 58,08;  $T_{\text{кип}} 5,5^\circ$ ;  $n = 1,373$  (0°); Лит.: [1082] 36
2966. **2-метоксип-этилртути ацетат**  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{HgOC}(\text{O})\text{CH}_3$ ; М 318,93;  $T_{\text{пл}} 42^\circ$ ;  $LD_{50}$ : 60 (б. мыши); Лит.: [339] 401-402
2967. **2-метоксип-этилртути хлорид** бел. крист.  $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{HgCl}$ ; М 295,13;  $T_{\text{пл}} 65^\circ$ ;  $LD_{50}$ : 50 (крысы); Лит.: [339] 401, [562] 273
2968. **3-метоксип-4-этоксипбензальдегид** (ванилина этиловый эфир) моноклинные крист.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{O}(\text{CH}_3\text{O})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ; М 180,2;  $T_{\text{пл}} 65^\circ$ ; Раств.: вода: т.р. (100°), эф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 472-473
2969. **метопролола тартрат** (эгилок) бел. крист.  $\text{C}_{34}\text{H}_{56}\text{N}_2\text{O}_{12}$ ; М 684,81464; CAS 56392-17-7;  $T_{\text{пл}} 120^\circ$ ; Раств.: ацетон: м.р., вода: х.р., диоклорметан: х.р., эф.: н.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [43] 779-780, [781] 542-544, 1016
2970. **(+/-)-цис-мефентанила гидрооксалат** ((+/-)-цис-N-(3-метил-1-(2-фенилэтил)-4-пиперидил)-N-фенилпропанамид гидрооксалат)  $\text{C}_{23}\text{H}_{30}\text{N}_2\text{O}$ ; М 350,497; CAS 42045-86-3;  $T_{\text{пл}} 164^\circ$ ; Лит.: [117] 1048-1049, [1015] 23
2971. **(+)-цис-мефентанила нитрат - пропанол (1/1)** ((+)-цис-3-метилфентанил);  $T_{\text{пл}} 96^\circ$ ; Лит.: [117] 1048-1049, [122] 3655, [1015] 23
2972. **dl-мандаловая кислота** (dl-mandelic acid)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}} 120-122^\circ$ ;  $pK_a(1) = 3,37$  (25°, вода); Лит.: [54] 1.252, [748] 162; Синт.: [858] 270-273
2973. **миристиновая кислота** (тетрадекановая кислота) бц. листовидные крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$ ; М 228,38;  $T_{\text{пл}} 53,8-58^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0013 (0°), 0,002 (20°), 0,0034 (60°); эф.: т.р.; укс.: р.; хлф.: р.; этанол: 56,9 (21°); Лит.: [640] 428, [897] 796-797; Синт.: [858] 274-275
2974. **миристиновой кислоты метилловый эфир** (тетрадекановой кислоты метилловый эфир)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOCH}_3$ ; М 242,398;  $T_{\text{пл}} 19,1^\circ$ ; Давл. паров: 1 (114°); Лит.: [642] 15
2975. **модафинил** (2-((diphenylmethyl)sulfinyl)acetamide, 2-((дифенилметил)сульфинил)ацетамид, 2-(benzhydrylsulfinyl)acetamide, CRL 40476, modafinil)  $\text{C}_{15}\text{H}_{15}\text{NO}_2\text{S}$ ; М 273,3501;  $T_{\text{пл}} 165^\circ$ ; Лит.: [703], [725]; Синт.: [724]

2976. **молибден** (molybdenum) серебристо-бел. кубические мет. Мо; М 95,94;  $T_{пл}$  2620°;  $T_{кип}$  4630°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10,22 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (2525°), 0,1 (2775°), 1 (3107°), 10 (3540°), 100 (4115°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 28,6 (т);  $C_p^0$ : 24,1 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 36,4;  $\Delta H_{кип}$ : 582,4; Лит.: [386] 51, [449] 387-395, [768] 81
2977. **молибдена(II) ацетат** желт. крист.  $Mo(CH_3COO)_2$ ; М 214,03;  $T_{возг}$  300°; Лит.: [610] 381
2978. **молибдена борид** тетрагональные крист. MoB; М 106,75;  $T_{пл}$  2180°; Пл.: 8,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 128-129
2979. **молибдена гексакарбонил** бел. ромбические крист.  $Mo(CO)_6$ ; М 264;  $T_{пл}$  151°;  $T_{разл}$  151°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (45,5°), 10 (77°), 100 (115°);  $\Delta H_{298}^0$ : -983,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -878,6 (т);  $S_{298}^0$ : 327 (т);  $C_p^0$ : 242,3 (т); Лит.: [768] 81
2980. **молибдена дикарибид**  $MoC_2$ ; М 119,96;  $T_{пл}$  2522°; Лит.: [981] 295
2981. **молибдена(III) нодид** черн. крист.  $MoI_3$ ; М 476,65;  $T_{разл}$  100°; Лит.: [822] 1641, [857] 9; Синт.: [822] 1641
2982. **молибдена(IV) карбид** сер. кубические крист. MoC; М 107,95;  $T_{пл}$  2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -10 (т); Лит.: [768] 81
2983. **молибдена(IV) оксид** (молибдена диоксид) фиолетово-коричнев. моноклинные крист.  $MoO_2$ ; М 127,94;  $T_{возг}$  1000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,47 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -589,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -533,2 (т);  $S_{298}^0$ : 46,28 (т);  $C_p^0$ : 55,98 (т); Лит.: [768] 81
2984. **молибдена(VI) оксид** (молибдена триоксид) бц. ромбические крист.  $MoO_3$ ; М 143,94;  $T_{пл}$  801°;  $T_{кип}$  1155°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 4,69 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (734°), 10 (797°), 100 (954°);  $\Delta H_{298}^0$ : -745,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -668,1 (т);  $S_{298}^0$ : 77,74 (т);  $C_p^0$ : 75,02 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 49;  $\Delta H_{кип}$ : 138; Лит.: [768] 81
2985. **молибдена(III) сульфид** сер. игольчатые крист.  $Mo_2S_3$ ; М 288,07;  $T_{разл}$  1100°; Пл.: 5,91 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 128-129
2986. **молибдена(IV) сульфид** (молибденит) темно-сер. гексагональные крист.  $MoS_2$ ; М 160,06;  $T_{разл}$  1300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -248,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -239,2 (т);  $S_{298}^0$ : 62,59 (т);  $C_p^0$ : 63,55 (т); Лит.: [377] 350-351, [768] 81
2987. **молибдена(VI) фторид** бц. ромбические крист.  $MoF_6$ ; М 209,93;  $T_{пл}$  17,6°;  $T_{кип}$  33,9°; Раств.: серная кислота 100%о: м.р.; Пл.: 2,55 (17,5°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-67°), 10 (-41,2°), 100 (-8,2°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1585,4 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -1473 (ж);  $S_{298}^0$ : 259,7 (ж);  $C_p^0$ : 169,8 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 4,33;  $\Delta H_{кип}$ : 27,25; Лит.: [768] 82
2988. **молибдена(III) хлорид** кирпично-красн. моноклинные крист.  $MoCl_3$ ; М 202,3;  $T_{разл}$  500°; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,578 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -393 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -204 (т);  $S_{298}^0$ : 138 (т); Лит.: [449] 187-189, [610] 379, [768] 82; Синт.: [822] 1634-1635
2989. **молибдена(IV) хлорид** красно-коричнев. гексагональные крист.  $MoCl_4$ ; М 237,75;  $T_{разл}$  130°; Раств.: этанол: р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -479,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -391,6 (т);  $S_{298}^0$ : 180 (т); Лит.: [768] 82
2990. **молибдена(V) хлорид** фиолетово-черн. моноклинные крист.  $MoCl_5$ ; М 273,21;  $T_{пл}$  194°;  $T_{кип}$  269°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 2,928 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -526,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -420,6 (т);  $S_{298}^0$ : 230 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 18;  $\Delta H_{кип}$ : 54,4; Лит.: [768] 82
2991. **молибдена циклопентадиенил-трикарбонил-гидрид**  $HMo(CO)_3(C_5H_5)$ ; М 246,071;  $T_{разл}$  110°; Лит.: [356] 236
2992. **молибденовая кислота** бел. гексагональные крист.  $H_2MoO_4$ ; М 161,95;  $T_{разл}$  115°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 3,11 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a(2) = 6$  (18°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -1046,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -950 (т);  $S_{298}^0$ : 159 (т); Лит.: [768] 82
2993. **dl-молочная кислота** (dl-2-гидроксипропановая кислота, dl-альфа-оксипропионовая кислота) бц. ж.  $CH_3CH(OH)COOH$ ; М 90,08;  $T_{пл}$  18°; Раств.: вода:

- 89 (0°), 105 (10°), 126 (20°), 150 (30°), 180 (40°), 270 (60°), 460 (80°), эф.: м.р., этанол: х.р.; ПЛ.: 1.249 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1.206 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4392 (20°); Давл. паров: 15 (122°); pK<sub>a</sub> (1) = 3,862 (25°, вода); ДП: 22, (17°); ΔH<sub>сгор</sub>: 1364; Лит.: [832] 312-313, [897] 798-799, [1022] 130-131, [1026] 351, [768] 162, [872] 27-29, 42-43
2994. **l-молочная кислота** CH<sub>3</sub>CH(OH)COOH; M 90,08; T<sub>пл</sub> 52,8°; Лит.: [11] 277
2995. **молочной кислоты бутиловый эфир** (бутиллактат) CH<sub>3</sub>CH(OH)COOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>; M 146,184; T<sub>пл</sub> -28°; T<sub>кип</sub> 187°; ПЛ.: 0,9837 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4217 (20°); Давл. паров: 10 (75°); T<sub>всп</sub>: 61; T<sub>свесп</sub>: 380; Лит.: [1022] 131, [1026] 87
2996. **dl-молочной кислоты метиловый эфир** (метиллактат) CH<sub>3</sub>CH(OH)COOCH<sub>3</sub>; M 104,1; T<sub>пл</sub> -66°; T<sub>кип</sub> 144,8°; ПЛ.: 1,118 (10°, к в.4, ж.); Лит.: [873] 312-313, [1022] 131, [1026] 333
2997. **молочной кислоты 3-хинуклидильный эфир** C<sub>10</sub>H<sub>17</sub>NO<sub>3</sub>; M 199,244; T<sub>пл</sub> 73-76°; Лит.: [163] 4, 59
2998. **молочной кислоты этиловый эфир** (этиллактат) CH<sub>3</sub>CH(OH)COOCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>; M 118,14; T<sub>кип</sub> 154,5°; ПЛ.: 1,0348 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [513] 310, [1026] 720
2999. **моногерман** (герман) бц. г. GeH<sub>4</sub>; M 72,62; T<sub>пл</sub> -165,8°; T<sub>кип</sub> -88,5°; ПЛ.: 1,52 (-142°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,00342 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-163,5°), 10 (-145,6°), 100 (-120,8°); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: 90,8 (г); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup>: 113,2 (г); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 217,1 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 45,02 (г); ΔH<sub>пл</sub>: 0,84; ΔH<sub>кип</sub>: 14,1; Лит.: [376] 353-354, [768] 62
3000. **моносилан** (silane, силан) бц. г. SiH<sub>4</sub>; M 32,12; T<sub>пл</sub> -185°; T<sub>кип</sub> -111,9°; T<sub>разл</sub> 450°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,58 (-185°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,00144 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-175,5°), 10 (-160,4°), 100 (-139,3°); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: 34,7 (г); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup>: 57,2 (г); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 204,56 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 42,89 (г); ΔH<sub>пл</sub>: 0,667; ΔH<sub>кип</sub>: 12,43; T<sub>крит</sub>: -3; P<sub>крит</sub>: 4,28; П<sub>крит</sub>: 0,309; Лит.: [1023] 339-340, [264] 44, [610] 603-605, [768] 75, [885] 188-189, [905] 243
3001. **моноклорамин** бц. NH<sub>2</sub>Cl; M 51,48; T<sub>пл</sub> -66°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 16-17
3002. **моноклорэтилен** (винил хлористый, винилхлорид, хлорэтен) бц. г. CH<sub>2</sub>=CHCl; M 62,5; T<sub>пл</sub> -158,4°; T<sub>кип</sub> -13,8°; ПЛ.: 0,983 (-20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: -37,26 (г); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup>: 263,98 (г); T<sub>крит</sub>: 158,4; P<sub>крит</sub>: 5,34; П<sub>крит</sub>: 0,37; Лит.: [1020] 373-374
3003. **l-морфина ацетат моногидрат** крист. C<sub>19</sub>H<sub>25</sub>NO<sub>6</sub>; M 363,42; T<sub>пл</sub> 200°; T<sub>разл</sub> 200°; Раств.: вода: 44,4, эф.: н.р., хлф.: р., этанол: 4,63; Лит.: [897] 800-801
3004. **морфина гидрохлорид тригидрат** бц. игольчатые крист. C<sub>17</sub>H<sub>26</sub>ClNO<sub>6</sub>; M 375,86; T<sub>пл</sub> 250°; T<sub>разл</sub> 250°; Раств.: вода: 5,72 (20°), глицерин: р.20 (15,5°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 2,38 (20°); Лит.: [640] 431, [897] 800-801, [274] 145, [284] 374, [510] 240, [1062] 288-289
3005. **морфина сульфат пентагидрат** бц. игольчатые крист. C<sub>34</sub>H<sub>50</sub>N<sub>2</sub>O<sub>15</sub>S; M 758,87; T<sub>разл</sub> 250°; Раств.: вода: 6,66 (20°), эф.: н.р., этанол: 0,22 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 900 (крысы); Лит.: [897] 800-801, [928] 27, [122] 3655, [126] 4184, [274] 145
3006. **морфин моногидрат** бц. призматические крист. C<sub>17</sub>H<sub>21</sub>NO<sub>4</sub>; M 303,37; T<sub>пл</sub> 254°; Раств.: бензол: 0,0625 (20°), вода: 0,025 (20°), 0,2 (100°), эф.: 0,01 (20°), хлф.: р.0,067 (20°), этанол: 0,39 (20°), 0,6 (25°); ПЛ.: 1,317 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 800-801, [510] 239-240, [1073] 358-359
3007. **морфолин** (диэтиленмида окись, тетрагидро-1,4-оксазин) бц. маслянистая ж. O(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>NH; M 87,12; T<sub>кип</sub> 129°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,9998 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); pK<sub>ВН</sub><sup>1</sup> (1) = 8,7 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 1600-1700 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 800-801, [898] 102, [345]
3008. **мочевая кислота** (пурин-2,6,8-трион) бц. крист. C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>; M 168,12; T<sub>разл</sub> 400°; pK<sub>a</sub> (1) = 3,89 (25°, вода); Лит.: [897] 800-801, [1022]
3009. **мочевина** (уреа, карбамид, угольной кислоты диамид) бц. тетраэдрические крист. (р.п. вода) H<sub>2</sub>NCONH<sub>2</sub>; M 60,05; CAS 57-13-6; T<sub>пл</sub> 132,7°; Раств.: аммиак

- жидкий: х.р., бензол: пл.р., вода: 51,8 (20°), 71,7 (60°), 95 (120°), глицерин: 50 (15°), эф.: т.р., изобутанол: 6,2 (20°), изопропанол: 2,6 (20°), метанол: 22 (20°), хлф.: н.р., этанол: 5,32 (20°), 7,24 (40°), этилацетат: 0,08 (25°), Пл.: 1,33 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,484 (20°); pK<sub>ВН<sup>+</sup></sub> (1) = 0,1 (21°, вода); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: -333,3 (т); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup>: -197,3 (т); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 104,67 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 93,198 (т); Лит.: [338] 48, [897] 800-801, [1022] 144-145, [241] 10, [369] 73, [370], [451]
3010. **мочевина пероксигидрат** (гидроперит) бел. крист. H<sub>2</sub>NCONH<sub>2</sub> · H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>; М 60,055; T<sub>разл</sub> 85°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; Лит.: [451] 51, [555] 405; Синт.: [729] 407
3011. **мочевинный нитрат** моноклинные крист. H<sub>2</sub>NCONH<sub>2</sub> · HNO<sub>3</sub>; М 123,07; T<sub>пл</sub> 152°; T<sub>разл</sub> 152°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [897] 800-801, [451] 47
3012. **мочевинный фосфат** (карбамида фосфат) бц. крист. H<sub>2</sub>NCONH<sub>2</sub> · H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>; М 158,05; T<sub>пл</sub> 117,5°; T<sub>разл</sub> 117°; Раств.: вода: 71,7 (10°), х.р. 91,9 (18°), 202 (46°), метанол: 43,3 (18°), 112,3 (46°), этанол: 11,6 (18°), 39 (46°); Лит.: [469] 112, [891] 376, [1026], [451] 48-49
3013. **муллит** бц. ромбические крист. Al<sub>6</sub>O<sub>13</sub>Si<sub>2</sub>; М 426,05; T<sub>разл</sub> 1810°; Пл.: 3,15 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 18-19, [1026] 29
3014. **муравьиная кислота** (метановая кислота) бц. ж. HCOOH; М 46,03; T<sub>пл</sub> 8,25°; T<sub>кип</sub> 100,7°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: смеш., глицерин: смеш., эф.: смеш., толуол: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,2196 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,3714 (20°); Давл. паров: 120 (50°); H<sub>0</sub> (1) = -2,2 (25°); pK<sub>a</sub> (1) = 3,752 (25°, вода); Дип.: 1,41 (20°); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: -409,19 (ж); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup>: -346 (ж); S<sub>298</sub><sup>0</sup>: 128,95 (ж); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 98,74 (ж); ΔH<sub>пл.</sub>: 12,72; ΔH<sub>кип.</sub>: 22,24; Лит.: [898] 118, [901] 100-101, [1022] 148-149, [259] 118, [748] 145-146, [768] 162-163, [816] 110
3015. **муравьиной кислоты аллиловый эфир** (2-пропенилметаноат, аллилформат) ж. HCOOCH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub>; М 86,09; T<sub>кип</sub> 83°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,932 (17°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,948 (18°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [338] 151, [897] 804-805
3016. **муравьиной кислоты метиловый эфир** (methyl formate, метилметаноат, метилформиат) бц. ж. HCOOCH<sub>3</sub>; М 60,05; T<sub>пл</sub> -99,8°; T<sub>кип</sub> 31,8°; Раств.: вода: 30,4 (20°), эф.: р., метанол: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,98149 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 806-807, [1026] 337, [54] 1.268
3017. **муравьиной кислоты фторангидрид** HCOF; М 48,016; T<sub>кип</sub> -26°; Лит.: [1052] 10-11
3018. **муравьиной кислоты этиловый эфир** (этилметаноат, этилформиат) бц. ж. HCOOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 74,08; T<sub>пл</sub> -80,5°; T<sub>кип</sub> 54,3°; Раств.: вода: 11,8 (25°). эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,91678 (20°, к в.4, ж.), 0,9236 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 808-809; Синт.: [249] 78-79
3019. **мусказон** (muscazone, альфа-амино-2,3-дигидро-2-оксо-5-оксазолинуксусная кислота) бц. крист. C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>; М 158,11; T<sub>пл</sub> 190°; T<sub>разл</sub> 190°; Лит.: [1024] 532, [180] 134
3020. **мускарина хлорид** C<sub>9</sub>H<sub>20</sub>ClNO<sub>2</sub>; М 209,71; T<sub>пл</sub> 181°; ЛД<sub>50</sub>: 0,2 (мыши, в/в), 0,7 (человек, п/о); Лит.: [946] 430-458, [1024] 532, [1026] 727
3021. **мусцимол** (5-(аминометил)-3-гидроксинизоксазол, muscimol) бц. крист. C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>; М 114,1; T<sub>пл</sub> 175°; T<sub>разл</sub> 175°; Раств.: вода: л.р.; ЛД<sub>50</sub>: 3,5 (крысы, в/б), 2,5 (мыши, в/б); Лит.: [180] 134, 138; Синт.: [168] 819
3022. **мышьяка(III) азид** As(N<sub>3</sub>)<sub>3</sub>; М 200,982; T<sub>пл</sub> 37°; T<sub>разл</sub> 62°; Лит.: [40] 508
3023. **мышьяка(III) бромид** светло-желт. крист. AsBr<sub>3</sub>; М 314,634; T<sub>пл</sub> 31,2°; T<sub>кип</sub> 221°; Пл.: 3,66 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: -197 (т); Лит.: [376] 522, [613] 17
3024. **мышьяка(III) иодид** красн. крист. AsI<sub>3</sub>; М 455,635; T<sub>пл</sub> 140,4°; T<sub>кип</sub> 400°; Пл.: 4,39 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: -58,2 (т); Лит.: [376] 522

3025. **мышьяка(III) оксид** (мышьяковистый ангидрид) бел. ам. в-во  $\text{As}_2\text{O}_3$ ; М 197,84;  $T_{\text{пл}}$  315°;  $T_{\text{кип}}$  461°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 3,74 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 10 (мышш, в/б); Лит.: [341] 88, [613] 13-15, [768] 82
3026. **мышьяка(V) оксид** бел. ам. в-во  $\text{As}_2\text{O}_5$ ; М 229,84;  $T_{\text{разл}}$  315°; Раств.: вода: 59,5 (0°), 62,1 (10°), 65,8 (20°), 70,6 (29.5°), 71,2 (40°), 73 (60°), 75,1 (80°), 76,4 (100°), 77,6 (120°), 80,2 (140°), этанол: р.; ПЛ: 4,09 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -924,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -782,4 (т);  $S_{298}^0$ : 105,4 (т);  $C_p^0$ : 116,5 (т); Лит.: [613] 15-16, [768] 82
3027. **мышьяка(V) оксид-трихлорид**  $\text{AsOCl}_3$ ; М 197,28;  $T_{\text{разл}}$  -25°; Лит.: [376] 532
3028. **мышьяка(III) сульфид** (аурипигмент) желт. моноклинные крист.  $\text{As}_2\text{S}_3$ ; М 246,02;  $T_{\text{пл}}$  310°;  $T_{\text{кип}}$  723°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.м.р., сероуглерод: н.р., этанол: р.; ПЛ: 3,43 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -159 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -158 (т);  $S_{298}^0$ : 163,6 (т);  $C_p^0$ : 115,5 (т); ЛД<sub>50</sub>: 936 (крысы, накожно). 6400 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 82
3029. **мышьяка(V) сульфид** желт. пор.  $\text{As}_2\text{S}_5$ ; М 310,14;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [768] 82
3030. **мышьяка(III) фторид** бц. ж.  $\text{AsF}_3$ ; М 131,917;  $T_{\text{пл}}$  -6°;  $T_{\text{кип}}$  62,8°; ПЛ: 2,666 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H_{298}^0$ : -965,5 (ж); Лит.: [376] 522
3031. **мышьяка(V) фторид**  $\text{AsF}_5$ ; М 169,914;  $T_{\text{пл}}$  -79,8°;  $T_{\text{кип}}$  -52,8°; ПЛ: 2,33 (-53°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [376] 524
3032. **мышьяка(III) хлорид** бц. ж.  $\text{AsCl}_3$ ; М 181,281;  $T_{\text{пл}}$  -16,2°;  $T_{\text{кип}}$  130,2°; ПЛ: 2,205 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H_{298}^0$ : -305 (ж); Лит.: [376] 522
3033. **мышьяка(V) хлорид**  $\text{AsCl}_5$ ; М 252,187;  $T_{\text{разл}}$  -50°; Лит.: [376] 524
3034. **мышьяк желтый** желт. кубические крист. As; М 74,92;  $T_{\text{разл}}$  270°; Разл. на: мышьяк серый; Раств.: сероуглерод: р.; ПЛ: 1,97 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 7,5 (т); Лит.: [768] 82
3035. **мышьяк серый** (arsenic) серебрист. гексагональные мет. As; М 74,92;  $T_{\text{возг}}$  615°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 5,72 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 5,24 (817°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,1 (317°), 1 (371°), 10 (437°), 100 (519°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 36,6 (т);  $C_p^0$ : 24,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 22;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 32; ЛД<sub>50</sub>: 763 (крысы, в/ж), 1000 (мышш, в/б), 144 (мышш, в/ж); Лит.: [1022] 156-157, [376] 513, 516, [386] 51, [613] 7-13, [768] 82
3036. **мышьяк черный** черн. ам. в-во As; М 74,92;  $T_{\text{разл}}$  270°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 4,9 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 4,2 (т); Лит.: [768] 82
3037. **налорфина гидрохлорид** (N-аллилнорморфина гидрохлорид, анторфин) бел. крист.  $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{ClNO}_3$ ; М 347,84;  $T_{\text{пл}}$  263°;  $T_{\text{разл}}$  263°; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [825] 349, [901] 898-899, [445] 98
3038. **натрий** (sodium) серебристо-бел. кубические мет. Na; М 22,99;  $T_{\text{пл}}$  97,8°;  $T_{\text{кип}}$  883°; Раств.: аммиак жидкий: р.25,14 (-33,5°), бензин: н.р., бензол: н.р., вода: реак., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., ртуть: 0,68 (18°), толуол: н.р., этанол: реак.; ПЛ: 0,968 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (289°), 0,1 (355°), 1 (439°), 10 (550°), 100 (704°); Вязк.: 0,814 (100°), 0,742 (132°), 0,635 (183°); Пов.нат.: 222 (100°), 211 (250°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 51,45 (т);  $C_p^0$ : 28,16 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 2,64;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 86,36;  $\Delta H_{298}^0$ : 107,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 72,3 (т);  $S_{298}^0$ : 153,61 (т); Лит.: [617] 10, [1022] 178-179, [1026] 360, [1090] 186, [254] 12-259, [348] 528, [376] 83-84, [453], [454] 30, [768] 24, 83, [1042] 83; Синт.: [820] 1010-1012, [820] 1009-1010
3039. **натрия азид** бел. тригональные крист.  $\text{NaN}_3$ ; М 65,01;  $T_{\text{разл}}$  275°; Разл. на: натрий, азот; Раств.: аммиак жидкий: л.р., ацетон: н.р., бензол: м.р., вода: 27,6 (-15,1°), 38,9 (0°), 40,8 (20°), 55,3 (100°), гексан: н.р., эф.: н.р., метанол: 2,48 (25°), хлф.: н.р., циклогексан: н.р., этанол: м.р.0,22 (0°), 0,46 (78°), этилацетат: н.р.; ПЛ: 1,85 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 21,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 99,4 (т);  $S_{298}^0$ : 70,5 (т);  $C_p^0$ : 76,6 (т); ЛД<sub>50</sub>: 45 (кролики, накожно), 45 (крысы, п/к), 47,5 (крысы, итрахеально), 60 (крысы, накожно), 23 (мышш, п/к); Лит.: [341] 25-26, [897] 132-133, [898] 214, 544, [278] 154-158, [610] 405, [768] 83; Синт.: [278] 173, [438] 1839

3040. **натрия амид** бц. крист.  $\text{NaNH}_2$ ; М 39,01;  $T_{\text{пл}}$  210°;  $T_{\text{кип}}$  400°;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: реаг., этанол: реаг.;  $\Delta H_{298}^0$ : -118,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -59 (т);  $S_{298}^0$ : 76,9 (т);  $C_p^0$ : 66,15 (т); Лит.: [1020] 128, [1026] 361, [768] 83
3041. **натрия 5-аминотетразолат**  $\text{NaN}_4\text{CNH}_2$ ; М 107,05;  $T_{\text{разл}}$  290-460°; Лит.: [963] 581
3042. **натрия арсенат додекагидрат** бц. гексагональные крист.  $\text{Na}_3\text{AsO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 424,07;  $T_{\text{пл}}$  86,3°; Раств.: вода: 23 (30°), глиперин: р., этанол: р.; Пл.: 1,76 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [768] 83
3043. **натрия аскорбат** (sodium ascorbate)  $\text{C}_6\text{H}_7\text{NaO}_6$ ; М 198,11;  $T_{\text{разл}}$  218°; Раств.: вода: 62 (20°); Лит.: [54] 3,49, [290] 21
3044. **натрия ацетат** (натрий уксусноокислый) бц. моноклинные крист.  $\text{CH}_3\text{COONa}$ ; М 82,03;  $T_{\text{пл}}$  324°; Раств.: ацетон: 0,05 (15°), вода: 119 (0°), 121 (10°), 123,5 (20°), 126 (30°), 129,5 (40°), 134 (50°), 139,5 (60°), 146 (70°), 153 (80°), 161 (90°), 170 (100°), 180 (110°), 191 (120°), 193 (123°), диоксид серы: 0,073 (0°), эф.: пл.р., этанол: пл.р.; Пл.: 1,528 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $pK_a$  (1) = 24 (20°, вода,  $\text{CH}_3$  группа);  $\Delta H_{298}^0$ : -709,32 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -607,7 (т);  $S_{298}^0$ : 123,1 (т);  $C_p^0$ : 79,9 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 18; Лит.: [516] 489, [897] 144-145, [898] 211, 290, 302, [1022] 180, [369] 77, [546] 78-79, [768] 83
3045. **натрия ацетат тригидрат** (натрий уксусноокислый трехводный) бц. моноклинные крист.  $\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 136,08;  $T_{\text{пл}}$  58°;  $T_{\text{разл}}$  120°; Разл. на: натрия ацетат, вода; Раств.: вода: 33 (-10°), 36,3 (0°), 40,8 (10°), 46,5 (20°), 54,5 (30°), 65,5 (40°), 83 (50°), этанол: 7,8 (25°); Пл.: 1,45 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1604 (т);  $S_{298}^0$ : 262 (т); Лит.: [897] 144-145, [898] 211, [1022] 180, [546] 78-79
3046. **натрия бензолсульфонат** игельчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_3\text{Na}$ ; М 180,16;  $T_{\text{пл}}$  450°;  $T_{\text{разл}}$  450°; Раств.: вода: 47 (20°), этанол: т.р. (78°); Лит.: [897] 524-525
3047. **натрия бис(триметилсилл)амид**  $((\text{CH}_3)_3\text{Si})_2\text{NNa}$ ; М 183,375;  $T_{\text{пл}}$  183°; Лит.: [1022] 407; Синт.: [856] 162
3048. **натрия борагидрат** (натрия тетрагидроборат) бц. кубические крист.  $\text{NaBH}_4$ ; М 37,83;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: аммиак жидкий: 104 (25°), анилин: 0,6 (75°), ацетонитрил: 0,9 (28°), вода: 55 (20°), реаг. (100°), диглим: 5,5 (25°), ДМСО: 5,8 (25°), ДМФА: 18 (20°), диоксан: н.р., пиридин: 3,1 (25°), тетрагидрофуран: 0,1 (20°), трет-бутанол: 0,11 (25°), этанол: 4 (20°), этиламин: 20,9 (17°); Пл.: 1,07 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -183,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -119,5 (т);  $S_{298}^0$ : 101,3 (т);  $C_p^0$ : 86,78 (т); Лит.: [76], [646] 245, [1018] 56-62, [1020] 308, [1026] 361, [303] 28-29, [376] 164, [768] 83, [993] 53-64
3049. **натрия бромат** бц. кубические крист.  $\text{NaBrO}_3$ ; М 150,89;  $T_{\text{пл}}$  381°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 30,3 (10°), 36,4 (20°), 39,4 (25°), 42,6 (30°), 48,8 (40°), 62,6 (60°), 75,7 (80°), 90,8 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,34 (17,5°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -342,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -252,6 (т);  $S_{298}^0$ : 130,5 (т); Лит.: [159] 1900, [768] 83
3050. **натрия бромид** бц. кубические крист.  $\text{NaBr}$ ; М 102,89;  $T_{\text{пл}}$  747°;  $T_{\text{кип}}$  1390°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: м.р. 0,008 (20°), вода: 80,1 (0°), 85,2 (10°), 90,8 (20°), 94,6 (25°), 98,4 (30°), 117,8 (60°), 118,3 (80°), 121,2 (100°), 130 (140°), глицерин: 38,7 (20°), диоксид серы: 0,014 (0°), эф.: 0,08 (20°), метанол: 17,3 (0°), 17 (10°), 16,8 (20°), 16,1 (40°), 15,3 (60°), н-пентанол: 0,12 (20°), пиридин: р., этанол: 2,45 (0°), 2,38 (10°), 2,32 (20°), 2,29 (30°), 2,26 (50°), 2,35 (70°); Пл.: 3,21 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (697°), 1 (805°), 10 (950°), 100 (1147°); Вязк.: 1,42 (762°), 1,28 (787°), 1,08 (857°), 0,96 (937°); Пов.нат.: 103 (760°), 92 (900°); Скл.зв.: 1798 (745°, состояние среды - жидкость) 3480 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L100) 1740 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S100) 3260 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L110);  $\Delta H_{298}^0$ : -361,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -349,3 (т);  $S_{298}^0$ : 86,82 (т);  $C_p^0$ : 51,4 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 25,5;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 162; Лит.: [981] 141, [1022] 181, [1026] 361, [284] 18, [545] 92, [768] 83



3051. **натрия бромид дигидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{NaBr} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 138,92;  $T_{\text{разл}} 50^\circ$ ; Разл. на: натрия бромид, вода; Раств.: ацетон: м.р., вода: л.р., метанол: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,18 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -951,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -827,2 (т);  $S_{298}^0$ : 175,3 (т); Лит.: [768] 83
3052. **натрия бромит тригидрат** желт. крист.  $\text{NaBrO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 188,94;  $T_{\text{разл}} 200^\circ$ ; Лит.: [1020] 319, [749] 31-32
3053. **натрия висмутид**  $\text{Na}_3\text{Bi}$ ; М 277,95;  $T_{\text{пл}} 766^\circ$ ; Лит.: [54] 3.49
3054. **натрия вольфрамат** бц. ромбические крист.  $\text{Na}_2\text{WO}_4$ ; М 293,83;  $T_{\text{пл}} 696^\circ$ ; Раств.: вода: 57,5 ( $0^\circ$ ), 72,1 ( $10^\circ$ ), 73 ( $20^\circ$ ), 77,9 ( $40^\circ$ ), 90,1 ( $80^\circ$ ), 96,8 ( $100^\circ$ ); Пл.: 4,18 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 201 ( $750^\circ$ ), 197 ( $800^\circ$ ), 191 ( $900^\circ$ ), 184 ( $1000^\circ$ ), 170 ( $1200^\circ$ ), 156 ( $1400^\circ$ ), 141 ( $1600^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -1588 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 23,8;  $\text{ЛД}_{50}$ : 240 (мышь, в/ж); Лит.: [1026] 361, [768] 84
3055. **натрия гексагидроалюминат**  $\text{Na}_3\text{AlH}_6$ ; М 101,998;  $T_{\text{разл}} 260^\circ$ ; Раств.: тетрагидрофуран: н.р.; Пл.: 1,48 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1020] 122
3056. **натрия гексанитроородат(III)** крист.  $\text{Na}_3[\text{Rh}(\text{NO}_2)_6]$ ; М 447,91;  $T_{\text{разл}} 440^\circ$ ; Лит.: [1026] 361
3057. **натрия гексафторалюминат** (криолит)  $\text{Na}_3\text{AlF}_6$ ; М 209,941;  $T_{\text{пл}} 1009^\circ$ ; Раств.: вода: 0,039 ( $20^\circ$ ); рПП (0) = 9,4 ( $20^\circ$ , вода); Лит.: [1026] 361
3058. **натрия гексафторсилкат** крист.  $\text{Na}_2\text{SiF}_6$ ; М 188,06;  $T_{\text{разл}} 570^\circ$ ;  $\text{ЛД}_{50}$ : 225 (кролики, п/о), 158 (крысы, п/о), 50 (мышь, п/о); Лит.: [339] 40-41, [1026] 362
3059. **натрия гидрид** бц. кубические крист.  $\text{NaH}$ ; М 24;  $T_{\text{разл}} 300^\circ$ ; Раств.: аммиак жидкий: реак., бензол: н.р., вода: реак., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., этанол: реак.; Пл.: 1,38 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -56,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -38 (т); Лит.: [1026] 362, [376] 70, 88, [768] 84; Синт.: [266] 42-43
3060. **натрия гидроарсенат гептагидрат** крист.  $\text{Na}_2\text{HAsO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ; М 312,01;  $T_{\text{пл}} 57^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 100^\circ$ ; Лит.: [1026] 362
3061. **натрия L-гидроглутамат**  $\text{HOOCCH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COONa}$ ; М 169,111;  $T_{\text{пл}} 120^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 120^\circ$ ; Лит.: [1026] 362
3062. **натрия гидродифторид** крист.  $\text{NaHF}_2$ ; М 61,995;  $T_{\text{разл}} 270^\circ$ ; Лит.: [1026] 362
3063. **натрия гидрокарбонат** (сода питьевая) бц. моноклинные крист.  $\text{NaHCO}_3$ ; М 84,01;  $T_{\text{разл}} 50^\circ$ ; Разл. на: натрия карбонат, углерода(IV) оксид, вода; Раств.: вода: 6,9 ( $0^\circ$ ), 8,2 ( $10^\circ$ ), 9,6 ( $20^\circ$ ), 10,4 ( $25^\circ$ ), 11,1 ( $30^\circ$ ), 12,7 ( $40^\circ$ ), 16,4 ( $60^\circ$ ), 20,2 ( $80^\circ$ ), 24,3 ( $100^\circ$ ), глицерин: 7,9 ( $20^\circ$ ), этанол: 1,2 ( $15.5^\circ$ ); Пл.: 2,16 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -947,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -851,9 (т);  $S_{298}^0$ : 102 (т);  $C_p^0$ : 87,61 (т); Лит.: [897] 144-145, 266, [1026] 362, [768] 84
3064. **натрия 2-гидроксн-4-аминобензоат дигидрат** (ПАСК-натрий, натрия параминосоалицилат дигидрат) бел. крист.  $\text{HO}(\text{H}_2\text{N})\text{C}_6\text{H}_3\text{COONa} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 211,148;  $T_{\text{пл}} 122^\circ$ ; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [1026] 361, [284] 216
3065. **натрия 4-гидрокснбутианат** (натрия гамма-оксибутират, натрия оксидат) бц. крист.  $\text{HO}(\text{CH}_2)_3\text{COONa}$ ; М 126,04; CAS 591-81-1;  $T_{\text{пл}} 193^\circ$ ; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Лит.: [784] 594-595, [1022] 183, [1026] 363, [274] 147, [554] 112-113
3066. **натрия гидроксид** (едкий натр, каустическая сода, натрия гидроокись) бц. ромбические крист.  $\text{NaOH}$ ; М 40;  $T_{\text{пл}} 323^\circ$ ,  $T_{\text{кип}} 1403^\circ$ ; Раств.: ацетон: н.р., вода: 41,8 ( $0^\circ$ ), 108,7 ( $20^\circ$ ), 113 ( $25^\circ$ ), 118 ( $30^\circ$ ), 129 ( $40^\circ$ ), 146 ( $50^\circ$ ), 177 ( $60^\circ$ ), 300 ( $70^\circ$ ), 337 ( $100^\circ$ ), 374 ( $125^\circ$ ), 418 ( $150^\circ$ ), 554 ( $200^\circ$ ), глицерин: х.р., эф.: н.р., метанол: х.р. 31 ( $28^\circ$ ), этанол: х.р. 17,3 ( $28^\circ$ ); Пл.: 2,13 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b$  (1) = -0,77 ( $25^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -425,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -380,7 (т);  $S_{298}^0$ : 64,4 (т);  $C_p^0$ : 59,66 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 7,1; Лит.: [1022] 181-182, [475] 303-304, [545] 93, [768] 84, [905] 205
3067. **натрия 1-гидроксн-5-циантетразолат**;  $T_{\text{пл}} 255^\circ$ ; Лит.: [963] 594
3068. **натрия гидропероксид полупероксициднат** желтоват. крист.  $(\text{NaOOH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}_2$ ; М 146,008;  $T_{\text{разл}} 62^\circ$ ; Лит.: [729] 291-292

3069. **натрия гидросульфат** бц. триклинные крист.  $\text{NaHSO}_4$ ; М 120,06;  $T_{\text{пл}}$  186°;  $T_{\text{разл}}$  187°; Разл. на: натрия дисульфат. вода: Раств.: вода: 28,6 (25°), 50 (100°); Пл.: 2,74 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1026] 362, [768] 85
3070. **натрия гидросульфид** бц. кубические крист.  $\text{NaSH}$ ; М 56,06;  $T_{\text{пл}}$  350°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 1,79 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta G_{298}^0$  -213 (т); Лит.: [1026] 362, [768] 85
3071. **натрия гидросульфит** бел. крист.  $\text{NaHSO}_3$ ; М 104,06;  $T_{\text{разл}}$  25°; Пл.: 1,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1026] 362, [377] 70, [540] 220
3072. **натрия гидрофосфат** крист.  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ ; М 141,959;  $T_{\text{разл}}$  300°; Лит.: [1026] 363
3073. **натрия гидрофосфат додекагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 358,14;  $T_{\text{разл}}$  35°; Раств.: вода: 1,63 (0°), 3,9 (10°), 7,66 (20°), 12,14 (25°), 24,2 (30°), 55,1 (40°), 80,2 (50°), 82,9 (60°), 92,4 (80°), 104,1 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,52 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 86
3074. **натрия гипонитрат моногидрат** (соль Анджели) бц. крист.  $\text{Na}_2\text{N}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 140;  $T_{\text{разл}}$  310°; Лит.: [376] 429, [475] 433, [610] 425
3075. **натрия гипонитрит** (натрий азотноватистокислый) крист.  $\text{Na}_2\text{N}_2\text{O}_2$ ; М 105,99;  $T_{\text{пл}}$  100°;  $T_{\text{разл}}$  335°; Разл. на: натрия оксид, натрия нитрат, натрия нитрит, азот; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,466 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 132-133, [376] 429, [610] 425; Синт.: [824] 246
3076. **натрия гипофосфит** крист.  $\text{NaH}_2\text{PO}_2$ ; М 87,98;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [1026] 362
3077. **натрия гипохлорит** зеленовато-желт. крист.  $\text{NaClO}$ ; М 74,44;  $T_{\text{разл}}$  40°; Раств.: вода: 29,4 (0°), 130 (50°); Лит.: [516] 178-179, [779] 14-18, [1026] 362
3078. **натрия гипохлорит дигидрат** крист.  $\text{NaOCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 110,47;  $T_{\text{пл}}$  45°; Лит.: [610] 260
3079. **натрия гипохлорит моногидрат**  $\text{NaOCl} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 92,46;  $T_{\text{разл}}$  70°; Лит.: [610] 260
3080. **натрия гипохлорит пентагидрат** крист.  $\text{NaClO} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 164,52;  $T_{\text{пл}}$  25°; Раств.: вода: 101 (0°); Лит.: [516] 178-179, [1026] 362
3081. **натрия 1,2-дигидрокси-9,10-антрахинон-3-сульфонат** (ализарин С, ализариновый красный С) оранжево-желт. крист.  $\text{C}_{14}\text{H}_7\text{NaO}_7\text{S}$ ; М 342,26;  $T_{\text{пл}}$  300°; Лит.: [1026] 21
3082. **натрия дигидрофосфат**  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ ; М 119,98;  $T_{\text{разл}}$  160°; Лит.: [1026] 363
3083. **натрия дигидрофосфат дигидрат** бц. ромбические крист.  $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 156,01;  $T_{\text{пл}}$  60°; Раств.: вода: 57,7 (0°), 69,9 (10°), 85,2 (20°), 94,6 (25°), 106,4 (30°), 138,2 (40°), 158,6 (50°), 179,3 (60°), 207,3 (80°), 248,4 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,91 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 86
3084. **натрия дигидроцианурат**  $\text{NaH}_2\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3$ ; М 151,056;  $T_{\text{разл}}$  410-430°; Разл. на: натрия цианат, изоциановая кислота; Лит.: [212] 317
3085. **натрия дишзонитрозогидразид**  $\text{Na}_2\text{N}_4\text{O}_2$ ; М 134,00514;  $T_{\text{разл}}$  130°; Раств.: ацетон: н.р., вода: х.р., эф.: н.р.; Лит.: [438] 1838
3086. **натрия 1,5-диметил-5-(циклогексен-1-ил)барбитурат** (гексенал, натрия гексобарбитал) бел.  $\text{C}_{12}\text{H}_{15}\text{N}_2\text{NaO}_3$ ; М 258,25;  $T_{\text{пл}}$  145-147°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: о.х.р.; Лит.: [1026] 123, [284] 308
3087. **натрия диштрианид**  $\text{NaN}(\text{NO}_2)_2$ ; М 129;  $T_{\text{пл}}$  105°; Лит.: [810] 8
3088. **натрия дисульфат** (натрия пиросульфат) бц. крист.  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_7$ ; М 222,1;  $T_{\text{разл}}$  400,9°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,66 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 85
3089. **натрия дисульфид**  $\text{Na}_2\text{S}_2$ ; М 110,11;  $T_{\text{пл}}$  484°; Лит.: [377] 36
3090. **натрия дисульфит** (натрия пиросульфит) бел. крист.  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$ ; М 190,1;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: 65,3 (20°), 88,7 (80°), глиперин: р., этанол: м.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 140-141, [1023] 464
3091. **натрия дитионат** крист.  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_6$ ; М 206,106;  $T_{\text{разл}}$  267°; Лит.: [1026] 362

3092. **натрия дигнионит** бел. крист.  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ ; М 174,11;  $T_{\text{разл}}$  52-190°; Раств.: вода: 24,1 (20°), орг. р-ли: н.р.; Лит.: [898] 750, [1026] 362, [303] 24, 37, 56, 92, [377] 72, [540] 227, [973] 401-403
3093. **натрия 2,4-дихлорфеноксиацетат моногидрат**  $\text{Cl}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OCH}_2\text{COONa} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 261,035;  $T_{\text{пл}}$  216°; Раств.: вода: 27,5 (0°); Лит.: [561] 229; Синт.: [982] 374
3094. **натрия дихромат** (натрий двухромовокислый, натрия бихромат)  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ; М 261,97;  $T_{\text{пл}}$  357°;  $T_{\text{разл}}$  400°;  $\Delta H_{298}^0$ : -1962 (т); Лит.: [1026] 362, [768] 86
3095. **натрия дихромат дигидрат** (натрия бихромата дигидрат) красн. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 298;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: натрия дихромат, вода; Раств.: вода: 164 (0°), 170 (10°), 180 (20°), 187 (25°), 194 (30°), 211 (40°), 233 (50°), 260 (60°), 355 (80°), 418 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 2,52 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 86
3096. **натрия диглутидиокарбамат тригидрат**  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NC}(\text{S})\text{SNa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 225,31;  $T_{\text{разл}}$  94-96°; Раств.: вода: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 2470 (б. мыши, п/о), 3320 (крысы, п/о); Лит.: [338] 80-81, [1026] 362, [54] 3.50, [304] 147, [510] 326, [1077] 161-162
3097. **натрия изопропилаксантогенат**  $(\text{CH}_3)_2\text{CHOC}(\text{S})\text{SNa}$ ; М 158,218;  $T_{\text{пл}}$  126°; Лит.: [1026] 363
3098. **натрия подат** бц. ромбические крист.  $\text{NaIO}_3$ ; М 197,89;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: вода: 2,48 (0°), 4,59 (10°), 9,5 (25°), 13,3 (40°), 19,8 (60°), 26,6 (80°), 33 (100°), укс.: р., этанол: н.р.; Пл.: 4,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -490,4 (т);  $S_{298}^0$ : 135 (т);  $C_p^0$ : 125,5 (т); Лит.: [1026] 363, [768] 84
3099. **натрия иодид** бц. кубические крист.  $\text{NaI}$ ; М 149,89;  $T_{\text{пл}}$  662°;  $T_{\text{кип}}$  1304°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 30 (20°), 21,8 (80°), вода: 159,7 (0°), 179,3 (20°), 184 (25°), 190 (30°), 205 (40°), 227 (50°), 257 (60°), 296 (80°), 302 (100°), 310 (120°), 320 (140°), глицерин: л.р., метанол: 65 (10°), 72,7 (20°), 78 (25°), 80,7 (40°), 79,4 (60°), пиридин: р., этанол: л.р. 46 (20°), 43,3 (25°); Пл.: 3,665 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (597°), 1 (768°), 10 (903°), 100 (1083°); Вязк.: 1,45 (677°), 1,18 (747°), 0,96 (827°); Пов.нат.: 83 (760°);  $\Delta H_{298}^0$ : -287,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -284,6 (т);  $S_{298}^0$ : 98,5 (т);  $C_p^0$ : 52,22 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 22;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 160; Лит.: [1026] 363, [284] 18, [545] 93, [768] 84
3100. **натрия иодид - ацетон (1/3)**  $\text{NaI} \cdot 3(\text{CH}_3)_2\text{CO}$ ; М 324,13;  $T_{\text{разл}}$  25-30°; Лит.: [876] 323
3101. **натрия карбид** бел.  $\text{Na}_2\text{C}_2$ ; М 70;  $T_{\text{разл}}$  800°; Раств.: вода: реак., орг. р-ли: н.р.; Пл.: 1,575 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 17,12 (т); Лит.: [897] 144-145, [1021] 316, [1071] 106
3102. **натрия карбонат** (кальцинированная сода) бц. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ; М 105,99;  $T_{\text{пл}}$  852°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 7 (0°), 12,2 (10°), 21,8 (20°), 29,4 (25°), 39,7 (30°), 48,8 (40°), 47,3 (50°), 46,4 (60°), 45,1 (80°), 44,7 (100°), 42,7 (120°), 39,3 (140°), глицерин: х.р., сероуглерод: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,53 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Вязк.: 3,4 (887°), 2,32 (927°), 1,63 (967°); Пов.нат.: 211 (870°), 209,6 (900°), 207,1 (950°), 204,6 (1000°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1131 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1047,5 (т);  $S_{298}^0$ : 136,4 (т);  $C_p^0$ : 109,2 (т); Лит.: [1026] 363, [768] 84
3103. **натрия карбонат декагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ; М 286,14;  $T_{\text{пл}}$  32,5°; Раств.: вода: 50 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 1,446 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -4083,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -3242,3 (т); Лит.: [768] 84
3104. **натрия лактат**  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COONa}$ ; М 112,06;  $T_{\text{пл}}$  17°;  $T_{\text{разл}}$  140°; Лит.: [1026] 363
3105. **натрия марганат(VI) тригидрат** зелен. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{MnO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 345,07;  $T_{\text{пл}}$  17°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 138-139
3106. **натрия метаалюминат**  $\text{NaAlO}_2$ ; М 81,97;  $T_{\text{пл}}$  1800°; Лит.: [1026] 361
3107. **натрия метаарсениит** крист.  $\text{NaAsO}_2$ ; М 129,91;  $T_{\text{разл}}$  550°; Пл.: 1,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 150 (крысы, накожно), 41 (крысы, в/ж); Лит.: [1026] 363, [54] 3.49

3108. **натрия метаборат** бц. тригональные крист.  $\text{NaBO}_2$ ; М 65,8;  $T_{\text{пл}}$  966°;  $T_{\text{кип}}$  1434°; Раств.: вода: 16,4 (0°), 20,8 (10°), 25,4 (20°), 28,2 (25°), 31,4 (30°), 40,35 (40°), 63,9 (60°), 84,5 (80°), 125,2 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,4 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Пов.нат.: 193 (1020°), 180 (1100°), 164 (1200°), 131 (1400°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1059 (т);  $S_{298}^0$ : 73,39 (т);  $C_p^0$ : 65,94 (т); Лит.: [768] 83
3109. **натрия метаборат тетрагидрат**  $\text{NaBO}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 137,86;  $T_{\text{пл}}$  58°;  $T_{\text{разл}}$  306°; Лит.: [1026] 363
3110. **натрия метаванадат** бц. моноклинные крист.  $\text{NaVO}_3$ ; М 121,93;  $T_{\text{пл}}$  630°; Раств.: вода: 19,3 (20°), 21,1 (25°), 22,5 (30°), 26,3 (40°), 33 (60°), 38,8 (75°), 40,8 (80°); ЛД<sub>50</sub>: 18 (крысы, в/б), 98 (крысы, в/ж), 30-40 (морские свинки, п/к); Лит.: [897] 134-135, [54] 5.21
3111. **натрия метагерманат** бел. ромбические крист.  $\text{Na}_2\text{GeO}_3$ ; М 166,62;  $T_{\text{пл}}$  1060°; Лит.: [1020] 530
3112. **натрия метасиликат** бц. ромбические крист.  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ ; М 122,06;  $T_{\text{пл}}$  1089°; Раств.: вода: 18,8 (20°), 22,2 (25°), 34,5 (35°), 56,7 (45°), 93,5 (60°), 160,6 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 2,61 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1525,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1427 (т);  $S_{298}^0$ : 113,8 (т);  $C_p^0$ : 111,8 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 52,3; Лит.: [768] 85
3113. **натрия метафосфат** бц. крист.  $\text{NaPO}_3$ ; М 101,96;  $T_{\text{пл}}$  620°; Раств.: вода: 14,5 (25°), 32,5 (100°); Пл.: 2,48 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Вязк.: 1250, (650°), 700, (700°), 440, (750°), 300, (800°), 210, (850°); Пов.нат.: 191,6 (660°), 190 (700°), 186 (800°), 182 (900°), 179 (980°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1207,5 (т); Лит.: [768] 85
3114. **натрия метоксид** (натрия метилат) крист.  $\text{CH}_3\text{ONa}$ ; М 54,02;  $T_{\text{разл}}$  400°; Разл. на: водород, натрия карбид, натрия карбонат, графит; Раств.: метанол: 47,3 (20°); Пл.: 1,28 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1020] 95, [254] 36
3115. **натрия молибдат** бел. крист.  $\text{Na}_2\text{MoO}_4$ ; М 205,92;  $T_{\text{пл}}$  687°; Раств.: вода: 44 (0°), 63,9 (10,3°), 65 (15°), 69 (50°), 84 (100°); Пл.: 3,28 (18°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Пов.нат.: 214 (700°), 204 (800°), 195 (900°), 187 (1000°), 175 (1200°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1466 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1354 (т);  $S_{298}^0$ : 159 (т);  $C_p^0$ : 141,7 (т); ЛД<sub>50</sub>: 250 (крысы); Лит.: [1026] 363, [484] 228, [768] 84
3116. **натрия монофторфосфат**  $\text{Na}_2\text{PO}_3\text{F}$ ; М 143,95;  $T_{\text{пл}}$  625°; Лит.: [1026] 363
3117. **натрия надпероксид** оранжево-желт. кубические крист.  $\text{NaO}_2$ ; М 54,99;  $T_{\text{разл}}$  100-270°; Лит.: [1018] 8-10, [376] 89, [540] 21
3118. **натрия нитрат** (натриевая селитра, натрий азотнокислый) бел. тригональные крист.  $\text{NaNO}_3$ ; М 84,99;  $T_{\text{пл}}$  307°;  $T_{\text{разл}}$  380°; Раств.: аммиак жидкий: 127 (0°), ацетон: н.р., вода: 72,7 (0°), 79,9 (10°), 87,6 (20°), 91,6 (25°), 96,1 (30°), 104,9 (40°), 114,1 (50°), 124,7 (60°), 149 (80°), 176 (100°), метанол: 0,41 (25°), перекись водорода: 30,9 (0°), пиридин: 0,35 (25°), этанол: 0,036 (25°); Пл.: 2,26 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Вязк.: 2,86 (317°), 2,01 (387°), 1,52 (457°); Пов.нат.: 119 (320°), 117 (350°), 114 (400°);  $\Delta H_{298}^0$ : -466,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -365,9 (т);  $S_{298}^0$ : 116 (т);  $C_p^0$ : 93,05 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 16; ЛД<sub>50</sub>: 6000 (крысы-самки, в/ж), 9000 (крысы-самцы, в/ж), 3500 (мыши, п/о); Лит.: [1026] 363, [610] 430, [768] 84
3119. **натрия нитрит** бц. ромбические крист.  $\text{NaNO}_2$ ; М 69;  $T_{\text{пл}}$  271°;  $T_{\text{разл}}$  320°; Раств.: аммиак жидкий: х.р., вода: 71,4 (0°), 82,9 (20°), 95,7 (40°), 112,3 (60°), 135,5 (80°), 160 (100°), пиридин: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,17 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Вязк.: 3,04 (297°), 2,31 (337°); Пов.нат.: 121 (280°), 113 (500°);  $\Delta H_{298}^0$ : -359 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -295 (т);  $S_{298}^0$ : 106 (т); ЛД<sub>50</sub>: 200,5 (крысы, п/о); Лит.: [1026] 363, [768] 84
3120. **натрия 2-нитро-5-(4-трифторметил-2-хлорфенокси)бензоат** (ацидфлуорфен, блазер)  $\text{CF}_3\text{C}_6\text{H}_3\text{ClOC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{COONa}$ ; М 383,64;  $T_{\text{пл}}$  250°; ЛД<sub>50</sub>: 1000 г; Лит.: [561] 126
3121. **натрия озонид** красн. тетрагональные крист.  $\text{NaO}_3$ ; М 70,988;  $T_{\text{разл}}$  -10°;  $\Delta H_{298}^0$ : -193 (т); Лит.: [1022] 333

3122. **натрия оксалат**  $(\text{COONa})_2$ ; М 134;  $T_{\text{пл}}$  250-270°;  $T_{\text{разл}}$  250-400°; Раств.: вода: 3,4 (20°). этанол: н.р.; Лит.: [1026] 363, [54] 3.51
3123. **натрия оксид** бц. кубические крист.  $\text{Na}_2\text{O}$ ; М 61,98;  $T_{\text{возг}}$  1275°; Раств.: вода: реaq., этанол: реaq.; Пл.: 2,27 (20°, г/см³, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -416 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -377,1 (т);  $S^0_{298}$ : 75,27 (т);  $C_p^0$ : 72,95 (т); Лит.: [1018] 7-8, [376] 88, [768] 84
3124. **натрия октафторксенат(VI)** бц.  $\text{Na}_2\text{XeF}_8$ ; М 329,26;  $T_{\text{разл}}$  100°; Лит.: [610] 244
3125. **натрия олеат**  $\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COONa}$ ; М 304,45;  $T_{\text{пл}}$  232-235°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [519] 188-189, [1026] 363
3126. **натрия ортосиликат**  $\text{Na}_4\text{SiO}_4$ ; М 184,042;  $T_{\text{пл}}$  1118°; Пл.: 2,58 (20°, г/см³, т.); Лит.: [502] 11-13
3127. **натрия пальмитат**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COONa}$ ; М 278,406;  $T_{\text{пл}}$  258-267°; Лит.: [1026] 363
3128. **натрия пентаборат пентагидрат**  $\text{NaB}_5\text{O}_8 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 295,116;  $T_{\text{пл}}$  117°;  $T_{\text{разл}}$  117-350°; Лит.: [1026] 363-364
3129. **натрия пентасульфид**  $\text{Na}_2\text{S}_5$ ; М 206,305;  $T_{\text{пл}}$  255°; Лит.: [377] 36
3130. **натрия периодат** (натрия метапериодат) бел. тетрагональные крист.  $\text{NaIO}_4$ ; М 213,89;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: вода: 27 (35°), 39 (50°); Пл.: 3,865 (16°, г/см³, т.); Лит.: [897] 136-137, [1026] 363
3131. **натрия перксенат** бел.  $\text{Na}_4\text{XeO}_6$ ; М 319,24;  $T_{\text{разл}}$  360°; Разл. на: ксенон, кислород, натрия оксид; Лит.: [540] 282; Синт.: [856] 434
3132. **натрия перманганат тригидрат** пурпурн. крист.  $\text{NaMnO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 195,97;  $T_{\text{разл}}$  170°; Раств.: вода: 144 (20°), 733 (70°); Пл.: 2,46 (20°, г/см³, т.); Лит.: [768] 85
3133. **натрия пероксид** (натрия перекись) бел. тетрагональные крист.  $\text{NaOONa}$ ; М 77,98;  $T_{\text{разл}}$  460°; Раств.: вода: реaq., этанол: реaq.; Пл.: 2,6 (20°, г/см³, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -510,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -446,9 (т);  $S^0_{298}$ : 94,88 (т);  $C_p^0$ : 89,37 (т); Лит.: [1018] 8, [376] 89, [768] 85
3134. **натрия перренат**  $\text{NaReO}_4$ ; М 273,194;  $T_{\text{пл}}$  414°; Пл.: 5,24 (20°, г/см³, т.); Лит.: [785] 320, [301] 24
3135. **натрия пертиокарбонат**  $\text{Na}_2\text{CS}_4$ ; М 186,25;  $T_{\text{разл}}$  90°; Лит.: [941] 57
3136. **натрия перфтор-трет-бутоксид** (натрия перфтор-трет-бутилат)  $(\text{CF}_3)_3\text{CONa}$ ; М 258,018;  $T_{\text{кпл}}$  232°; Раств.: бензол: р.; Лит.: [1026] 361
3137. **натрия перхлорат** бц. ромбические крист.  $\text{NaClO}_4$ ; М 122,44;  $T_{\text{пл}}$  482°;  $T_{\text{разл}}$  482°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 51,8 (25°), вода: 169 (0°), 191 (15°), 211 (25°), 243 (40°), 273 (50°), 300 (75°), 330 (100°). эф.: м.р., метанол: 51,35 (25°), этанол: 14,7 (25°);  $\Delta H^0_{298}$ : -382,8 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -282 (т);  $S^0_{298}$ : 140 (т);  $C_p^0$ : 109 (т); Лит.: [453] 19, [768] 85, [1096] 433-448
3138. **натрия пирофосфат** (натрия дифосфат) бц. крист.  $\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$ ; М 265,9;  $T_{\text{пл}}$  880°; Раств.: вода: 2,29 (0°), 5,5 (20°), 7,09 (25°), 7,57 (30°), 16,3 (50°), 24,6 (60°), 54,2 (82°), 45,2 (96°); Пл.: 2,37 (20°, г/см³, т.);  $\Delta G^0_{298}$ : -3001 (т); Лит.: [376] 491, [768] 86
3139. **натрия селенат** ромбические крист.  $\text{Na}_2\text{SeO}_4$ ; М 188,94;  $T_{\text{пл}}$  730°; Лит.: [1023] 313
3140. **натрия селенит** бц. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{SeO}_3$ ; М 172,94;  $T_{\text{пл}}$  711°;  $T_{\text{разл}}$  600°; ЛД<sub>50</sub>: 3-5,7 (крысы, п/к). 0,875-1 (собаки, в/в, за 24 часа); Лит.: [1023] 312, [796] 8-9
3141. **натрия сульфат** (тенардит) бц. ромбические крист.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ; М 142,04;  $T_{\text{пл}}$  884°; Раств.: вода: 4,5 (0°), 9,6 (10°), 19,2 (20°), 27,9 (25°), 40,8 (30°), 49,8 (32°), 49,8 (38°), 48,4 (40°), 45,3 (60°), 43,3 (80°), 42,3 (100°), глицерин: р., метанол: 2,46 (20°), 2,32 (40°), 1,84 (50°), перекись водорода: 26,7 (0°). этанол: 0,44 (20°), 0,48 (40°); Пл.: 2,7 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 195 (900°), 190 (950°), 188 (1000°), 185 (1080°);

- $\Delta H_{298}^0$ : -1384,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1266,8 (т);  $S_{298}^0$ : 149,5 (т);  $C_p^0$ : 127,3 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 24,3; Лит.: [610] 203-204. [768] 85
13142. **натрия сульфат декагидрат** (глауберова соль, мирабилит) бц. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ; М 322,19;  $T_{пл}$  32,4°;  $T_{разл}$  32,4°; Разл. на: натрия сульфат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,46 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -4324,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -3642,9 (т);  $S_{298}^0$ : 591,9 (т);  $C_p^0$ : 574,5 (т); Лит.: [768] 85
13143. **натрия сульфид** (натрий сернистый) бц. кубические крист.  $\text{Na}_2\text{S}$ ; М 78,04;  $T_{пл}$  1180°; Раств.: вода: 12,4 (0°), 18,6 (20°), 29 (40°), 39,1 (60°), 49,2 (80°), этанол: м.р.; Пл.: 1,86 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -370,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -354,8 (т);  $S_{298}^0$ : 77,4 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 6,7; Лит.: [768] 85
13144. **натрия тартрат дигидрат** бц. ромбические крист.  $(\text{HOCHCOONa})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 230,08;  $T_{разл}$  120°; Раств.: вода: 29 (6°), 66 (43°), этанол: н.р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 134-135, [54] 3.52
13145. **натрия тетраборат декагидрат** (бура) бц. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ; М 381,37;  $T_{разл}$  60°; Раств.: вода: 1,6 (10°), 2,5 (20°), 3,2 (25°), 3,9 (30°), 6,4 (40°), 10,5 (50°), 17,4 (60°), 24,3 (80°), 39,1 (100°), глицерин: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,73 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [284] 47. [768] 83
13146. **натрия тетрагидроалюминат** бц. крист.  $\text{NaAlH}_4$ ; М 54,003;  $T_{пл}$  185°;  $T_{разл}$  220°; Раств.: диглим: р., эф.: н.р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; Пл.: 1,28 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -113,1 (т);  $S_{298}^0$ : 124 (т); Лит.: [1020] 122, [1026] 361, [611] 49, [993] 100
13147. **натрия тетразолат**  $\text{NaCHN}_4$ ; М 92,035;  $T_{пл}$  284°; Лит.: [963] 581
13148. **натрия тетраоксипиразинат**  $\text{Na}_2\text{N}_2\text{O}_4$ ; М 183,97;  $T_{разл}$  100°; Лит.: [610] 426
13149. **натрия тетрасульфид**  $\text{Na}_2\text{S}_4$ ; М 174,24;  $T_{пл}$  294°; Лит.: [377] 36
13150. **натрия тетрафенилборат** бел. крист.  $\text{NaB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$ ; М 342,23;  $T_{разл}$  200°; Раств.: ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., ДМФА: х.р., эф.: м.р., петр.эф.: н.р., тетрагидрофуран: х.р., укс.: х.р., хлф.: м.р., циклогексан: н.р.; Лит.: [515] 120-121, [504] 177-178
13151. **натрия тетрафторборат**  $\text{NaBF}_4$ ; М 109,794;  $T_{пл}$  384°;  $T_{разл}$  384°; Лит.: [1026] 365; Синт.: [824] 127
13152. **натрия тетрахлоралюминат** светло-желт. ромбические крист.  $\text{NaAlCl}_4$ ; М 191,783;  $T_{пл}$  153°; Лит.: [427] 94-95
13153. **натрия тетрахлораурат**  $\text{NaAuCl}_4$ ; М 361,768;  $T_{пл}$  151°; Раств.: вода: 151,2 (20°), 900 (60°); Пл.: 2,01 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [898] 183, [54] 3.52
13154. **натрия тетрахлороферрат(III)**  $\text{Na}[\text{FeCl}_4]$ ; М 220,65;  $T_{пл}$  163°; Лит.: [611] 369
13155. **натрия тиосульфат пентагидрат** (натрия гипосульфит пентагидрат) бц. моноклинные крист.  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 248,17;  $T_{пл}$  48,5°; Раств.: вода: 50,2 (0°), 59,7 (10°), 70,1 (20°), 75,9 (25°), 91,2 (35°), 123,9 (45°), 191,3 (60°), 245 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,715 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2602 (т);  $C_p^0$ : 360,7 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 23,4; Лит.: [284] 31, [768] 85
13156. **натрия тиоцианат** (натрия роданид) бц. крист.  $\text{NaNCS}$ ; М 81,072;  $T_{пл}$  287°;  $T_{разл}$  307°; Раств.: ацетон: 7,1 (20°), вода: 166 (25°), метанол: 40,2 (25°), 52,2 (50°), этанол: 20,66 (25°); Пл.: 1,73 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -174,6 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 24,2;  $JD_{50}$ : 370 (мыш. п/о); Лит.: [1022] 187. [1023] 586-587
13157. **натрия триметоксиборогидрид** бел. крист.  $\text{NaBH}(\text{OCH}_3)_3$ ; М 127,91;  $T_{пл}$  230°;  $T_{разл}$  230°; Разл. на: натрия борогидрид, борной кислоты триметилловый эфир, натрия метоксид; Раств.: аммиак жидкий: 5,6 (-33°), диоксан: 1,6 (25°), пиридин: 0,4 (24°); Лит.: [646] 246, [993] 64-65
13158. **натрия триоксалоферрат(III) пентагидрат** зелен. моноклинные крист.  $\text{Na}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 478,95;  $T_{разл}$  100°; Пл.: 1,973 (17,5°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 64-65

3159. **натрия трифторацетат** (sodium trifluoroacetate)  $\text{CF}_3\text{COONa}$ ; М 136; CAS 2923-18-4;  $T_{\text{пл}}$  206-210°;  $T_{\text{разл}}$  207°; Раств.: вода: р., трифторукс.: 15.1 (29.8°); Лит.: [208] 1123, [11] 476
3160. **натрия трифторметансульфонат** (sodium triflate, sodium trifluoromethanesulfonate)  $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{Na}$ ; М 172,06;  $T_{\text{пл}}$  248°;  $T_{\text{разл}}$  425°; Лит.: [27] 1126, [1022] 494
3161. **натрия трихромат**  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ; М 361,96;  $T_{\text{пл}}$  232°;  $T_{\text{разл}}$  337°; Раств.: вода: 411,2 (15°), 603,2 (99°); Лит.: [619] 170, [640] 249
3162. **натрия феррат(III)** коричневы. ромбические крист.  $\text{NaFeO}_2$ ; М 110,83;  $T_{\text{пл}}$  1350°; Лит.: [328] 177, [427] 116-117
3163. **натрия формиат**  $\text{HCOONa}$ ; М 68,01;  $T_{\text{пл}}$  253°; Раств.: вода: 97,2 (20°), 160 (100°), этанол: р.; Пл.: 1,92 (20°, к в.4, т.); Лит.: [519] 188-189, [54] 5.21
3164. **натрия фосфат** бц. крист.  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ ; М 163,94;  $T_{\text{пл}}$  1340°; Раств.: вода: 5,4 (0°), 14,5 (25°), 23,3 (40°), 54,3 (60°), 68 (80°), 94,6 (100°); Пл.: 2,536 (17.5°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta\text{H}_{298}^0$  -1935,5 (т);  $\Delta\text{G}_{298}^0$  -1819 (т);  $\text{S}_{298}^0$  224,7 (т); Лит.: [1026] 363, [768] 85
3165. **натрия фосфат додекагидрат** бц. тригональные крист.  $\text{Na}_3\text{PO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ ; М 380,12;  $T_{\text{пл}}$  73.4°;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: натрия фосфат, вода; Раств.: вода: 28.3 (20°), сероуглерод: н.р.; Пл.: 1,64 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 85
3166. **натрия фторацетат**  $\text{FCH}_2\text{COONa}$ ; М 100,02;  $T_{\text{пл}}$  200°;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: ацетон: г.р., вода: х.р., этанол: г.р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,22 (крысы, п/о); Лит.: [901] 634-635, [928] 404, [1021] 175, [878] 32-33, [938] 31-44
3167. **натрия фторид** (натрий фтористый) бц. кубические крист.  $\text{NaF}$ ; М 41,99;  $T_{\text{пл}}$  992°;  $T_{\text{кип}}$  1700°; Раств.: ацетон: о.м.р., вода: 4,11 (0°), 4,28 (20°), 4,54 (40°), 4,69 (80°), метанол: 0,413 (20°), фтороводород: х.р., этанол: 0,095 (20°); Пл.: 2,79 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (916°), 1 (1075°), 10 (1238°), 100 (1452°); Вязк.: 1,85 (1015°), 1,41 (1110°), 1,14 (1200°); Пов.нат.: 185 (1000°), 181 (1050°), 179 (1080°);  $\Delta\text{H}_{298}^0$  -573,6 (т);  $\Delta\text{G}_{298}^0$  -543,3 (т);  $\text{S}_{298}^0$  51,3 (т);  $\text{C}_p^0$ : 46,82 (т);  $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$ : 32,6;  $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$ : 209; Лит.: [768] 86
3168. **натрия хлорат** бц. кубические крист.  $\text{NaClO}_3$ ; М 106,44;  $T_{\text{пл}}$  261°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 51,8 (25°), вода: 79,6 (0°), 87,6 (10°), 95,9 (20°), 100,5 (25°), 105,3 (30°), 115,4 (40°), 203,9 (100°), глицерин: р., метанол: 51,35 (25°), этанол: 14,7 (25°); Пл.: 2,49 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 88,9 (290°);  $\Delta\text{H}_{298}^0$  -365,4 (т);  $\Delta\text{G}_{298}^0$  -275 (т);  $\text{S}_{298}^0$  129,7 (т);  $\text{C}_p^0$ : 104,6 (т);  $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$ : 22,6; ЛД<sub>50</sub>: 700 (собаки, в/ж); Лит.: [610] 261, [768] 86, [1096] 366-407
3169. **натрия хлорид** (галит, каменная соль. поваренная соль) бц. кубические крист.  $\text{NaCl}$ ; М 58,44;  $T_{\text{пл}}$  801°;  $T_{\text{кип}}$  1455°; Раств.: 2-этилгексанол: 0,0001 (20°), аммиак жидкий: 4,2 (-30°), 12,9 (0°), ацетон: 0,000032 (18°), бензиловый спирт: 0,017 (20°), вода: 35,7 (0°), 35,9 (20°), 36,4 (40°), 37,2 (60°), 38,1 (80°), 39,4 (100°), вода тяжелая: 29,2 (0°), 33,9 (100°), глицерин: 8,2 (25°), диоксид серы: 0,016 (0°), эф.: н.р., изобутанол: 0,0005 (20°), изопентанол: 0,0016 (20°), метанол: 1,31 (25°), муравьиная кислота: р., н-бутанол: 0,005 (20°), н-гексанол: 0,001 (20°), н-пентанол: 0,002 (20°), перекись водорода: 17,6 (-14.5°), 18,4 (-10°), 20,5 (0°), этанол: 0,065 (25°); Пл.: 2,165 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,54$  (20°); Давл. паров: 0,000001 (442°), 0,00001 (487°), 0,0001 (539°), 0,001 (599°), 0,01 (670°), 0,1 (752°), 1 (863°), 10 (1014°), 100 (1216°); Вязк.: 1,38 (817°), 1,12 (867°), 0,95 (917°), 0,82 (967°); Пов.нат.: 114 (803°), 110 (850°), 107 (900°), 102 (970°);  $\Delta\text{H}_{298}^0$  -411,1 (т);  $\Delta\text{G}_{298}^0$  -384 (т);  $\text{S}_{298}^0$  72,12 (т);  $\text{C}_p^0$ : 49,71 (т);  $\Delta\text{H}_{\text{пл}}$ : 28,5;  $\Delta\text{H}_{\text{кип}}$ : 171; ЛД<sub>50</sub>: 4000 (крысы); Лит.: [640] 248, 398, 401, [896] 602, 610, [898] 289-302, [900] 94-95, [928] 27, [1018] 10-18, [1022] 189, [284] 18, [376] 77, [377] 299, [393] 30, 65-70, 76, [453] 239, [745] 60-97, [768] 86, [990] 33-43
3170. **натрия хлорит** бц. крист.  $\text{NaClO}_2$ ; М 90,44;  $T_{\text{разл}}$  175-200°; Лит.: [377] 205

3171. **натрия цианат** бц. тригональные крист.  $\text{NaOCN}$ ; М 65,01;  $T_{\text{пл}}$  550°; Раств.: аммиак жидкий: м.р., бензол: м.р., вода: р.11,6 (25°). эф.: н.р., этанол: 0,22 (0°). м.р.0,5 (78,4°); ПЛ: 1,893 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta n_{298}^0$ : -400 (т);  $S_{298}^0$ : 119,2 (т);  $C_p^0$ : 86,6 (т);  $JL_{50}$ : 260 (мышь, в/ж); Лит.: [1022] 189, [54] 3,49
3172. **натрия цианборгидрид**  $\text{NaBH}_3\text{CN}$ ; М 62,84;  $T_{\text{пл}}$  240-243°; Раств.: вода: 212 (29°), диглим: 17,6 (25°), тетрагидрофуран: 37,7 (28°); Лит.: [646] 245-246
3173. **натрия цианид** бц. кубические крист.  $\text{NaCN}$ ; М 49,01;  $T_{\text{пл}}$  563,7°;  $T_{\text{кип}}$  1497°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 48,15 (10°), 58,2 (20°), 63,7 (25°), 71,5 (30°), 81,8 (35°), 82,5 (55°), этанол: м.р.; ПЛ: 1,5955 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $JL_{50}$ : 1,65 (человек, п/о); Лит.: [1022] 189, [539] 137, [768] 86, [787] 503
3174. **натрия цикламат** (натрия циклогексиламино-N-сульфонат) бел. крист.  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NHSO}_3\text{Na}$ ; М 201,219;  $T_{\text{разл}}$  260°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 20 (20°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [179] 121-122, [520] 80-85
3175. **натрия цитрат дигидрат**  $\text{NaOOC}(\text{OH})(\text{CH}_2\text{COONa})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 294,1;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: 77 (25°), этанол: н.р.; Лит.: [54] 3,49
3176. **натрия 5-этил-5-(2-амино)барбитурат** (нембутил, этаминал-натрий) бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{NaO}_3$ ; М 248,254;  $T_{\text{пл}}$  150°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 715, [284] 308
3177. **натрия 5-этил-5-(2-пентил)-2-тиобарбитурат** (пентотал, тиопентал-натрий, трапанал-натрий) бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{N}_2\text{NaO}_2\text{S}$ ; М 264,3;  $T_{\text{пл}}$  156°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [901] 946-947, [748] 228-229
3178. **натрия этоксид** (натрия этилат) крист.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$ ; М 68,05;  $T_{\text{пл}}$  320°; Раств.: этанол: 27,9 (20°); Лит.: [1020] 95, [1026] 361, [235] 174
3179. **нафталин-1,5-дисульфокислота** листовидные крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{SO}_3\text{H})_2$ ; М 288,29;  $T_{\text{пл}}$  240-245°; Лит.: [897] 820-821, [898] 91
3180. **нафталин-1-карбоновая кислота** (альфа-нафтойная кислота) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{COOH}$ ; М 172,18;  $T_{\text{пл}}$  162°;  $pK_a$  (1) = 3,7 (25°, вода); Лит.: [411] 478-480; Синт.: [309] 252
3181. **нафталин-2-карбоновая кислота** (бета-нафтойная кислота) бц. крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{COOH}$ ; М 172,18;  $T_{\text{пл}}$  185,5°;  $pK_a$  (1) = 4,16 (25°, вода);  $JL_{50}$ : 4500 (б. крысы, в/ж); Лит.: [338] 33-34, [411] 481-483
3182. **нафталин** бц. моноклинные крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_8$ ; М 128,17; CAS 91-20-3;  $T_{\text{пл}}$  80,28°;  $T_{\text{кип}}$  217,96°; Раств.: бензол: 40,21 (15,6°), вода: 0,003 (20°), 0,00344 (25°), эф.: л.р., метанол: 8,1 (19,5°), хлф.: л.р., этанол: р.5,3 (20°); ПЛ: 1,168 (22°, г/см<sup>3</sup>, т.), 0,9625 (100°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (50,1°), 5 (74,2°), 10 (85,8°), 20 (101,7°), 40 (119,4°), 60 (130,2°), 100 (144°), 200 (167,7°), 400 (191,5°);  $JL_{50}$ : 1250 (крысы), 1200 (морские свинки), 580 (мышь); Лит.: [343] 219-226, [513] 389-391, [517] 68-69, [897] 810-811, [1022] 190-191, [1026] 366, [241] 632-634, [387] 198-200, [417] 129, 423, 708, [487] 209-220, [748] 30
3183. **нафталин-2-сульфокислота** бц. пластинчатые крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{SO}_3\text{H}$ ; М 208,23;  $T_{\text{пл}}$  102°; Раств.: бензол: 0,2 (80°), вода: 76,96 (30°), эф.: р., этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 0,57 (25°, вода);  $JL_{50}$ : 4400 (б. крысы, в/ж), 1500 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 820-821
3184. **2-нафталъдегид** (2-нафталинкальдегид, 2-нафтойный альдегид) листовидные крист. (р.п. вода)  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{CHO}$ ; М 156,17;  $T_{\text{пл}}$  60-61°; Лит.: [832] 244-245; Синт.: [866] 118-119
3185. **нафтацен** (рубен, тетрацен) оранжев. пластинчатые крист.  $\text{C}_{18}\text{H}_{12}$ ; М 228,29;  $T_{\text{пл}}$  337°; Лит.: [513] 393, [487] 371-377
3186. **(1-нафтил)-N-метилкарбамат** (карбарил, нафтилкарбамат, севин)  $\text{CH}_3\text{NHCOOC}_{10}\text{H}_7$ ; М 201,221;  $T_{\text{пл}}$  142°;  $JL_{50}$ : 153 (кошки, п/о), 720 (крысы, п/о), 4000 (крысы, наочно). 275 (мышь, п/о); Лит.: [338] 66-68, [649] 228, [561] 261
3187. **N-(1-нафтил)глютамочевина** (крысид)  $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{NHCSNH}_2$ ; М 202,275;  $T_{\text{пл}}$  198°; Раств.: ацетон: 2,43, вода: 0,06;  $JL_{50}$ : 7 (крысы); Лит.: [1026] 368



3188. **1-нафтол** (альфа-нафтол) желт. моноклинные крист.  $C_{10}H_7OH$ ; М 144,17;  $T_{пл}$  96,1°;  $T_{кип}$  280°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р. (100°), эф.: х.р., тетрагидрометан: м.р., хлф.: р., этанол: х.р.; ПЛ.: 1,224 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,09539 (39°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,099 (99°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,6224$  (99°);  $pK_a$  (1) = 9,85 (25°, вода); Дип.: 1 (20°);  $\Delta H_{сгор}$ : 23,49;  $\Delta H_{сгор}$ : 4959,7; ЛД<sub>50</sub>: 275 (б. мыши); Лит.: [259] 126, [768] 164
3189. **2-нафтол** (бета-нафтол) бц. моноклинные крист.  $C_{10}H_7OH$ ; М 144,17;  $T_{пл}$  123°;  $T_{кип}$  286°; Раств.: вода: 0,074 (20°), диоксид серы: м.р., эф.: 76,9 (25°), лигронин: м.р., тетрагидрометан: м.р., хлф.: р., этанол: 12,5 (25°); ПЛ.: 1,28 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 9,63 (20°, вода); Дип.: 1,3 (20°);  $\Delta H_{пл}$ : 18,88;  $\Delta H_{сгор}$ : 4674,4; ЛД<sub>50</sub>: 98 (б. мыши); Лит.: [768] 164
3190. **1,2-нафтохинон** оранжев. листовидные крист.  $C_{10}H_6O_2$ ; М 158,2;  $T_{пл}$  146°; Лит.: [832] 252-253; Синт.: [757] 683-684
3191. **1,4-нафтохинон** желт. игольчатые крист.  $C_{10}H_6O_2$ ; М 158,2;  $T_{пл}$  128,5°; ЛД<sub>50</sub>: 190 (б. крысы, в/ж), 400 (морские свинки, в/ж); Лит.: [832] 252-253; Синт.: [858] 286-288, [381] 235, [805] 54
3192. **неодим** (neodymium) светло-желт. гексагональные мет. Nd; М 144,24;  $T_{пл}$  1024°;  $T_{кип}$  3080°; Раств.: вода: реак.; ПЛ.: 7,01 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (1345°), 0,1 (1535°), 1 (1776°), 10 (2090°), 100 (2530°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 70,92 (т);  $C_p^0$ : 27,4 (т); Лит.: [386] 51, [768] 86
3193. **неодима бромид** фиолетов.  $NdBr_3$ ; М 383,95;  $T_{пл}$  682°; Лит.: [377] 559
3194. **неодима(II) бромид** зелен.  $NdBr_2$ ; М 304,048;  $T_{пл}$  725°; Лит.: [377] 559
3195. **неодима дикарбид** желт. тетрагональные крист.  $NdC_2$ ; М 168,26;  $T_{пл}$  2207°; ПЛ.: 5,15 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 148-149, [981] 296
3196. **неодима нодид** зелен.  $NdI_3$ ; М 524,95;  $T_{пл}$  784°; Лит.: [377] 559
3197. **неодима(II) нодид** фиолетов.  $NdI_2$ ; М 398,049;  $T_{пл}$  562°; Лит.: [1053] 126, [377] 559
3198. **неодима фторид** фиолетов.  $NdF_3$ ; М 201,24;  $T_{пл}$  1374°; Лит.: [377] 559
3199. **неодима хлорид** розовато-лилов.  $NdCl_3$ ; М 250,599;  $T_{пл}$  758°; ЛД<sub>50</sub>: 2300 (б. мыши, п/о); Лит.: [377] 559
3200. **неодима(II) хлорид** зелен.  $NdCl_2$ ; М 215,15;  $T_{пл}$  841°; Лит.: [377] 559
3201. **неон** (neon) бц. г. Ne; М 20,179;  $T_{пл}$  -249°;  $T_{кип}$  -246°; Раств.: ацетон: 0,00387 (15°), 0,00432 (25°), бензол: 0,00229 (15°), 0,00259 (25°), вода: 0,00111 (0°), 0,00104 (25°), 0,000882 (74°), метанол: 0,00372 (15°), 0,004 (25°), этанол: 0,00343 (15°), 0,00375 (25°); ПЛ.: 1,205 (-246°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,00090035 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-257,3°), 10 (-254,7°), 100 (-251°); ДП: 1,000127 (0°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (г);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (г);  $S^0_{298}$ : 146,22 (г);  $C_p^0$ : 20,79 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 0,33;  $\Delta H_{кип}$ : 1,79;  $T_{криг}$ : -228,7;  $P_{криг}$ : 2,73;  $P_{Лкриг}$ : 0,484; Лит.: [386] 51, [610] 46, [768] 24, 86
3202. **неотам** бел. крист.  $C_{20}H_{36}N_2O_5$ ; М 378,46;  $T_{пл}$  80,9-83,4°; Раств.: вода: 1,3 (25°); Лит.: [179] 95-100, [206] 1112
3203. **неофисакоонгитин**  $C_{30}H_{42}N_2O_6$ ; М 526,66;  $T_{пл}$  211°; Лит.: [799] 33
3204. **нептуний альфа-форма** (neptunium alpha form) серебрист. ромбические мет. Np; М 237,05;  $T_{пл}$  637°;  $T_{кип}$  4100°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ.: 20,45 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 50,6 (т); Лит.: [386] 51, [595] 13, [768] 86
3205. **нептуния(IV) оксид** коричнев. кубические крист.  $NpO_2$ ; М 269,05;  $T_{пл}$  2560°; ПЛ.: 11,1 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $S^0_{298}$ : 82,8 (т); Лит.: [1026] 374, [768] 87
3206. **нептуния(IV) фторид** светло-зелен. моноклинные крист.  $NpF_4$ ; М 313,04;  $T_{кип}$  1750°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ.: 6,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta G^0_{298}$ : -1687 (т);  $S^0_{298}$ : 151 (т); Лит.: [768] 87
3207. **нептуния(VI) фторид** оранжево-коричн. ромбические крист.  $F_6Np$ ; М 351,04;  $T_{пл}$  53°;  $T_{кип}$  55,2°; ПЛ.: 5, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $S^0_{298}$ : 371,3 (т);  $C_p^0$ : 129,4 (т); Лит.: [768] 87

3208. **нептуния(IV) хлорид** желт. тетрагональные крист.  $\text{NpCl}_4$ ; М 378,86;  $T_{\text{пл}}$  538°; Раств.: вода: р.: Пл.: 4,95 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -995,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -899,1 (т);  $S_{298}^0$  198,7 (т); Лит.: [768] 87
3209. **нераль** (Z-3,7-диметил-2,6-октадиеналь, Z-цитраль, бета-цитраль)  $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CHCHO}$ ; М 152,24; Пл.: 0,8888 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4869 (20°); Давл. паров: 12 (103°); Лит.: [897] 1110-1111, [1024] 391
3210. **неренстоксин** (nereistoxin)  $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NS}_2$ ; М 149,28;  $T_{\text{кпл}}$  212-213°; ЛД<sub>50</sub>: 118 (мышь, п/о), 30 (мышь, в/в), 1000 (мышь, п/к); Лит.: [19] 37, [672] 59-60
3211. **неренстоксина оксалат**;  $T_{\text{пл}}$  168-169°;  $T_{\text{разл}}$  169°; Лит.: [19] 37
3212. **нериоллин** (олеандрин) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_{32}\text{H}_{48}\text{O}_9$ ; М 576,718;  $T_{\text{пл}}$  240°; Раств.: бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., метанол: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 417, [748] 445-446
3213. **никелоцен** (бис(циклопентадиенил)никель) зелен. крист.  $(\text{C}_5\text{H}_5)_2\text{Ni}$ ; М 188,88;  $T_{\text{пл}}$  173°; Лит.: [1026] 377, [79] 1698, 1704, [377] 492-493
3214. **никель** (nickel) серебристо-бел. гексагональные мет. Ni; М 58,7;  $T_{\text{пл}}$  1455°;  $T_{\text{кпл}}$  2900°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,00059 (18°); Пл.: 8,91 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (1408°), 10 (1600°), 100 (1850°);  $\Delta H_{298}^0$  0 (т);  $\Delta G_{298}^0$  0 (т);  $S_{298}^0$  29,9 (т);  $C_p^0$ : 26,1 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 17,5;  $\Delta H_{\text{кпл}}$ : 369,9; ЛД<sub>50</sub>: 780 (крысы, в/ж, мелкодисперсный); Лит.: [617] 10, [1022] 240-242, [386] 51, [768] 87
3215. **никеля ацетат тетрагидрат**  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ni} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 248,84;  $T_{\text{разл}}$  90°; Лит.: [1026] 378, [802] 604
3216. **никеля бромид** желтовато-коричн. тригональные крист.  $\text{NiBr}_2$ ; М 218,51;  $T_{\text{возг}}$  919°; Раств.: вода: 113 (0°), 122 (10°), 131 (20°), 134 (25°), 138 (30°), 144 (40°), 150 (50°), 152 (60°), 154 (80°), 155 (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (587°), 1 (653°), 10 (730°), 100 (822°);  $\Delta H_{298}^0$  -214 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -201 (т);  $S_{298}^0$  129 (т);  $\Delta H_{\text{возг}}$ : 224,6; Лит.: [768] 87
3217. **никеля гидроксид** светло-зелен. тригональные крист.  $\text{Ni}(\text{OH})_2$ ; М 92,71;  $T_{\text{разл}}$  230°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 4,1 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b$  (2) = 4,6 (30°, вода);  $\Delta H_{298}^0$  -543,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -458,3 (т); Лит.: [768] 87
3218. **никеля(III) гидроксид** черн.  $\text{Ni}(\text{OH})_3$ ; М 109,72;  $T_{\text{разл}}$  350°; Лит.: [1026] 378
3219. **никеля(III) гидроксид-оксид** черн.  $\text{NiO}(\text{OH})$ ; М 91,7;  $T_{\text{разл}}$  140°; Разл. на: никеля оксид, кислород, вода; Лит.: [611] 368, [802] 609
3220. **никеля дибутилдигтиокарбамат** зелен. пор.  $((\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NC}(\text{S})_2)_2\text{Ni}$ ; М 467,445;  $T_{\text{пл}}$  90°; ЛД<sub>50</sub>: 4100 (б. мыши, в/ж); Лит.: [339] 551
3221. **никеля О,О-дигетилдигтиофосфат**  $((\text{C}_2\text{H}_5\text{O}_2\text{P}(\text{S})\text{S})_2)_2\text{Ni}$ ; М 429,14;  $T_{\text{пл}}$  104-105°; Лит.: [1026] 378; Синт.: [585] 33-34
3222. **никеля нитрат гексагидрат** зелен. крист.  $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 290,81;  $T_{\text{пл}}$  56,7°;  $T_{\text{кпл}}$  136,7°; Раств.: вода: 238,5 (0°), этанол: р.; Лит.: [897] 152-153
3223. **никеля оксид** (буззениит) серо-зелен. кубические крист.  $\text{NiO}$ ; М 74,7;  $T_{\text{пл}}$  1955°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,45 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -239,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -211,6 (т);  $S_{298}^0$  37,99 (т);  $C_p^0$ : 44,31 (т); Лит.: [730] 56, [768] 87, [802] 595
3224. **никеля(III) оксид** серо-черн. крист.  $\text{Ni}_2\text{O}_3$ ; М 165,39;  $T_{\text{разл}}$  600°; Лит.: [1026] 378
3225. **никеля сульфат** светло-желт. ромбические крист.  $\text{NiSO}_4$ ; М 154,76;  $T_{\text{разл}}$  840°; Разл. на: никеля оксид, серы(VI) оксид альфа-форма; Раств.: ацетон: н.р., вода: 28,1 (0°), 33 (10°), 38,4 (20°), 41,2 (25°), 44,1 (30°), 48,2 (40°), 52,8 (50°), 56,9 (60°), 66,7 (80°), 69,3 (104°), 123,2 (150°), эф.: н.р., метанол: 0,061 (15°), 0,11 (35°), 0,222 (55°), этанол: 0,017 (15°), 0,02 (35°), 0,025 (55°); Пл.: 3,652 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -873,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -763,8 (т);  $S_{298}^0$  103,85 (т);  $C_p^0$ : 97,7 (т); ЛД<sub>50</sub>: 32 (крысы, в/б); Лит.: [768] 87
3226. **никеля сульфат гептагидрат** (никелевый купорос) зелен. ромбические крист.  $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ; М 280,86;  $T_{\text{разл}}$  31,5°; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.;

- Пл.: 1,948 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2977,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -2463,3 (т);  $S_{298}^0$ : 378,9 (т);  $C_p^0$ : 364,8 (т); Лит.: [1090] 166, [768] 87
3227. **никеля сульфид гамма-форма** черн. тригональные крист. NiS; М 90,76;  $T_{пл}$  797°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -79 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -76,9 (т);  $S_{298}^0$ : 52,97 (т);  $C_p^0$ : 47,11 (т); Лит.: [1022] 247, [768] 87
3228. **никеля тетракарбонил** бц. ж. Ni(CO)<sub>4</sub>; М 170,74;  $T_{пл}$  -19,3°;  $T_{кип}$  42,3°;  $T_{разл}$  200°; Раств.: бензол: р., вода: 0,018 (10°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,362 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 133 (2°), 238 (15,3°), 444 (29,5°), 647 (40°); Пов.нат.: 17,4 (0°), 15,1 (20°), 11,6 (50°);  $\Delta H_{298}^0$ : -629,7 (ж);  $S_{298}^0$ : 313,4 (ж);  $C_p^0$ : 204,6 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 13,83;  $\Delta H_{кип}$ : 29,79; Лит.: [339] 551-554, [1022] 247, [376] 107, [611] 349, [768] 87
3229. **никеля формат дигидрат** (никель муравьинокислый двухводный) зелен. крист. Ni(HCOO)<sub>2</sub> · 2H<sub>2</sub>O; М 184,78;  $T_{разл}$  130°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,154 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 152-153, [54] 3.40
3230. **никеля фторид** желт. крист. NiF<sub>2</sub>; М 96,69;  $T_{возг}$  1474°; Раств.: вода: 2,6 (20°); Лит.: [1022] 243, [1026] 378
3231. **никеля(IV) фторид** желтовато-коричн. пор. NiF<sub>4</sub>; М 134,687;  $T_{разл}$  -55--1°; Лит.: [105] 2415-2419, [147] 10025-10034
3232. **никеля хлорид** (никель хлористый) желт. тригональные крист. Cl<sub>2</sub>Ni; М 129,62;  $T_{возг}$  980°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 59,5 (10°), 87,7 (100°), этанол: р.; Пл.: 3,55 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $JL_{50}$ : 105 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [897] 454-455, [990] 408-412
3233. **никеля хлорид гексагидрат** зелен. моноклинные крист. NiCl<sub>2</sub> · 6H<sub>2</sub>O; М 237,72;  $T_{разл}$  28,8°; Разл. на: никеля хлорид тетрагидрат, вода; Раств.: вода: 213 (16°), 600 (100°), этанол: х.р.; Лит.: [897] 154-155, [1090] 275, [990] 409
3234. **никеля хлорид дигидрат** NiCl<sub>2</sub> · 2H<sub>2</sub>O; М 165,63;  $T_{разл}$  208°; Разл. на: никеля хлорид, вода; Лит.: [990] 410
3235. **никеля хлорид тетрагидрат** NiCl<sub>2</sub> · 4H<sub>2</sub>O; М 201,66;  $T_{разл}$  64,3°; Разл. на: никеля хлорид дигидрат, вода; Лит.: [990] 409
3236. **никотин** (1-метил-2-(3-пиридил)пирролидин) бц. маслянистая ж. C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>N<sub>2</sub>; М 162,23;  $T_{пл}$  -30°;  $T_{кип}$  247,3°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., petr.эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,014 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_{BH}^+$  (1) = 8,02 (25°, вода);  $pK_{BH}^+$  (2) = 3,42 (25°, вода);  $JL_{50}$ : 1 (крысы), 0,3 (мыши, в/м); Лит.: [897] 836-837, [898] 102, [928] 27, [1024] 530, [1026] 727, [417] 781-786
3237. **никотин диникрат** желт. игольчатые крист. C<sub>22</sub>H<sub>20</sub>N<sub>8</sub>O<sub>14</sub>; М 620,44;  $T_{пл}$  218°; Лит.: [897] 834-835
3238. **никотиновой кислоты дигетиламид** (кордиамин) желт. маслянистая ж. NC<sub>3</sub>H<sub>4</sub>CON(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>; М 178,42;  $T_{пл}$  24-26°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,06 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,525 (20°); Лит.: [901] 882-883, [1026] 379; Синт.: [813] 180-181
3239. **нимесулид** (N-(4-nitro-2-phenoxyphenyl)methanesulfonamide, nimesulide) C<sub>13</sub>H<sub>12</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>S; М 308,05; CAS 51803-78-2;  $T_{пл}$  143-144,5°; Лит.: [26] 90
3240. **ниморазол** (4-(2-(5-нитроимидазол-1-ил)этил)морфолин, esclama, naxogin, nimorazole) бел. крист. C<sub>9</sub>H<sub>14</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>; М 226,2; CAS 6506-37-2;  $T_{пл}$  110°; Раств.: ацетон: р., вода: 3 (20°), хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [43] 814
3241. **нигидрин** (2,2-дигидроксид-1,3-индандион) призматические крист. (р.п. вода) C<sub>9</sub>H<sub>6</sub>O<sub>4</sub>; М 178,14;  $T_{кип}$  242°; Раств.: вода: х.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [768] 165
3242. **ниобий** (niobium) светло-сер. кубические мет. Nb; М 92,91;  $T_{пл}$  2470°;  $T_{кип}$  4760°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,57 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (2980°), 1 (3300°), 10 (3780°), 100 (4240°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 36,6 (т);  $C_p^0$ : 24,6 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 28;  $\Delta H_{кип}$ : 662; Лит.: [632], [386] 51, [768] 88

3243. **ниобия карбид** сер. кубические крист. NbC; M 104,92; T<sub>пл</sub> 3480°; T<sub>кип</sub> 4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8, (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -134,7 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -132,7 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 35,4 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 36,9 (т); Лит.: [981] 303, 358, [768] 88
3244. **ниобия нитрид** светлo-сер. гексагональные крист. NbN; M 106,91; T<sub>пл</sub> 2300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -234,3 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -204,8 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 33,3 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 37,5 (т); Лит.: [768] 88
3245. **ниобия оксид** бел. моноклинные крист. Nb<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; M 265,81; T<sub>пл</sub> 1490°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,95 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -1898 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -1764,1 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 137,2 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 132,09 (т); ΔH<sub>пл</sub>: 102,9; ЛД<sub>50</sub>: 4000 (мыши, в/ж); Лит.: [355] 33-35, [768] 88
3246. **ниобия(II) оксид** черн. кубические крист. NbO; M 108,91; T<sub>пл</sub> 1940°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,26 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -406 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -379,4 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 50,2 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 41,3 (т); Лит.: [768] 88
3247. **ниобия тетрагидрид** гексагональные крист. NbSi<sub>4</sub>; M 205,25; T<sub>пл</sub> 2580°; Лит.: [1023] 346
3248. **ниобия фторид** бц. моноклинные крист. NbF<sub>5</sub>; M 187,9; T<sub>пл</sub> 79,5°; T<sub>кип</sub> 234,5°; Раств.: вода: реак., эф.: р., тетрагидрометан: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,3 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (45°), 1 (67,1°), 10 (103,8°), 100 (163°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -1813,8 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -1698,7 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 157,3 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 134,85 (т); ΔH<sub>пл</sub>: 12,2; ΔH<sub>кип</sub>: 51; Лит.: [768] 88
3249. **ниобия хлорид** светлo-желт. моноклинные крист. NbCl<sub>5</sub>; M 270,17; T<sub>пл</sub> 205°; T<sub>кип</sub> 247,5°; Раств.: ацетон: р., вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., тетрагидрометан: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (142,6°), 100 (186,3°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -797,5 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -687,7 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 226 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 147,9 (т); ΔH<sub>пл</sub>: 33,9; ΔH<sub>кип</sub>: 52,3; ЛД<sub>50</sub>: 1400 (крысы, в/ж), 830 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 88
3250. **нитрамид** бц. крист. NH<sub>2</sub>NO<sub>2</sub>; M 62,03; T<sub>пл</sub> 75°; T<sub>разл</sub> 75°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; pK<sub>a</sub> (1) = 6,52 (20°, вода); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -26 (г); Лит.: [66], [922] 242, [610] 431; Синт.: [824] 247, [824] 246-247
3251. **нитрилотриуксусная кислота** (НТА, комплексон I, грилон А, хелатон I) бел. призматические крист. N(CH<sub>2</sub>COOH)<sub>3</sub>; M 191,1; T<sub>пл</sub> 240°; T<sub>разл</sub> 240°; Раств.: вода: 0,1338 (5°), этанол: пл.р.; pK<sub>a</sub> (1) = 1,8 (20°, вода, COOH); pK<sub>a</sub> (2) = 2,48 (20°, вода, COOH); pK<sub>a</sub> (3) = 9,71 (20°, вода, протонированный азот); Лит.: [1026] 381, [422] 111-112, [764] 18-39
3252. **2-нитроанилин** (2-nitroaniline) H<sub>2</sub>NC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NO<sub>2</sub>; M 138,13; T<sub>пл</sub> 71°; T<sub>кип</sub> 284°; pK<sub>ВН</sub><sup>+</sup> (1) = -0,29 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 3520 (б. крысы); Лит.: [54] 1.282, [187] 14; Синт.: [858] 291-292
3253. **4-нитроанилин** (1-амино-4-нитробензол) желт. моноклинные крист. (р.п. этанол) O<sub>2</sub>NC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>NH<sub>2</sub>; M 138,13; T<sub>пл</sub> 147,5°; T<sub>кип</sub> 336°; T<sub>разл</sub> 336°; Раств.: вода: 0,08 (19°), 2,2 (100°), эф.: 4,39 (20°), этанол: 4,61 (20°); Пл.: 1,424 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); pK<sub>ВН</sub><sup>+</sup> (1) = 1,02 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 1410 (б. крысы); Лит.: [897] 430-431, [898] 102, [386] 192; Синт.: [358] 113
3254. **10-нитроантрон** крист. C<sub>14</sub>H<sub>9</sub>NO<sub>3</sub>; M 239,2; T<sub>пл</sub> 155-157°; Лит.: [832] 30-31; Синт.: [858] 292-293
3255. **нитроацетон** бц. пластинчатые крист. CH<sub>3</sub>COCH<sub>2</sub>NO<sub>2</sub>; M 103,077; T<sub>пл</sub> 49°; T<sub>кип</sub> 190°; Раств.: бензол: р., вода: р., орг. р-ли: р., этанол: р.; Давл. паров: 8 (82°), 24 (120°); Лит.: [1027] 153, [446] 57-58; Синт.: [446] 61
3256. **3-нитробензальдегид** (м-нитробензальдегид) желтоват. игольчатые крист. O<sub>2</sub>NC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CHO; M 151,13; T<sub>пл</sub> 58°; Раств.: вода: 0,16 (25°), 1,95 (112°), эф.: л.р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 23 (164°); Лит.: [897] 472-473
3257. **4-нитробензальдегид** бц. призматические крист. (р.п. вода) O<sub>2</sub>NC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>CHO; M 151,13; T<sub>пл</sub> 106,5°; Раств.: вода: 0,97 (90°). эф.: р., этанол: л.р.; ЛД<sub>50</sub>: 4700 (б. крысы, п/о); Лит.: [897] 472-473; Синт.: [379] 393

3258. **2-нитробензальдегид альфа-форма** (о-нитробензальдегид) желт. игольчатые крист. (р.п. вода)  $O_2NC_6H_4CHO$ ; М 151,13;  $T_{пл}$  40°;  $T_{кип}$  273,5°; Лит.: [897] 472-473; Синт.: [379] 218
3259. **4-нитробензилцианид** призматические крист. (р.п. этанол)  $O_2NC_6H_4CH_2CN$ ; М 162,15;  $T_{пл}$  117°; Лит.: [897] 998-999; Синт.: [858] 293-294
3260. **2-нитробензойная кислота** триклинные крист. (р.п. вода)  $O_2NC_6H_4COOH$ ; М 167,09;  $T_{пл}$  148,6°;  $T_{разл}$  180°;  $pK_a$  (1) = 2,18 (25°, вода); Лит.: [897] 496-497, [1022] 267
3261. **3-нитробензойная кислота** (3-nitrobenzoic acid)  $O_2NC_6H_4COOH$ ; М 167,12;  $T_{пл}$  143,9°;  $pK_a$  (1) = 3,45 (25°, вода); Лит.: [1022] 267, [54] 1.283; Синт.: [858] 295-296, [365] 105-106
3262. **4-нитробензойная кислота** (4-nitrobenzoic acid)  $O_2NC_6H_4COOH$ ; М 167,12;  $T_{пл}$  242,8°;  $pK_a$  (1) = 3,44 (25°, вода); Лит.: [54] 1.283; Синт.: [858] 296-298
3263. **3-нитробензойной кислоты метиловый эфир** желт. игольчатые крист.  $O_2NC_6H_4COOCH_3$ ; М 181,2;  $T_{пл}$  78,5°; Лит.: [832] 58-59; Синт.: [858] 260-261
3264. **4-нитробензойной кислоты этиловый эфир** желт. крист.  $O_2NC_6H_4COOC_2H_5$ ; М 195,2;  $T_{пл}$  57-57,5°;  $T_{кип}$  186,3°; Лит.: [832] 60-61; Синт.: [249] 77-78
3265. **нитробензол** бц. маслянистая ж.  $C_6H_5NO_2$ ; М 123,12;  $T_{пл}$  5,76°;  $T_{кип}$  210,9°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,19 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,2231 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,2082 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,1986 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,1934 (30°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,55457 (15°), 1,55257 (20°);  $pK_{BH^+}$  (1) = -12,14 (25°, вода); ДП: 34,82 (30°) 20,8 (130°); Дип.: 4,22 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : 11,2 (ж);  $S_{298}^0$ : 224,3 (ж);  $C_p^0$ : 177,27 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 11,59;  $\Delta H_{кип}$ : 40,79;  $T_{сеп}$ : 83;  $T_{свесп}$ : 482;  $\Delta H_{сеп}$ : 3092,8;  $J_{Д50}$ : 550 (б. мышш, п/о), 600 (кролики, п/о), 600 (крысы, п/о); Лит.: [338] 253-254, [187] 14, [358] 109, [768] 166; Синт.: [358] 108-109
3266. **2-нитробензонитрил** (2-нитробензолкарбонитрил, о-нитрофенилцианид) игольчатые крист. (р.п. вода)  $O_2NC_6H_4CN$ ; М 148,12;  $T_{пл}$  110°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., укс.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 526-527
3267. **4-нитробензонитрил** желт. листовидные крист. (р.п. этанол)  $O_2NC_6H_4CN$ ; М 148,12;  $T_{пл}$  147°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р. (36°), укс.: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 526-527
3268. **3-(2-нитровинил)-нитрол**  $C_8H_6NCH=CHNO_2$ ; М 188,18;  $T_{пл}$  170°; Лит.: [849] 73; Синт.: [849] 72-73, [136] 1785
3269. **нитрогуанидин** (1-nitroguanidine)  $O_2NNHC(NH_2)=NH$ ; М 104,07; CAS 556-88-7;  $T_{пл}$  235°;  $T_{разл}$  225°; Раств.: вода: 0,27 (19,5°), 0,44 (25°); Лит.: [54] 1.284, [241] 13; Синт.: [858] 298-299
3270. **N-нитродиметиламин** (диметилнитрамин) игольчатые крист. (р.п. лигроин)  $(CH_3)_2NNO_2$ ; М 90,08;  $T_{пл}$  57-58°;  $T_{кип}$  187°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,109 (72° к в.4. ж.); Лит.: [897] 648-649
3271. **нитрозиазид** бледно-желт. NON<sub>3</sub>; М 72,026;  $T_{разл}$  -50°; Разл. на: азота(II) оксид, азот; Лит.: [79] 711, [111] 87-89, [376] 414
3272. **нитрозибромид** бур. г. NOBr; М 109,92;  $T_{пл}$  -55,5°;  $T_{кип}$  -2°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [897] 16-17
3273. **нитрозилхлорат моногидрат** бц. крист. NOClO<sub>4</sub> · H<sub>2</sub>O; М 147,47;  $T_{разл}$  108°; Раств.: вода: реаг., метанол: реаг., этанол: реаг.; Лит.: [897] 16-17
3274. **нитрозилсерная кислота** бц. ромбические крист. NOHSO<sub>4</sub>; М 127,07;  $T_{пл}$  73°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.; Лит.: [897] 16-17
3275. **нитрозилсерной кислоты ангидрид** тетрагональные крист. (NOSO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>O; М 236,14;  $T_{пл}$  217°;  $T_{кип}$  360°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.; Лит.: [897] 16-17

3276. **нитрозилтрибромид** бур. ж.  $\text{NOBr}_3$ ;  $M$  269,73;  $T_{\text{пл}} -40^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 32^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 32^\circ$ ; Раств.: вода: реак.; Пл.: 2,637 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [897] 16-17
3277. **нитрозилфторид** бц. г.  $\text{NOF}$ ;  $M$  49;  $T_{\text{пл}} -134^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -60^\circ$ ; Раств.: вода: реак., серная кислота 100%: реак.; Пл.: 2,176 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [897] 16-17
3278. **нитрозилхлорид** (нитрозил хлористый) желт. г.  $\text{NOCl}$ ;  $M$  65,46;  $T_{\text{пл}} -61,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -5,5^\circ$ ; Раств.: вода: реак., серная кислота 100%: р.; Пл.: 1,417 ( $-12^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,002992 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , г.); Лит.: [897] 16-17, [376] 406
3279. **4-нитрозоанилин** син. игольчатые крист. (р.п. бензол)  $\text{ONC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$ ;  $M$  122,1;  $T_{\text{пл}} 173-174^\circ$ ; Лит.: [832] 24-25; Синт.: [288] 65
3280. **1-нитрозо-1,2-бис-(2-цианэтил)гидразин**  $\text{NCCH}_2\text{CH}_2\text{NHN}(\text{NO})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN}$ ;  $M$  167,17;  $T_{\text{пл}} 71^\circ$ ; Лит.: [438] 1837; Синт.: [438] 1839
3281. **нитрозогуанидин** светло-желт. крист.  $\text{H}_2\text{NC}(=\text{NH})\text{NHNO}$ ;  $M$  88,069;  $T_{\text{пл}} 161^\circ$ ; Раств.: вода: плр., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 385
3282. **N-нитрозодиметиламин** (диметилнитрозамин) желт. маслянистая ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{NNO}$ ;  $M$  74,08;  $T_{\text{кип}} 152-153^\circ$ ; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0049 ( $18^\circ$ , к в.4, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 40 (крысы, в/ж); Лит.: [897] 648-649
3283. **N-нитрозо-N-метилмочевина**  $\text{CH}_3\text{N}(\text{NO})\text{CONH}_2$ ;  $M$  103,08;  $T_{\text{пл}} 124^\circ$ ; Раств.: вода: х.р. 1,443 ( $24^\circ$ ), эф.: х.р., этанол: х.р.; ЛД<sub>50</sub>: 110 (крысы, в/ж); Лит.: [338] 351-355, [1026] 385, [241] 39; Синт.: [860] 373-374, [860] 374-375
3284. **1-нитрозо-2-нафтол** (1-nitroso-2-naphthol)  $\text{C}_{10}\text{H}_6(\text{NO})\text{OH}$ ;  $M$  173,16;  $T_{\text{пл}} 109-110^\circ$ ; Лит.: [54] 1.285; Синт.: [858] 300-301
3285. **1-нитрозоперфторбутан**  $\text{C}_4\text{F}_9\text{NO}$ ;  $M$  249,035; Давл. паров: 730 ( $16^\circ$ ); Лит.: [541] 288
3286. **нитрозоперфтор-трет-бутан** темно-син. ж.  $(\text{CF}_3)_3\text{CNO}$ ;  $M$  249,03;  $T_{\text{кип}} 24^\circ$ ; Лит.: [1022] 496
3287. **4-нитрозофенол**  $\text{ONC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ;  $M$  123,1; CAS 104-91-6;  $T_{\text{пл}} 124^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 124^\circ$ ;  $pK_a$  (1) = 6,36 ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [11] 314; Синт.: [358] 120
3288. **транс-2-нитрокоричная кислота** игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ;  $M$  193,17;  $T_{\text{пл}} 240^\circ$ ;  $pK_a$  (1) = 4,15 ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 732-733, [898] 91
3289. **транс-3-нитрокоричная кислота** желтоват. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ;  $M$  193,17;  $T_{\text{пл}} 199-201^\circ$ ;  $pK_a$  (1) = 4,12 ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 732-733; Синт.: [858] 302-303
3290. **транс-4-нитрокоричная кислота** желт. призматические крист. (р.п. этанол)  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{CHCOOH}$ ;  $M$  193,17;  $T_{\text{пл}} 286^\circ$ ;  $pK_a$  (1) = 4,05 ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 732-733, [898] 91
3291. **нитрометан** (nitromethane) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{NO}_2$ ;  $M$  61,042; CAS 75-52-5;  $T_{\text{пл}} -28,55^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 100,8^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: 8,676 ( $20^\circ$ ), 9,934 ( $25^\circ$ ), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,13816 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n$  = 1,38188 ( $20^\circ$ );  $pK_a$  (1) = 10,21 ( $25^\circ$ , вода); ЛД<sub>50</sub>: 940 (б. крысы, в/ж), 950 (мыши, в/ж);  $T_{\text{криг.}}$  314,8;  $T_{\text{криг.}}$  6,31; Лит.: [665] 156, [898] 367, 379, [241] 9, [346], [768] 167, [1095] 68-69; Синт.: [659] 285, [858] 303-306, [383] 313, [384] 1100-1101
3292. **нитромочевина** листовидные крист. (р.п. этанол)  $\text{H}_2\text{NCONHNO}_2$ ;  $M$  105,05;  $T_{\text{пл}} 159^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 159^\circ$ ; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 802-803, [1026] 386; Синт.: [858] 306-308
3293. **нитрон** желт. крист.  $\text{C}_{20}\text{H}_{16}\text{N}_4$ ;  $M$  312,37;  $T_{\text{пл}} 190^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: плр., укс.: р., хлф.: р., этанол: р. ( $78^\circ$ ); Лит.: [1026] 386, [333] 48-49
3294. **нитрония азид**  $\text{NO}_2\text{N}_3$ ;  $M$  88,026;  $T_{\text{разл}} -10^\circ$ ; Разл. на: азота(I) оксид; Лит.: [66], [79] 720
3295. **нитрония гексафторхромат(V)** кирпично-красн.  $\text{NO}_2\text{CrF}_6$ ;  $M$  211,992;  $T_{\text{разл}} 142^\circ$ ; Лит.: [44] 932

3296. **нитрония перхлорат** бел. моноклинные крист.  $\text{NO}_2\text{ClO}_4$ ; М 145,46;  $T_{\text{разл}}$  70-135°; ПЛ.: 2.2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [809] 20, [1096] 457-459; Синт.: [819] 366
3297. **нитрония фторид** (нитрил фтористый, нитронилфторид) бц. г.  $\text{NO}_2\text{F}$ ; М 65;  $T_{\text{пл}}$  -166°;  $T_{\text{кип}}$  -72,6°; Раств.: вода: реак., эф.: реак., хлф.: реак., этанол: реак.; ПЛ.: 0,0029 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Лит.: [897] 16-17
3298. **нитрония хлорид** (нитрил хлористый, нитронилхлорид) желтовато-бур. г.  $\text{NO}_2\text{Cl}$ ; М 81,46;  $T_{\text{пл}}$  -31°;  $T_{\text{кип}}$  5°; Раств.: вода: реак.; ПЛ.: 0,00257 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Лит.: [897] 16-17
3299. **3-нитроперхлорилбензол** бледно-желт. игольчатые крист.  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{ClO}_3$ ; М 205,55;  $T_{\text{пл}}$  50°; Лит.: [1086] 87; Синт.: [592] 449
3300. **1-нитропропан** бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NO}_2$ ; М 89,1;  $T_{\text{пл}}$  -103,99°;  $T_{\text{кип}}$  131,18°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,00144 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_a$  (1) = 8,98 (25°, вода);  $JD_{50}$ : 1000 (крысы, п/о), 800 (мыши, п/о); Лит.: [338] 212-213, [653] 309, [768] 167
3301. **2-нитропропан** бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHNO}_2$ ; М 89,1;  $T_{\text{пл}}$  -91,32°;  $T_{\text{кип}}$  120,25°; Раств.: вода: р., хлф.: р.; ПЛ.: 0,9884 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_a$  (1) = 7,675 (25°, вода); Лит.: [338] 212-213, [768] 167; Синт.: [249] 88-89
3302. **5-нитротетразол** бц. пластинчатые крист.  $\text{N}_4\text{HCNO}_2$ ; М 115,05;  $T_{\text{пл}}$  101°;  $T_{\text{разл}}$  115°;  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = -9,3 (20°, вода);  $pK_a$  (1) = -0,82 (20°, вода); Лит.: [438] 1854-1855, [810] 87
3303. **5-нитротетразол-2-нмметилнитрат**  $\text{O}_2\text{NCN}_4\text{CH}_2\text{ONO}_2$ ; М 190,074;  $T_{\text{пл}}$  74°; Лит.: [810] 87; Синт.: [438] 1864
3304. **2-нитротолуол**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$ ; М 137,14;  $T_{\text{кип}}$  221,7°;  $JD_{50}$ : 1610 (б. крысы), 1600 (б. мыши); Лит.: [338] 247, 254-256
3305. **3-нитротолуол** (3-nitrotoluene)  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$ ; М 137,14;  $T_{\text{пл}}$  15,5°;  $T_{\text{кип}}$  231,9°;  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = -11,99 (25°, вода);  $JD_{50}$ : 800 (б. мыши), 3600 (морские свинки); Лит.: [338] 247, 254-256, [54] 1.286, [187] 14; Синт.: [858] 310-311
3306. **4-нитротолуол**  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$ ; М 137,14;  $T_{\text{пл}}$  51,6-52,1°;  $JD_{50}$ : 1750 (кролики); Лит.: [338] 247, 254-256
3307. **3-нитро-1,2,4-триазолон-5** (NTO)  $\text{C}_2\text{H}_2\text{N}_4\text{O}_3$ ; М 130,063;  $T_{\text{пл}}$  265°; ПЛ.: 1,93 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 89-90, 313, 316-317, [810] 75-76
3308. **2-нитро-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $\text{O}_2\text{NC}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 195,07;  $T_{\text{пл}}$  206-209°;  $JD_{50}$ : 9,5 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64
3309. **О-(2-нитро-2,2,3-трифторэтилденнимидо)-О-метил-фторфосфат**  $\text{O}_2\text{NF}_2\text{CCF}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OCH}_3$ ; М 254; CAS 17642-29-4; ПЛ.: : Давл. паров: 3 (76°); Лит.: [60] 38-39
3310. **нитроуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. хлороформ)  $\text{O}_2\text{NCH}_2\text{COOH}$ ; М 105,05;  $T_{\text{пл}}$  92-93°;  $T_{\text{разл}}$  93°;  $pK_a$  (1) = 2,26 (25°, вода); Лит.: [832] 366-367, [898] 92
3311. **4-(4-нитрофенилазо)резорцин** (азофиолетовый, магнезон) гемно-красн. крист.  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_3(\text{OH})_2$ ; М 259,218;  $T_{\text{пл}}$  199-200°; Лит.: [1026] 16
3312. **N-(4-нитрофенил)-N'-карбоксиэтилмочевина** (суосан)  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NHCONHCOOC}_2\text{H}_5$ ; М 253,1;  $T_{\text{пл}}$  180°;  $T_{\text{разл}}$  240°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [520] 107
3313. **4-нитрофенилуксусная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 181,16;  $T_{\text{пл}}$  152-153°;  $pK_a$  (1) = 3,85 (25°, вода); Лит.: [897] 996-997, [898] 92
3314. **2-нитро-1-фенилэтиллен** ((2-нитровинил)бензол, омега-нитростирол) желт. призматические крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CHNO}_2$ ; М 149,2;  $T_{\text{пл}}$  60°;  $T_{\text{кип}}$  250°; Лит.: [832] 88-89; Синт.: [858] 308-310
3315. **1-(4-нитрофенилэтил)пиперидилден-2-(4-хлорфенил)сульфонамид** светло-желт. крист.  $\text{C}_{19}\text{H}_{20}\text{ClN}_3\text{O}_4\text{S}$ ; М 421,8978;  $T_{\text{пл}}$  157°; Лит.: [712]; Синт.: [712]

3316. **2-нитрофенол** светло-желт. моноклинные крист.  $O_2NC_6H_4OH$ ; М 139,12;  $T_{пл}$  45,5°;  $T_{кип}$  214,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,21 (20°), 1,08 (100°), эф.: х.р., пиридин: х.р., сероуглерод: р., толуол: р., хлф.: х.р., этанол: 46 (25°); ПЛ.: 1,485 (14°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,2945 (45°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5723$  (50°);  $pK_a$  (1) = 7,23 (25°, вода);  $LD_{50}$ : 2080 (б. мыши, в/ж); Лит.: [768] 167; Синт.: [358] 111
3317. **3-нитрофенол** бц. моноклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $O_2NC_6H_4OH$ ; М 139,12;  $T_{пл}$  96-97°;  $pK_a$  (1) = 8,4 (25°, вода);  $LD_{50}$ : 1000 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 1048-1049, [898] 92; Синт.: [249] 202-203
3318. **4-нитрофенол** желт. моноклинные крист.  $O_2NC_6H_4OH$ ; М 139,12;  $T_{пл}$  114°;  $T_{кип}$  279°;  $T_{разл}$  279°; Раств.: вода: 1,6 (25°), 26,9 (90°), эф.: л.р., хлф.: р., этанол: 189,5 (25°); ПЛ.: 1,479 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,2809 (114°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_a$  (1) = 7,15 (25°, вода);  $LD_{50}$ : 380 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 1048-1049, [259] 126; Синт.: [358] 111-112
3319. **3-нитрофталевая кислота** желт. призматические крист. (р.п. вода)  $O_2NC_6H_3(COOH)_2$ ; М 211,1;  $T_{пл}$  219,5°;  $pK_a$  (1) = 1,88 (25°, вода); Лит.: [832] 102-103; Синт.: [858] 316-317
3320. **3-(3-нитро-4-фуразинилокси)-4-нитрофуразан**  $C_4N_6O_7$ ; М 244,08;  $T_{пл}$  62°; ПЛ.: 1,907 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 320
3321. **1-(5-нитрофурфурилпиденамино)пидантонин гидрат** (фурадонин) желт. крист.  $C_8H_8N_4O_6$ ; М 256,17;  $T_{пл}$  260°; Раств.: ацетон: пл.р., вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1024] 217, [1026] 641
3322. **2-нитро-2-хлорпропан** ж.  $(CH_3)_2CCl(NO_2)$ ; М 123,54;  $T_{кип}$  133°;  $T_{разл}$  133°; Раств.: вода: 0,5 (20°), эф.: р., этанол: р., этилацетат: р.; ПЛ.: 1,179 (16°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,193 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 904-905
3323. **нитроциплексан**  $C_6H_{11}NO_2$ ; М 129,16;  $T_{пл}$  -34°;  $T_{кип}$  205,5°;  $T_{разл}$  205,5°;  $LD_{50}$ : 54,2 (мыши); Лит.: [1026] 389
3324. **нитроэтан** бц. ж.  $CH_3CH_2NO_2$ ; М 75,07;  $T_{пл}$  -89,52°;  $T_{кип}$  114,1°; Раств.: ацетон: р., вода: р.4,7 (20°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,05057 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,39193$  (20°); Давл. паров: 20 (15,56°);  $pK_a$  (1) = 8,44 (25°, вода);  $LD_{50}$ : 860 (мыши);  $T_{крит}$ : 388,6; Лит.: [898] 390-391, [1026] 389, [653] 218-220, [768] 168; Синт.: [317] 319, [317] 317-318
3325. **2-нитроэтанол** бц. ж.  $O_2NCH_2CH_2OH$ ; М 91,07;  $T_{кип}$  193,8°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; ПЛ.: 1,27 (15°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1132-1133, [1027] 73; Синт.: [859] 105-110
3326. **1-(2-нитроэтил)-3,5-динитро-1,2,4-триазол**  $C_4H_4N_6O_6$ ; М 232,11;  $T_{пл}$  147°; ПЛ.: 1,76 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [810] 74
3327. **нитроэтилен** зеленовато-желт. ж.  $CH_2=CHNO_2$ ; М 73,051;  $T_{кип}$  98,5°;  $T_{разл}$  98,5°; Давл. паров: 80 (38°); Лит.: [832] 446-447, [1026] 389, [1027] 220; Синт.: [728] 22
3328. **нобеллий** No; М 259;  $T_{пл}$  827°; Лит.: [76] 1-13., [1022] 287, [185] 121-, [377] 581
3329. **новобиюцин-натрий** бел. крист.  $C_{31}H_{35}N_2NaO_{11}$ ; М 634,606;  $T_{пл}$  152-172°; Раств.: вода: л.р., метанол: л.р., петр.эф.: н.р., тетрахлометан: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 389, [284] 537
3330. **нонадекан**  $CH_3(CH_2)_{17}CH_3$ ; М 268,5;  $T_{пл}$  31,8°;  $T_{кип}$  330°; ПЛ.: 0,777 (32°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (139°), 10 (185°), 40 (220,8°), 100 (249,2°), 400 (302°); Лит.: [896] 671, [154] 3084, [284] 88
3331. **нонадекановой кислоты метиловый эфир**  $CH_3(CH_2)_{17}COOCH_3$ ; М 312,54;  $T_{пл}$  38,5°; Давл. паров: 4 (191°); Лит.: [642] 15
3332. **нонакозан**  $CH_3(CH_2)_{27}CH_3$ ; М 408,8;  $T_{пл}$  63,4°;  $T_{кип}$  441°; Давл. паров: 1 (227°), 10 (277°), 40 (316°), 100 (348°), 400 (406°); Лит.: [896] 673, [731] 10, [910] 36, [971] 129



3333. **нонаконтатриктан**  $C_{390}H_{782}$ ; М 5472,38208;  $T_{пл}$  132°; Лит.: [1090] 340, [174] 5648
3334. **гамма-ноналактон** (альдегид 18, кокосовый альдегид)  $C_9H_{16}O_2$ ; М 156,222;  $T_{кип}$  243°; Лит.: [1026] 27
3335. **нонан** бц. ж.  $CH_3(CH_2)_7CH_3$ ; М 128,26;  $T_{пл}$  -53,519°;  $T_{кип}$  150,798°; Раств.: вода: 0,000122 (25°); Давл. паров: 1 (4°), 10 (39,1°), 40 (66,3°), 100 (87,9°), 400 (128,1°);  $T_{криг.}$  321,5;  $P_{криг.}$  2,3; Лит.: [896] 654, [241] 618
3336. **нонадиновая кислота** (азелаиновая кислота) бц. листовидные крист.  $HOOC(CH_2)_7COOH$ ; М 160,168;  $T_{пл}$  106,5°;  $T_{кип}$  360°;  $T_{разл}$  360°; Раств.: вода: 0,24 (20°), 2,2 (65°), эф.: 2,7 (15°), этанол: л.р.; Пл.: 1,029 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (226°);  $pK_a$  (1) = 4,53 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,4 (25°, вода); Лит.: [832] 254-255, [897] 400-401. [1026] 13
3337. **2,2',2'',4,4',4'',6,6',6''-нонанитро-м-терфенил** (NONA)  $(O_2N)_3C_6H_2C_6H(NO_2)_3C_6H_2(NO_2)_3$ ; М 635,282;  $T_{пл}$  440-450°;  $T_{разл}$  450°; Лит.: [4] 178-179
3338. **1-нонанол** (перв-нониловый спирт) бц. ж.  $CH_3(CH_2)_7CH_2OH$ ; М 144,26;  $T_{пл}$  -5°;  $T_{кип}$  213°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8274 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 20000 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 838-839, [336] 115
3339. **нонарубидия диоксид** крист.  $Rb_9O_2$ ; М 801,209;  $T_{пл}$  40,2°;  $T_{разл}$  40,2°; Лит.: [376] 90
3340. **1,4,7,10,13,16,19,22,25-нонаглициклогептакозан** крист.  $C_{18}H_{36}S_9$ ; М 541,02;  $T_{пл}$  102-105°; Лит.: [638] 906
3341. **нонатриаконтан**  $CH_3(CH_2)_3CH_3$ ; М 549,05299;  $T_{пл}$  80,3°;  $T_{кип}$  518°; Давл. паров: 1 (286°), 10 (339°), 40 (381°), 100 (414°), 400 (475°); Лит.: [896] 676
3342. **нонафторбутансульфоновая кислота**  $C_4F_9SO_3H$ ; М 300,1;  $T_{кип}$  198°;  $H_0$  (1) = -13,2 (25°); Лит.: [187] 38
3343. **2,2',3,3',4,5,5',6,6'-нонахлорбифенил** (PCB-208)  $C_6HCl_4C_6Cl_5$ ; М 464,213; CAS 52663-77-1;  $T_{пл}$  180,5°; Раств.: вода: 0,0000000018 (25°); Лит.: [171] 1993-1994
3344. **И-норадреналин гидротартрат** бел. крист.  $C_{12}H_{17}NO_9$ ; М 319,26;  $T_{пл}$  105°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 431
3345. **И-норпсевдоэфедрин** (1R,2R-2-амино-1-фенил-1-пропанол) крист.  $C_6H_5CH(OH)CH(NH_2)CH_3$ ; М 151,2;  $T_{пл}$  78-79°; Лит.: [832] 318-319
3346. **норсангвишарин**;  $T_{пл}$  285-287°; Лит.: [1006] 41
3347. **норсекуренин**  $C_{12}H_{13}NO_2$ ; М 203,237;  $T_{пл}$  37°; Лит.: [1020] 86
3348. **норсульфазол** (2-(4-аминобензолсульфамидо)тиазол) бел. крист.  $C_9H_9N_3O_2S_2$ ; М 255,32;  $T_{пл}$  200°; Раств.: ацетон: т.р., вода: о.м.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 199, [994] 272-277
3349. **19-нортестостерон-19-(3-фенилпропионат)** (дураболин, неробилил, феноболин)  $C_{27}H_{34}O_3$ ; М 406,557;  $T_{пл}$  95-99°; Лит.: [1026] 614
3350. **норхелеритрин**;  $T_{пл}$  213-214°; Лит.: [1006] 41
3351. **овален** оранжев. игольчатые крист.  $C_{32}H_{14}$ ; М 398,45;  $T_{пл}$  473°; Лит.: [488] 130-132
3352. **озон** (ozone) бц. г.  $O_3$ ; М 48;  $T_{пл}$  -192,7°;  $T_{кип}$  -111,9°; Раств.: вода: 0,106 (0°), 0,097 (18°), тетрагидрометан: 0,64 (20°); Пл.: 1,728 (-195,8°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,71 (-183°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,354 (-119,4°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,46 (-111,9°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,002144 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-172,1°), 10 (-157,2°), 100 (-137°); ДП: 1,0019 (0°);  $\Delta H_{298}^0$ : 142,3 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 162,7 (г);  $S_{298}^0$ : 238,8 (г);  $C_p^0$ : 39,25 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 2,1;  $\Delta H_{кип}$ : 15,19;  $T_{криг.}$ : -12,1;  $P_{криг.}$ : 5,53;  $P_{Лкриг.}$ : 0,537; Лит.: [513] 654-657, [376] 567, [454] 38-43, [610] 50-54, [768] 27, 73
3353. **окадаевая кислота** бц. игольчатые крист.  $C_{40}H_{60}O_{14}$ ; М 764,9;  $T_{пл}$  171-175°; ЛД<sub>50</sub>: 0,12 (мыши, в/в); Лит.: [1024] 528, [19] 75-76, [225] 31, [738] 334-335

3354. **оксагексоген** (3,5-динитро-1-окса-3,5-диазациклогексан) бел. крист.  $C_3H_6N_4O_5$ ; М 178,1;  $T_{пл}$  98°; Лит.: [675] 237
3355. **оксазол**  $C_3H_3NO$ ; М 69,062;  $T_{пл}$  -85°; Давл. паров: 733 (68°); Лит.: [1026] 399-400
3356. **оксамил** (О-(N-метилкарбамоил)-(N',N'-диметилкарбамоил)метилтиоформальдоксим, видат)  $C_7H_{13}N_3O_3S$ ; М 219,26;  $T_{пл}$  100-102°; ЛД<sub>50</sub>: 5,4 (г); Лит.: [561] 270
3357. **оксикодон**  $C_{18}H_{21}NO_4$ ; М 315,36364; CAS 76-42-6;  $T_{пл}$  218-220°; Лит.: [26] 215-216
3358. **оксикодона гидрохлорид**  $C_{18}H_{22}ClNO_4$ ; М 351,82; CAS 124-90-3;  $T_{пл}$  270-272°; Лит.: [26] 215-216
3359. **гамма-оксимасляной кислоты лактон** (бутиролактон) бц. маслянистая ж.  $C_4H_6O_2$ ; М 86,09;  $T_{пл}$  -42°;  $T_{кип}$  206°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: р., тетрагидрометан: р., этанол: р.; Пл.: 1,1286 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,436$  (20°); Давл. паров: 12 (89°); ЛД<sub>50</sub>: 1600 (крысы, п/о), 800 (мыши, п/о); Лит.: [1020] 338, [768] 135, [835] 20-21
3360. **(+)-3-оксип-N-метилморфинан** (дексторфан)  $C_{17}H_{23}NO$ ; М 257,37;  $T_{пл}$  195°
3361. **3-оксип-N-метилморфинан** бел. крист.  $C_{17}H_{23}NO$ ; М 257,37;  $T_{пл}$  250°; Лит.: [813] 231
3362. **(-)-3-оксип-N-метилморфинана тартрат дигидрат** ((-)-3-оксип-N-метилморфинана кислая виннокислая соль дигидрат, дроморан, леворфан, леворфанол) бел. крист.  $C_{21}H_{33}NO_9$ ; М 443,5;  $T_{пл}$  114°;  $T_{разл}$  115°; Лит.: [196] 516, [274] 142, [813]
3363. **(+)-3-оксип-N-метилморфинана тартрат моногидрат**  $C_{21}H_{33}NO_9$ ; М 443,488;  $T_{пл}$  177°
3364. **оксиморфон**  $C_{17}H_{19}NO_4$ ; М 301,34; CAS 76-41-5;  $T_{пл}$  248-249°;  $T_{разл}$  249°; Лит.: [26] 216-217
3365. **1-оксипролин альфа-форма** ромбические крист.  $C_5H_9NO_3$ ; М 131,14;  $T_{пл}$  274°;  $pK_a$  (1) = 9,66 (25°, вода); Лит.: [897] 898-899, [898] 92
3366. **оксипан** (1,2-эпоксизтан, этилена окись, этиленоксид) бц. г.  $C_2H_4O$ ; М 44,05;  $T_{пл}$  -111,7°;  $T_{кип}$  10,73°;  $T_{разл}$  400°; Разл. на: ацетальдегид; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., тетрагидрометан: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,8839 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,364$  (7°); Давл. паров: 19,5 (-57°), 110,6 (-30,4°), 257,6 (-14,6°), 493,1 (0°), 768 (11°), 824,8 (12,8°); ДП: 13,9 (-1°); Дип.: 1,89 (20°); Вязк.: 0,322 (0°); Пов.нат.: 24,3 (20°). 26,39 (10°);  $\Delta H_{298}^0$ : -51 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -11,67 (г);  $S_{298}^0$ : 243,1 (г);  $C_p^0$ : 48,1 (г);  $\Delta H_{пл}^0$ : 5,17;  $T_{свеп}$ : 429;  $\Delta H_{сгор}$ : 1264;  $T_{крит}$ : 195,78;  $P_{крит}$ : 7,19; Лит.: [656], [768] 169
3367. **оксипангиппарин**  $C_{20}H_{19}NO_5$ ; М 353,369;  $T_{пл}$  360°; Лит.: [1006] 41
3368. **оксикелидопин**  $C_{20}H_{17}NO_6$ ; М 367,352;  $T_{пл}$  285°; Лит.: [1006] 42
3369. **1,2,5-оксодиазол[3,4-е]-1,2,3,4-тетразин-4,6-ди-N-оксид** желт. крист.  $C_2N_6O_3$ ; М 156,06;  $T_{пл}$  112°;  $T_{разл}$  112°; Лит.: [67] 7-11 - 7-12
3370. **2-оксо-2-ди(2'-хлорэтил)амино-тетрагидро-2,1,3-фосфоксазин гидрат** (просутох, sendoxan, циклофосфамид, циклофосфан) бел. крист.  $C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$ ; М 279,1;  $T_{пл}$  50°; Раств.: ацетон: т.р., бензол: р., вода: 2 (20°), диоксан: р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 130 (кролики, в/в), 200 (крысы, в/б), 158 (мыши, п/о), 100 (мыши, в/б). 40 (собаки, в/в); Лит.: [1024] 377, [763] 63-75
3371. **4-оксопентановая кислота** (гамма-кетовалериановая кислота, левулиновая кислота) бц. листовидные крист.  $CH_3COCH_2CH_2COOH$ ; М 116,12;  $T_{пл}$  37,2°;  $T_{кип}$  245,8°;  $T_{разл}$  246°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,1395 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,4396$  (20°); Давл. паров: 1 (102°), 8 (140°), 10 (141,8°), 14 (154°), 40 (169,5°), 100 (190,2°). 400 (227,4°);  $pK_a$  (1) = 4,62 (25°. вода);  $\Delta H_{пл}^0$ : 9,22; Лит.: [896] 630, [1020] 110, [1021] 581, [477] 334, [768] 156; Синт.: [858] 240-241

3372. **оксотреморин** (1-(4-(1-pyrrolidyl)-2-butyryl)-2-pyrrolidone)  $C_{12}H_{18}N_2O$ ; М 206,284; ПЛ.: 0,991 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,517 (20°); Давл. паров: 0,1 (124°); Лит.: [27] 961, [265] 151, [448] 137; Синт.: [129] 390, [129] 275
3373. **dl-3-(3-оксо-1-фенилбутил)-4-гидроксискумарин** (варфарин, детмор, зоокумарин) крист.  $C_{19}H_{16}O_4$ ; М 308,33; Т<sub>пл</sub> 161°; ЛД<sub>50</sub>: 1,65 (б. мыши), 10 (кролики), 5,3 (крысы); Лит.: [338] 442-443
3374. **(октабромдибензо)-18-краун-6**  $C_{20}H_{16}Br_8O_6$ ; М 991,569; Т<sub>пл</sub> 293-295°; Т<sub>разл</sub> 295°; ЛД<sub>50</sub>: 0,12 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464
3375. **октадекан** крист. (р.п. этанол)  $CH_3(CH_2)_{16}CH_3$ ; М 254,5; Т<sub>пл</sub> 28,18°; Т<sub>кип</sub> 317,4°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; ПЛ.: 0,7768 (28°, к в.4, ж.), 0,7753 (30°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (129°), 10 (173,6°), 40 (208,8°), 100 (236,6°), 400 (288,4°); Лит.: [896] 670, [897] 844-845, [154] 3084
3376. **1-октадеканол** (н-октадециловый спирт, стеариловый спирт) крист. (р.п. этанол)  $CH_3(CH_2)_{16}CH_2OH$ ; М 270,5; Т<sub>пл</sub> 59°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,8124 (59°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (210,5°); Лит.: [897] 844-845, [1026] 541
3377. **1-октадекантриол** (октадецилмеркаптан)  $CH_3(CH_2)_{16}CH_2SH$ ; М 286,559; Т<sub>пл</sub> 25°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (170°); Лит.: [889] 488-489, [897] 844-845, [1026] 541
3378. **октадецилбензол**  $C_6H_5CH_2(CH_2)_{16}CH_3$ ; М 330,59; Т<sub>пл</sub> 32,8°; Т<sub>кип</sub> 408°; ПЛ.: 0,8542 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,4802 (25°); Лит.: [896] 672, [401] 61
3379. **октакозан**  $CH_3(CH_2)_{26}CH_3$ ; М 394,8; Т<sub>пл</sub> 61,3°; Т<sub>кип</sub> 432°; Давл. паров: 1 (220°), 10 (270°), 40 (309°), 100 (340°), 400 (398°); Лит.: [896] 673, [731] 10
3380. **октаметилпентадецилтрисилоксан**  $((CH_3)_2SiO)_4$ ; М 296,61; Т<sub>пл</sub> 17,4°; Т<sub>кип</sub> 175-176°; n = 1,3968 (20°); Лит.: [638] 1203, [1022] 408
3381. **октан** (n-octane) бц. ж.  $CH_3(CH_2)_6CH_3$ ; М 114,23; CAS 111-65-9; Т<sub>пл</sub> -56,795°; Т<sub>кип</sub> 125,665°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,000066 (25°), эф.: р., петр.эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: р.; ПЛ.: 0,70252 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,39743 (20°); Давл. паров: 1 (-14°), 10 (19,2°), 40 (45,1°), 100 (65,7°), 400 (104°); ДП: 1,948 (20°); Вязк.: 0,542 (20°); Пов.нат.: 21,8 (20°); Ск.зв.: 1192 (20°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : 208,45 (г);  $C_p^0$ : 254 (г);  $\Delta H_{пл}^0$ : 20,65;  $\Delta H_{кип}^0$ : 41,48; Т<sub>всп</sub>: 13;  $\Delta H_{сгор}^0$ : 5450,5; Т<sub>крит</sub>: 296,2;  $r_{крит}$ : 2,5; Лит.: [896] 650, [220] 15-17, [241] 536-537, [336] 200, [768] 169
3382. **октаналь** (каприловый альдегид) бц. ж.  $CH_3(CH_2)_6CHO$ ; М 128,21; Т<sub>пл</sub> -27°; Т<sub>кип</sub> 171-173°; ЛД<sub>50</sub>: 5600 (крысы, п/о); Лит.: [1000] 21
3383. **октадиновая кислота** (пробковая кислота, субериновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $HOOC(CH_2)_6COOH$ ; М 174,2; Т<sub>пл</sub> 140°; Раств.: вода: 0,14 (16°), эф.: т.р., этанол: р.; pK<sub>a</sub> (1) = 4,52 (25°, вода); pK<sub>a</sub> (2) = 5,33 (25°, вода); Лит.: [897] 898-899
3384. **октанитрокубан** (octanitrocubane) бел. крист.  $(CNO_2)_8$ ; М 419,13588; Т<sub>возг</sub> 200°; Раств.: гексан: м.р.; ПЛ.: 1,979 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [2] 1143-1148, [4] 73, [979] 33
3385. **1-октанол** (гептилкарбинол, перв-октиловый спирт) бц. ж.  $CH_3(CH_2)_6CH_2OH$ ; М 130,23; Т<sub>пл</sub> -16,3°; Т<sub>кип</sub> 195°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,8246 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 15000 (мышы, в/ж); Лит.: [897] 848-849, [336] 115
3386. **октасеры оксид** оранжево-желт. крист.  $S_8O$ ; М 272,519; Т<sub>пл</sub> 78°; Т<sub>разл</sub> 78°; Лит.: [377] 48-49
3387. **1,4,7,10,13,16,19,22-октатриациклотетракозан** (24-ан-88) крист.  $C_{16}H_{32}S_8$ ; М 480,91; Т<sub>пл</sub> 115-117°; Лит.: [638] 917
3388. **октатриаконтан**  $CH_3(CH_2)_{36}CH_3$ ; М 535; Т<sub>пл</sub> 79°; Т<sub>кип</sub> 511°; Давл. паров: 1 (281°), 10 (334°), 40 (376°), 100 (409°), 400 (469°); Лит.: [896] 675

3389. **октафенилен** бц.  $C_{48}H_{32}$ ; М 608,77;  $T_{пл}$  424°; Лит.: [488] 60
3390. **октафенилтригерман**  $Ge_3(C_6H_5)_8$ ; М 834,751;  $T_{пл}$  248°; Лит.: [376] 372
3391. **октафторпропан** (R218, перфторпропан, фреон 218, хладон 218) бц. г.  $CF_3CF_2CF_3$ ; М 188,02;  $T_{пл}$  -148,3°;  $T_{кип}$  -36,8°;  $T_{крит}$ : 71,9;  $P_{крит}$ : 2,677;  $Пл_{крит}$ : 0,628; Лит.: [761] 173-179, [1050] 37
3392. **октафтортетрагидрофуран**  $C_4F_8O$ ; М 216,029;  $T_{кип}$  1°; Лит.: [541] 170
3393. **октафтортрисилоксан**  $SiF_3OSiF_2OSiF_3$ ; М 268,243;  $T_{кип}$  20°; Лит.: [826] 312-313
3394. **октафторциклопентанон**  $C_5F_8O$ ; М 228,04;  $T_{кип}$  24°; Лит.: [541] 185
3395. **2,2,4,4,6,6,8,8-октафторциклотетрафосфазен**  $(NPF_2)_4$ ; М 331,909;  $T_{пл}$  30,4°; Лит.: [376] 499; Синт.: [856] 80-81
3396. **1,3,4,5,6,7,8,8-октахлор-1,3,3а,4,7,7а-гексагидро-4,7-метаноизобензофуран** (WL-1650, СД-4402, соединение 948, гелодрин) крист.  $C_9H_4Cl_8O$ ; М 411,75;  $T_{пл}$  122-123°; Раств.: вода: 1,01 (20°);  $ЛД_{50}$ : 40 (б. крысы, в/ж, в виде эмульсии в масле), 30 (б. мыши, в/ж, в виде эмульсии в масле), 10 (кошки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 10 (кролики, в/ж, в виде эмульсии в масле), 24 (морские свинки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 6-10 (мыши, наочно). 10 (собаки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 24 (хомяки, в/ж, в виде эмульсии в масле); Лит.: [337] 352-354, [755] 162-163
3397. **октахлорнафталин**  $C_{10}Cl_8$ ; М 403,731; CAS 2234-13-1;  $T_{пл}$  197,5°;  $T_{кип}$  365°; Лит.: [170] 873-874
3398. **октилнитрит** зелен. ж.  $CH_3(CH_2)_7ONO$ ; М 159,23;  $T_{кип}$  175°;  $Пл$ : 0,862 (17°,  $г/см^3$ , ж.); Лит.: [897] 850-851
3399. **9-октилэйкозан**  $(CH_3(CH_2)_8CH_2)_2CH(CH_2)_{10}CH_3$ ; М 394,8;  $T_{пл}$  1°; Лит.: [401] 117
3400. **4-октин**  $CH_3CH_2CH_2-CC-CH_2CH_2CH_3$ ; М 110,197;  $T_{пл}$  -101°;  $T_{кип}$  131,6°; Лит.: [328] 239
3401. **октоген** (циклотетраметилентетранитрамин) бц. крист.  $(CH_2NNO_2)_4$ ; М 296,17;  $T_{пл}$  279°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: н.р., ДМСО: р., ДМФА: р., эф.: н.р., метанол: н.р., этанол: н.р.;  $Пл$ : 1,96 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [1022] 369, [1026] 406
3402. **октэстрол** бел. крист.  $C_{20}H_{26}O_2$ ; М 298,419;  $T_{пл}$  161°; Раств.: бензол: м.р., вода: н.р., эф.: р., жирные масла: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [284] 452
3403. **олеиновая кислота** (цис-9-октадеценовая кислота)  $CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_7COOH$ ; М 282,47;  $T_{пл}$  16,3°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: смеш., метанол: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.;  $Пл$ : 0,895 (18°,  $г/см^3$ , ж.);  $n$  = 1,4582 (20°); Давл. паров: 3 (175°), 10 (225°), 15 (232°), 100 (286°); ДП: 2,46 (20°); Вязк.: 25,6 (30°); Пов.нат.: 32,5 (20°);  $\Delta H_{сгор}$ : 11116,9; Лит.: [1026] 407, [768] 170
3404. **олеиновой кислоты метиловый эфир** (метиолеат) маслянистая ж.  $C_{17}H_{33}COOCH_3$ ; М 296,5;  $T_{пл}$  -19,9°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.;  $Пл$ : 0,879 (18°,  $г/см^3$ , ж.); Давл. паров: 10 (190°), 20 (217°); Лит.: [897] 852-853, [1026] 334
3405. **олова(II) бромид** желт. ромбические крист.  $SnBr_2$ ; М 278,5;  $T_{пл}$  232°;  $T_{кип}$  641°; Раств.: вода: реак., пиридин: р.;  $Пл$ : 5,18 (17°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (284°), 1 (343°), 10 (413°), 100 (516°);  $\Delta H_{298}^0$ : -260 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -252,3 (т);  $S_{298}^0$ : 146 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 7,1;  $\Delta H_{кип}$ : 97,5; Лит.: [768] 88
3406. **олова(IV) бромид** бц. ромбические крист.  $SnBr_4$ ; М 438,31;  $T_{пл}$  30°;  $T_{кип}$  208°; Раств.: ацетон: р., вода: реак., эф.: реак., трихлорид фосфора: р.;  $Пл$ : 3,35 (20°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (5,7°), 1 (32,8°), 10 (75,2°), 100 (135,4°); Дипл.: 0 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -405,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -321,7 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 11,3;  $\Delta H_{кип}$ : 36,8; Лит.: [768] 88
3407. **олова(IV) гидрид**  $SnH_4$ ; М 122,742;  $T_{пл}$  -146°;  $T_{кип}$  -52,5°; Лит.: [376] 354

3408. **олова(II) иодид** оранжево-красн. моноклинные крист.  $\text{SnI}_2$ ;  $M$  372,5;  $T_{\text{пл}}$  320°;  $T_{\text{кип}}$  718°; Раств.: вода: 0,98 (20°), 1,16 (30°), 1,4 (40°), 1,69 (50°), 2,07 (60°), 2,95 (80°), 4,03 (100°), сероуглерод: р., хлф.: р. (61°); Пл.: 5,28 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (388°), 10 (468°), 100 (576°);  $\Delta H^0_{298}$ : -145,2 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -146 (т);  $S^0_{298}$ : 168,6 (т);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 100; Лит.: [768] 88-89
3409. **олова(IV) иодид** коричнево-желт. кубические крист.  $\text{SnI}_4$ ;  $M$  626,31;  $T_{\text{пл}}$  144,5°;  $T_{\text{кип}}$  348,6°; Раств.: аммиак жидкий: реак., бензол: р., вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,47 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (87°), 1 (123°), 10 (181°), 100 (262°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H^0_{298}$ : -199,2 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 19,2;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 50,2; Лит.: [768] 89
3410. **олова(II) оксид** черн. тетрагональные крист.  $\text{SnO}$ ;  $M$  134,69; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,446 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (804°), 10 (962°), 100 (1174°), 760 (1430°);  $\Delta H^0_{298}$ : -286 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -256,9 (т);  $S^0_{298}$ : 56,5 (т);  $C_p^0$ : 44,4 (т); ЛД<sub>50</sub>: 215 (°); Лит.: [1026] 409, [768] 89
3411. **олова(IV) оксид** (касситерит, олова диоксид) бел. тетрагональные крист.  $\text{SnO}_2$ ;  $M$  150,69;  $T_{\text{пл}}$  2000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,01 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -580,8 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -519,9 (т);  $S^0_{298}$ : 52,3 (т);  $C_p^0$ : 52,7 (т); Лит.: [768] 89
3412. **олова(II) селенид** сер. крист.  $\text{SnSe}$ ;  $M$  197,65;  $T_{\text{пл}}$  860°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,179 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 158-159
3413. **олова(IV) селенид** бел. крист.  $\text{SnSe}_2$ ;  $M$  276,61;  $T_{\text{пл}}$  650°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,13 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 158-159
3414. **олова(II) сульфат** бц. ромбические крист.  $\text{SnSO}_4$ ;  $M$  214,75;  $T_{\text{разл}}$  360°; Раств.: вода: 18,8 (19°), 18,1 (100°);  $\Delta H^0_{298}$ : -887 (т); Лит.: [768] 89
3415. **олова(II) сульфид** бур. ромбические крист.  $\text{SnS}$ ;  $M$  150,75;  $T_{\text{пл}}$  881°;  $T_{\text{кип}}$  1276°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,08 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -110,2 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -108,2 (т);  $S^0_{298}$ : 77 (т);  $C_p^0$ : 49,24 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 31,6;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 156,5; Лит.: [768] 89
3416. **олова(IV) сульфид** желт. тригональные крист.  $\text{SnS}_2$ ;  $M$  182,82;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: вода: 0,00002 (18°); Пл.: 4,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 158-159, [1026] 409
3417. **олова(IV) тетраакс(трифенилстаинид)**  $\text{Sn}(\text{Sn}(\text{C}_6\text{H}_5)_3)_4$ ;  $M$  1518,8;  $T_{\text{пл}}$  320°; Лит.: [376] 376
3418. **олова(II) фторид** бц. моноклинные крист.  $\text{SnF}_2$ ;  $M$  156,69;  $T_{\text{пл}}$  212°;  $T_{\text{кип}}$  853°; Раств.: вода: х.р.;  $\Delta H^0_{298}$ : -649 (т); Лит.: [768] 89
3419. **олова(IV) фторид** бел. крист.  $\text{SnF}_4$ ;  $M$  194,68;  $T_{\text{возг}}$  705°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 4,78 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 89
3420. **олова(II) хлорид** (олова (II) хлорид) бел. ромбические крист.  $\text{SnCl}_2$ ;  $M$  189,6;  $T_{\text{пл}}$  247°;  $T_{\text{кип}}$  670°; Раств.: ацетон: 55,6 (18°), вода: реак., эф.: р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 3,95 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $S^0_{298}$ : -331 (т);  $C_p^0$ : 122,6 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 12,6;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 71,1; Лит.: [768] 89
3421. **олова(IV) хлорид** бц. дымящая ж.  $\text{SnCl}_4$ ;  $M$  260,5;  $T_{\text{пл}}$  -33°;  $T_{\text{кип}}$  112°; Раств.: вода: реак., эф.: реак., этанол: реак.; Пл.: 2,23 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ДП: 3,2 (22°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H^0_{298}$ : -528,9 (ж);  $\Delta G^0_{298}$ : -457,7 (ж);  $S^0_{298}$ : 299,6 (ж);  $C_p^0$ : 165,3 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 9,2;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 36,65;  $T_{\text{крит}}$ : 318,7;  $P_{\text{крит}}$ : 3,75;  $P_{\text{Лкрит}}$ : 0,742; Лит.: [376] 362, [768] 89
3422. **олово белое (бета-форма)** (tin white) бел. тетрагональные мет.  $\text{Sn}$ ;  $M$  118,69;  $T_{\text{пл}}$  231,9°;  $T_{\text{кип}}$  2620°; Раств.: ртуть: 0,62 (18°); Пл.: 7,29 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 51,55 (т);  $C_p^0$ : 26 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 7,2;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 296,1; Лит.: [589] 183, [617] 10, [1022] 382-384, [1090] 216, [54] 3,56, [376] 349, 351, [386] 51, [768] 88, [787] 570-573, [883] 9-12, [955] 112
3423. **олово серое (альфа-форма)** сер. кубические мет.  $\text{Sn}$ ;  $M$  118,69;  $T_{\text{пл}}$  231,9°;  $T_{\text{кип}}$  2620°; Пл.: 5,85 (14°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -2 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0,13 (т);  $S^0_{298}$ : 44,14 (т);  $C_p^0$ : 25,8 (т); Лит.: [768] 88
3424. **ортоиодная кислота** бц. моноклинные крист.  $\text{H}_5\text{IO}_6$ ;  $M$  227,94;  $T_{\text{пл}}$  122°;  $T_{\text{разл}}$  123°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 1,51 (25°, вода);  $pK_a$  (2) =

- 8,15 (25°, вода);  $pK_a(3) = 12,6$  (16°, вода);  $\Delta H^0_{298} = -761,5$  (т); Лит.: [768] 65; Синт.: [819] 369
3425. **ортормышыяковая кислота полугидрат** бц. крист.  $(H_3AsO_4)_2 \cdot H_2O$ ; М 301,9;  $T_{пл} 35,5^\circ$ ;  $T_{разл} 120^\circ$ ; Раств.: вода: р., глицерин: р., этанол: р.; ПЛ: 2,5 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a(1) = 2,22$  (25°, вода);  $pK_a(2) = 6,98$  (25°, вода);  $pK_a(3) = 11,41$  (18°, вода); Лит.: [768] 83
3426. **ортотеллуровая кислота** бц. моноклинные крист.  $H_6TeO_6$ ; М 229,64;  $T_{разл} 160^\circ$ ; Раств.: вода: 19,7 (0°), 258,5 (100°), этанол: н.р.; ПЛ: 3,07 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a(1) = 8,8$  (25°, вода);  $\Delta H^0_{298} = -1287,4$  (т); Лит.: [768] 104
3427. **осмий** (osmium) голубовато-бел. гексагональные мет. Os; М 190,2;  $T_{пл} 3027^\circ$ ;  $T_{кип} 5000^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 22,587 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (3240°), 10 (3630°), 100 (4110°);  $\Delta H^0_{298} = 0$  (т);  $\Delta G^0_{298} = 0$  (т);  $S^0_{298} = 32,6$  (т);  $C_p^0 = 24,7$  (т);  $\Delta H_{пл} = 31,8$ ;  $\Delta H_{кип} = 749$ ; Лит.: [377] 400-406, [386] 51, [768] 89
3428. **осмия(VIII) оксид** светло-желт. моноклинные крист.  $OsO_4$ ; М 254,2;  $T_{пл} 41^\circ$ ;  $T_{кип} 131^\circ$ ; Раств.: вода: 5,26 (0°), 5,75 (10°), 6,44 (20°), 7,01 (25°), эф.: р., тетрахлорметан: х.р., этанол: р.; ПЛ: 4,906 (22°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (2,9°), 10 (31,3°), 100 (75,1°);  $\Delta H^0_{298} = -394$  (т);  $\Delta G^0_{298} = -302,5$  (т);  $S^0_{298} = 164$  (т);  $\Delta H_{пл} = 14,3$ ;  $\Delta H_{кип} = 37,2$ ; Лит.: [357] 93-94, [377] 410, [768] 89
3429. **осмия(IV) фторид** желт.  $OsF_4$ ; М 266,224;  $T_{пл} 230^\circ$ ; Лит.: [377] 412-413
3430. **осмия(V) фторид** син.  $OsF_5$ ; М 285,222;  $T_{пл} 70^\circ$ ; Лит.: [377] 412-413
3431. **осмия(VI) фторид** желт. крист.  $OsF_6$ ; М 304,22;  $T_{пл} 33^\circ$ ;  $T_{кип} 47,5^\circ$ ; Лит.: [1026] 418, [377] 412-413
3432. **осмия(IV) хлорид** красно-коричнев. игольчатые крист.  $OsCl_4$ ; М 332;  $T_{разл} 323^\circ$ ; Раств.: этанол: н.р.;  $\Delta H^0_{298} = -255$  (т);  $S^0_{298} = 155$  (т); Лит.: [768] 89
3433. **охратоксин А** бц. крист.  $C_{20}H_{18}ClNO_6$ ; М 403,813;  $T_{пл} 169^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 5,9 (индишата, п/о), 21,4 (крысы-самки, п/о), 14,3 (крысы-самки, в/б), 30,3 (крысы-самцы, п/о), 12,6 (крысы-самцы, в/б), 8,1 (морские свинки-самки, п/о), 9,1 (морские свинки-самцы, п/о); Лит.: [1022] 81, [942] 128-129, 132
3434. **палитоксин** (EA 3940, palutoxin) бц. ам. в-во  $C_{129}H_{223}N_3O_{54}$ ; М 2680,14; CAS 11077-03-5;  $T_{разл} 300^\circ$ ; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., ДМСО: р., эф.: н.р., пиридин: р., хлф.: н.р., этанол: пл.р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,0002 (кошки), 0,000025 (кролики, в/в), 0,04 (крысы, п/о), 0,000089 (крысы, в/в), 0,00024 (крысы, в/м), 0,0004 (крысы, п/к), 0,00063 (крысы, в/б), 0,00036 (крысы, итрахеально), 0,01 (крысы, рект.), 0,00011 (морские свинки, в/в), 0,00045 (мыши, в/в), 0,00015 (мыши, в/б), 1,27 (мыши, накожно), 0,000078 (обезьяны, в/в), 0,000033 (собаки, в/в); Лит.: [195] 83, [1024] 525-527, [265] 117-121
3435. **палладий** (palladium) серебрист. кубические мет. Pd; М 106,4;  $T_{пл} 1554^\circ$ ;  $T_{кип} 2040^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 12,02 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298} = 0$  (т);  $\Delta G^0_{298} = 0$  (т);  $S^0_{298} = 37,7$  (т);  $C_p^0 = 25,9$  (т);  $\Delta H_{пл} = 17$ ;  $\Delta H_{кип} = 353$ ; Лит.: [386] 51, [768] 90; Синт.: [496] 361
3436. **палладия(II) бромид** коричнев.  $PdBr_2$ ; М 266,228;  $T_{пл} 717^\circ$ ; Лит.: [1022] 440
3437. **палладия диселенид** оливково-сер. гексагональные крист.  $PdSe_2$ ; М 264,34;  $T_{пл} 1000^\circ$ ; Лит.: [427] 176-177
3438. **палладия диодид** черн. моноклинные крист.  $PdI_2$ ; М 360,23;  $T_{разл} 350^\circ$ ; Лит.: [427] 176-177
3439. **палладия(II) оксид** черн. тетрагональные крист.  $PdO$ ; М 122,4;  $T_{разл} 750^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 8,31 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298} = -115,5$  (т);  $\Delta G^0_{298} = -85,3$  (т);  $S^0_{298} = 38,9$  (т);  $C_p^0 = 31,4$  (т); Лит.: [768] 90
3440. **палладия(II) сульфид**  $PdS$ ; М 138,49;  $T_{пл} 970^\circ$ ; Лит.: [1026] 421
3441. **палладия(II) хлорид** красно-бур. ромбические крист.  $PdCl_2$ ; М 177,3;  $T_{пл} 500^\circ$ ;  $T_{разл} 500^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: р.; ЛД<sub>50</sub>: 50 (крысы, в/б), 33 (мыши, в/б); Лит.: [897] 164-165
3442. **пальмитиновая кислота** (гексадекановая кислота)  $CH_3(CH_2)_{14}COOH$ ; М 256,424;  $T_{пл} 62,5-64^\circ$ ; Лит.: [1026] 421

3443. **пальмитиновой кислоты метиловый эфир** (метилпальмитат) крист. (р.п. этанол)  $C_{15}H_{31}COOCH_3$ ; М 270,45;  $T_{пл}$  30°;  $T_{разл}$  200°; Раств.: вода: н.р.; эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (134,3°), 10 (184,3°), 12 (184°), 15 (190°); Лит.: [896] 670, [897] 856-857
3444. **палостровая кислота**  $C_{20}H_{30}O_2$ ; М 302,45;  $T_{пл}$  162-167°; Лит.: [498] 79-81
3445. **папаверина гидрохлорид** (6,7-диметокси-1-(3,4-диметоксифенил)изохинолина гидрохлорид) бел. крист.  $C_{20}H_{22}ClNO_4$ ; М 375,85;  $T_{пл}$  225-226°; Раств.: вода: 2,5 (20°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: м.р.;  $pK_{BH^+}$  (1) = 6,4 (25°, вода); Лит.: [1026] 422, [284] 370
3446. **паральдегид** (2,4,6-триметил-1,3,5-триоксан, ацетальдегида тример) бц. ж.  $(CH_3CHO)_3$ ; М 132,16;  $T_{пл}$  12,6°;  $T_{кип}$  124,4°; Раств.: вода: 12 (13°), 5,88 (100°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9943 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4049$  (20°); ДП: 13,9 (25°); Дип.: 1,92 (20°); Пов.нат.: 25,9 (20°);  $\Delta H_{пл}$ : 13,83; ЛД<sub>50</sub>: 2400 (крысы, в/ж), 1850 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 170
3447. **параформ** (параформальдегид) бц. крист.  $HO(CH_2O)_nH$ ;  $T_{пл}$  150°; Раств.: ацетон: м.р., вода: р.; ЛД<sub>50</sub>: 500 (мыши, в/ж); Лит.: [1090] 351, [768] 170
3448. **патулин**  $C_7H_6O_4$ ; М 154,12; CAS 149-29-1;  $T_{пл}$  110°; ЛД<sub>50</sub>: 17-36 (мыши, п/о); Лит.: [1022] 81, [111] 319
3449. **пахикарпин** вязкая ж.  $C_{15}H_{26}N_2$ ; М 234,38; Давл. паров: 18 (188°); Лит.: [1026] 424, [670] 186
3450. **пахикарпина гидроидид** (d-спартеина гидроидид) бел. крист.  $C_{15}H_{22}IN_2$ ; М 362,29;  $T_{пл}$  235°; Раств.: ацетон: г.р., вода: р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [871] 634, [1026] 424, [284] 345-346
3451. **педролона гидробромид** (4-(2-аминопропил)фенола гидробромид) бел. крист.  $C_9H_{14}BrNO$ ; М 232,12;  $T_{пл}$  190°; Раств.: вода: 100 (20°), этанол: 40 (20°); Лит.: [901] 912-913
3452. **пектенотоксин I**  $C_{42}H_{60}O_{15}$ ; М 804,917;  $T_{пл}$  208-209°; ЛД<sub>50</sub>: 0,25 (мыши, в/в); Лит.: [1024] 528-529, [19] 183-184
3453. **пеларгоновая кислота** (нонановая кислота, нониловая кислота, октан-1-карбоновая кислота) бц. маслянистая ж.  $CH_3(CH_2)_7COOH$ ; М 158,24;  $T_{пл}$  12,5°;  $T_{кип}$  254°;  $pK_a$  (1) = 4,96 (25°, вода); Лит.: [897] 860-861, [898] 92
3454. **пеларгоновой кислоты морфолд** (EA 1778, pelargonic morpholide) бц. крист.  $CH_3(CH_2)_7C(O)N(CH_2CH_2)_2O$ ; М 227,34; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,95 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,5 (125°); ЛД<sub>50</sub>: 21 (кролики, в/в); Лит.: [194] 231-233, [255] 224-225
3455. **пенитрем А**  $C_{37}H_{44}ClNO_6$ ; М 633;  $T_{пл}$  238°; ЛД<sub>50</sub>: 1,05 (мыши); Лит.: [942] 252-253
3456. **пентаборан(11)**  $B_5H_{11}$ ; М 65,14;  $T_{пл}$  -123°;  $T_{кип}$  65°;  $T_{разл}$  25°; Лит.: [1020] 307, [475] 349
3457. **пентаборан(9)** бц. летучая ж.  $B_5H_9$ ; М 63,13;  $T_{пл}$  -46,8°;  $T_{кип}$  60°;  $T_{разл}$  150°; Лит.: [1020] 307, [376] 161, 167, [475] 349
3458. **пентаброма тетракис(фторсульфо)аурат** темно-коричнев.  $Br_5[Au(SO_3F)_4]$ ; М 992,73;  $T_{пл}$  65°; Лит.: [79] 452, [377] 189
3459. **пентагерман**  $Ge_5H_{12}$ ; М 375,3;  $T_{кип}$  234°; Лит.: [376] 354
3460. **пентадекан**  $CH_3(CH_2)_{13}CH_3$ ; М 212,4;  $T_{пл}$  9,9°;  $T_{кип}$  270,6°; Пл.: 0,7689 (20°, ж.); Давл. паров: 1 (93°), 10 (136°), 40 (168,7°), 100 (195°), 400 (243,4°); Лит.: [896] 668, [284] 88, [624] 61-62
3461. **пентадекановой кислоты метиловый эфир**  $CH_3(CH_2)_{13}COOCH_3$ ; М 256,42;  $T_{пл}$  19,1°; Давл. паров: 1 (127°); Лит.: [642] 15
3462. **транс-1,3-пентадиен** (транс-пиперилен) ж.  $CH_3CH=CH-CH=CH_2$ ; М 68,12;  $T_{пл}$  -87,47°;  $T_{кип}$  42,032°; Пл.: 0,67603 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H_{гор}$ : 3193,24; Лит.: [896] 860-861, [897] 862-863

3463. **цис-1,3-пентадиен** (цис-пиперилен) ж.  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ ;  $M$  68,12;  $T_{\text{пл}}$  -140,82°;  $T_{\text{кип}}$  44,068°; ПЛ.: 0,69102 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $\Delta H_{\text{гор}}$ : 3140,3; Лит.: [896] 860-861, [897] 862-863, [1022] 520
3464. **пентажелеза пентакарбонилкарбид** черн. крист.  $\text{Fe}_5(\text{CO})_{15}\text{C}$ ;  $M$  711,387;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: бензол: р.; Лит.: [611] 349
3465. **пентажелеза трисилицид**  $\text{Fe}_5\text{Si}_3$ ;  $M$  363,48;  $T_{\text{разл}}$  1195°; Лит.: [611] 341
3466. **пентазидиния гексафторантимонат**  $\text{N}_5\text{SbF}_6$ ;  $M$  305,78;  $T_{\text{разл}}$  70°; Лит.: [8] 5028, [42] 8-9, [979] 35
3467. **пентазидиния гексафторстаниат(IV)** бел. крист.  $(\text{N}_5)_2[\text{SnF}_6]$ ;  $M$  372,77;  $T_{\text{разл}}$  -20°; Лит.: [42] 9-10, [111] 82
3468. **пентазидиния пентафторстаниат(IV)** бел. пор.  $\text{N}_5\text{SnF}_5$ ;  $M$  283,74;  $T_{\text{разл}}$  50-60°; Лит.: [42] 10
3469. **пентазидиния тетра(трифторметил)борат** бел. пор.  $\text{N}_5[\text{B}(\text{CF}_3)_4]$ ;  $M$  356,87;  $T_{\text{разл}}$  50-66°; Лит.: [42] 11, [111] 82
3470. **пентазидиния ундекафтордиантимонат** бц. пор.  $\text{N}_5\text{Sb}_2\text{F}_{11}$ ;  $M$  522,54;  $T_{\text{разл}}$  70°; Лит.: [148] 6310
3471. **пентазолин**  $\text{C}_{19}\text{H}_{27}\text{NO}$ ;  $M$  285,42; CAS 359-83-1;  $T_{\text{пл}}$  145-148°; Лит.: [26] 217
3472. **пентанода гексафторантимонат**  $\text{I}_5\text{SbF}_6$ ;  $M$  851,27;  $T_{\text{пл}}$  73°; Лит.: [79] 451
3473. **пентанода тетралоралюминат**  $\text{I}_5\text{AlCl}_4$ ;  $M$  803,316;  $T_{\text{пл}}$  50°; Лит.: [79] 451
3474. **пентакарбонилпентения тетракарбонилкобальтат** оранжево-красн.  $[\text{Re}(\text{CO})_5][\text{Co}(\text{CO})_4]$ ;  $M$  497,231;  $T_{\text{пл}}$  66°;  $T_{\text{разл}}$  148°; Лит.: [611] 352
3475. **пентакозан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{23}\text{CH}_3$ ;  $M$  352,7;  $T_{\text{пл}}$  53,5°;  $T_{\text{кип}}$  401°; Давл. паров: 1 (196°), 10 (245°), 40 (283°), 100 (313°), 400 (370°); Лит.: [762] 633-634, [896] 673, [284] 88, [624] 61, [731] 10
3476. **пентаконтан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{48}\text{CH}_3$ ;  $M$  703,345;  $T_{\text{пл}}$  92°; Лит.: [477] 36
3477. **пентаметилмышьяк** бц. ж.  $(\text{CH}_3)_5\text{As}$ ;  $M$  150,09;  $T_{\text{пл}}$  -6°;  $T_{\text{разл}}$  100°; Лит.: [376] 552
3478. **пентаметилсурьма**  $\text{Sb}(\text{CH}_3)_5$ ;  $M$  196,93;  $T_{\text{пл}}$  -19°;  $T_{\text{кип}}$  126°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Лит.: [647] 225, [897] 964-965, [376] 556
3479. **пентан** (n-pentane) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$ ;  $M$  72,15; CAS 109-66-0;  $T_{\text{пл}}$  -129,721°;  $T_{\text{кип}}$  36,074°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,00385 (25°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,6455 (0°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,636 (10°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,62624 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,62139 (25°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,6163 (30°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,3575$  (20°); Давл. паров: 1 (-76°), 10 (-50,1°), 40 (-29,3°), 100 (-12,6°), 400 (18,5°), 442 (21°); ДП: 1,844 (20°); Вязк.: 0,24 (20°), 0,2152 (25°); Пов.нат.: 15 (30°); Ск.зв.: 220 (134°), состояние среды - газ);  $\Delta H_{298}^0$ : -146,44 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 8,42;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 26,43;  $T_{\text{всп}}$ : -40;  $\Delta H_{\text{гор}}$ : 3486,9;  $T_{\text{криг}}$ : 196,9;  $P_{\text{криг}}$ : 3,35;  $P_{\text{Лкриг}}$ : 0,232; Лит.: [343] 27-29, [517] 105, [762] 617-619, [896] 632, [220] 3-5, [241] 177-178, [336] 200, [768] 171
3480. **пентаналь** (валериановый альдегид)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ ;  $M$  86,1;  $T_{\text{пл}}$  -91,5°;  $T_{\text{кип}}$  103°; Лит.: [832] 266-267
3481. **2,4-пентадиондиоксим**  $\text{CH}_3\text{C}(\text{=NOH})\text{CH}_2\text{C}(\text{=NOH})\text{CH}_3$ ;  $M$  130,14;  $T_{\text{пл}}$  105°; Лит.: [736] 16
3482. **пентапкеля дифосфид**  $\text{Ni}_5\text{P}_2$ ;  $M$  355,42;  $T_{\text{пл}}$  1180°; Лит.: [1022] 241
3483. **2,4,6,8,10-пентанитро-2,4,6,8,10-пентаазаундекан**  
 $\text{CH}_3\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_2\text{N}(\text{NO}_2)\text{CH}_3$ ;  $M$  386,24;  $T_{\text{пл}}$  255°; Лит.: [1089] 278
3484. **пентанитрофенол**  $(\text{O}_2\text{N})_5\text{C}_6\text{OH}$ ;  $M$  319,099;  $T_{\text{пл}}$  190°; Лит.: [1057] 317
3485. **1-пентанол** (1-pentanol, butyl carbinol, n-amyl alcohol, бутилкарбинол, n-амиловый спирт, n-пентильовый спирт, перв-амиловый спирт) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ;  $M$  88,15; CAS 71-41-0;  $T_{\text{пл}}$  -78,5°;  $T_{\text{кип}}$  138°; Раств.: вода: 2,7 (22°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,8144 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $\text{ЛД}_{50}$ : 200-2000 (мышь, в/ж); Лит.: [897] 866-867, [1026] 33, [220] 89-91, [336] 115, [386] 229



3486. **2-пентанол** (втор-амиловый спирт) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$ ; М 88,15;  $T_{\text{кип}}$  119,3°; Лит.: [1020] 129
3487. **3-пентанол** бц. ж.  $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{CHONH}$ ; М 88,15;  $T_{\text{кип}}$  115,6°; Лит.: [1020] 129
3488. **1-пентантиол** (н-амилмеркаптан) ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{SH}$ ; М 104,21;  $T_{\text{пл}}$  -75,7°;  $T_{\text{кип}}$  126,5°; Лит.: [1026] 33
3489. **пентаоксидфторид**  $\text{O}_5\text{F}_2$ ; М 118;  $T_{\text{разл}}$  -183°; Лит.: [1021] 389
3490. **пентасеры гексантрид** оранжев. крист.  $\text{S}_5\text{N}_6$ ; М 244,37; Давл. паров: 0.01 (45°); Лит.: [41] 89, [377] 79
3491. **пентасилан** бц. ж.  $\text{Si}_5\text{H}_{12}$ ; М 152,52;  $T_{\text{пл}}$  -72,8°; Лит.: [376] 319
3492. **пентаспиро[2.0.0.2.0.0.2.0.0]тридекан**  $\text{C}_{13}\text{H}_{16}$ ; М 172,266;  $T_{\text{пл}}$  79-81°; Лит.: [139] 708
3493. **пентасульфан** желт. маслянистая ж.  $\text{HSSSSSH}$ ; М 162,34;  $T_{\text{пл}}$  -50°;  $T_{\text{кип}}$  284,85°; Пл.: 1,644 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,349 (284°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,836$  (20°);  $\Delta n_{298}^0 = -10,47$  (ж);  $C_p^0$ : 185 (ж);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 55,85;  $T_{\text{крип}}$ : 562; Лит.: [1023] 456, [600] 59, 75
3494. **1,2,3,4-пентаэтраен-1,5-дион** желт. крист.  $\text{O}=\text{C}=\text{C}=\text{C}=\text{O}$ ; М 92,0523;  $T_{\text{разл}}$  -90°; Лит.: [5] 566-567
3495. **пентатриакоктан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{33}\text{CH}_3$ ; М 492,9;  $T_{\text{пл}}$  74,5°;  $T_{\text{кип}}$  490°; Давл. паров: 1 (265°), 10 (317°), 40 (358°), 100 (391°), 400 (451°); Лит.: [896] 675, [1026] 427, [731] 10
3496. **пента(трифторфосфин)железо** светло-желт. крист.  $\text{Fe}(\text{PF}_3)_5$ ; М 495,69;  $T_{\text{пл}}$  45°; Лит.: [611] 346
3497. **пентафен** желтовато-зел. игольчатые крист.  $\text{C}_{22}\text{H}_{14}$ ; М 278,35;  $T_{\text{пл}}$  257°; Лит.: [487] 340-345
3498. **пентафенилвисмут** фиолетов. крист.  $(\text{C}_6\text{H}_5)_5\text{Bi}$ ; М 594,5;  $T_{\text{пл}}$  105°;  $T_{\text{разл}}$  105°; Лит.: [647] 225, [376] 555-556
3499. **пентафенилсурьма** бц. крист.  $(\text{C}_6\text{H}_5)_5\text{Sb}$ ; М 507,28;  $T_{\text{пл}}$  170°; Лит.: [647] 225, [376] 555
3500. **пентафторксенония(VI) гексафторрутенат(V)** зелен. орторомбические крист.  $\text{XeF}_5\text{RuF}_6$ ; М 441,34;  $T_{\text{пл}}$  152°; Пл.: 3,79 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [328] 223
3501. **пентафторксенония тетрафторборат** бел. крист.  $(\text{XeF}_5)[\text{BF}_4]$ ; М 313,09;  $T_{\text{пл}}$  90°; Лит.: [611] 19
3502. **пентафторксенония(VI) ундекафтордиантимонат**  $(\text{XeF}_5)[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$ ; М 678,787;  $T_{\text{пл}}$  108°; Лит.: [610] 476
3503. **пентафторсеры трифторметилпероксид**  $\text{F}_5\text{SOOCF}_3$ ; М 228,062;  $T_{\text{пл}}$  -136°;  $T_{\text{кип}}$  7,7°; Лит.: [376] 594
3504. **пентафторфенилксенона(II) гексафторарсенат**  $\text{C}_6\text{F}_5\text{XeAsF}_6$ ; М 487,26;  $T_{\text{пл}}$  97-98°;  $T_{\text{разл}}$  125°; Лит.: [66], [959] 276
3505. **пентафторфенилксенона(II) пентафторбензоат**  $\text{C}_6\text{F}_5\text{XeOC}(\text{O})\text{C}_6\text{F}_5$ ; М 509,415;  $T_{\text{разл}}$  85°; Лит.: [111] 63
3506. **1,1,1,2,2-пентафторэтан** (фреон 125, хладон 125) бц. г.  $\text{CHF}_2\text{CF}_3$ ; М 120,022;  $T_{\text{пл}}$  -103°;  $T_{\text{кип}}$  -48,5°;  $n = 1,5012$  (20°);  $\Delta n_{298}^0 = -1123$  (г);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 18,82;  $T_{\text{крип}}$ : 67,7;  $R_{\text{крип}}$ : 3,39;  $\text{Пл}_{\text{крип}}$ : 0,529; Лит.: [343] 282-284, 690-691, [761] 105-108, [417] 657-662
3507. **пентафторэтансульфоновая кислота**  $\text{C}_2\text{F}_5\text{SO}_3\text{H}$ ; М 200,085;  $T_{\text{кип}}$  170°;  $n_D$  (1) = -14 (25°); Лит.: [187] 38
3508. **пентафторэтилдизоцианат**  $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{NCO}$ ; М 161,03;  $T_{\text{кип}}$  -10--2°; Давл. паров: 742 (-9°); Лит.: [368] 41, [541] 264
3509. **пентафторэтилперхлорат**  $\text{C}_2\text{F}_5\text{ClO}_4$ ; М 218,464;  $T_{\text{кип}}$  28°; Лит.: [1022] 499
3510. **пентахлорнитробензол** желт. крист.  $\text{C}_6\text{Cl}_5\text{NO}_2$ ; М 295,33;  $T_{\text{пл}}$  146°;  $T_{\text{кип}}$  328°;  $T_{\text{разл}}$  328°; Пл.: 1,72 (25°, к в.4, т.); Лит.: [1026] 427
3511. **пентахлорфенол** бел. моноклинные крист. (р.п. бензол)  $\text{C}_6\text{Cl}_5\text{OH}$ ; М 266,336;  $T_{\text{пл}}$  191°;  $T_{\text{кип}}$  309,3°;  $T_{\text{разл}}$  310°; Раств.: ацетон: 21,5 (20°), бензол: 11 (20°), вода: 0,0005 (0°), 0,0012 (15°), 0,0035 (50°), диоксан: 11,5 (20°), эф.: л.р.45,8 (10°),

- 52 (20°), метанол: 57 (20°), тетрахлорметан: 2 (20°), этанол: л.р.39 (0°); Пл.: 1,978 (22°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0.00001 (0°), 0.00017 (20°), 0.0031 (50°), 0.024 (75°), 0.14 (100°), 0.49 (120°), 1.5 (140°), 4.3 (160°), 20 (192,2°), 40 (211,2°), 60 (223,4°), 100 (239,6°), 200 (261,8°), 400 (285°); pK<sub>a</sub> (1) = 4,92 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 250 (кролики, п/о), 100 (крысы, п/к), 56 (крысы, в/б), 250 (собаки, п/о); Лит.: [340] 242-250, [762] 419-425, [897] 1050-1051; Синт.: [762] 422-423
3512. **пентацен** сине-фиолетов. C<sub>22</sub>H<sub>14</sub>; М 278,35; Т<sub>разл</sub> 300°; Лит.: [487] 404-416
3513. **пентаэритрит** (2,2-ди(оксиметил)-1,3-пропандиол, тетраоксиметилметан) тетрагональные крист. C(CH<sub>2</sub>OH)<sub>4</sub>; М 136,15; Т<sub>пл</sub> 260,5°; Раств.: вода: 5,56 (15°); ЛД<sub>50</sub>: 18500 (б. мыши, п/о), 18500 (кролики, п/о), 19500 (крысы, п/о); Лит.: [897] 870-871; Синт.: [858] 333-335
3514. **пентаэритриттетранитрат** (ТЭН, тетранитропентаэритрит, эринит) бц крист. C(CH<sub>2</sub>ONO<sub>2</sub>)<sub>4</sub>; М 316,25; Т<sub>пл</sub> 141°; Раств.: ацетон: х.р.58,76 (50°), бензол: пл.р., вода: н.р., ДМФА: х.р.70 (100°), эф.: пл.р., метанол: пл.р., толуол: пл.р., этанол: пл.р.; Пл.: 1,77 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -541,65 (т); Т<sub>своч</sub>: 200; Лит.: [339] 126, [1023] 556, [284] 138, [675] 282
3515. **2-пентеновая кислота** (бета-этилакриловая кислота) CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH=CHCOOH; М 100,12; Т<sub>пл</sub> -22,5°; Т<sub>кип</sub> 188-189°; pK<sub>a</sub> (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [832] 276-277, [898] 97
3516. **4-пентеновая кислота** (бета-винилпропионовая кислота) бц. ж. CH<sub>2</sub>=CHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOH; М 100,12; Т<sub>кип</sub> 189°; pK<sub>a</sub> (1) = 4,68 (25°, вода); Лит.: [897] 874-875, [898] 86
3517. **пентилнитрат** (амилнитрат) ж. CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>ONO<sub>2</sub>; М 133,146; Т<sub>кип</sub> 157°; Т<sub>разл</sub> 157°; Лит.: [1026] 33
3518. **пентилнитрит** (амилнитрит) желтоват. ж. CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>ONO; М 117,15; Т<sub>кип</sub> 104°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8528 (20°, к в.4, ж.); n = 1,38506 (20°); Лит.: [897] 418-419
3519. **4-пентил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>C(CH<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>PO; М 220,203; Т<sub>пл</sub> 137°; ЛД<sub>50</sub>: 37 (мыши, в/б); Лит.: [551] 64
3520. **1-пентин** (пропилацетилен) бц. ж. CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CCH; М 68,12; Т<sub>пл</sub> -106,1°; Т<sub>кип</sub> 40,23°; Лит.: [897] 874-875
3521. **пербензойная кислота** (бензоила гидроперекись, надбензойная кислота, пероксибензойная кислота) моноклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COOOH; М 138,121; Т<sub>пл</sub> 41-43°; Лит.: [832] 240-241, [1026] 434; Синт.: [858] 337-340
3522. **пербензойной кислоты трет-бутиловый эфир** (трет-бутилпербензоат) бц. маслянистая ж. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>C(O)OOC(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>; М 194,23; Т<sub>кип</sub> 124°; ЛД<sub>50</sub>: 914 (б. мыши, п/о); Лит.: [1077] 73-74
3523. **перилен** золотисто-желт. крист. C<sub>20</sub>H<sub>12</sub>; М 252,309; CAS 198-55-0; Т<sub>пл</sub> 265°; Т<sub>кип</sub> 503°; Лит.: [1022] 479, [170] 814-817, [623] 264
3524. **перметрин** C<sub>21</sub>H<sub>20</sub>Cl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; М 391,2877; Т<sub>пл</sub> 34-39°; ЛД<sub>50</sub>: 450 (крысы); Лит.: [1022] 525, [1026] 434
3525. **пероксиацетилнитрат** (ацетилпероксинитрат) CH<sub>3</sub>C(O)OONO<sub>2</sub>; М 121,049; Т<sub>кип</sub> 105°; Т<sub>разл</sub> 20°; Лит.: [1022] 494, [267]
3526. **пероксуксусная кислота** (надуксусная кислота, перуксусная кислота) CH<sub>3</sub>COOOH; М 76,05; Т<sub>пл</sub> -0,1°; Т<sub>кип</sub> 105-110°; pK<sub>a</sub> (1) = 8,2 (25°, вода); Лит.: [1026] 359
3527. **пероксодисерная кислота** (надсерная кислота) бц. H<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub>; М 194,141; Т<sub>пл</sub> 65°; Т<sub>разл</sub> 65°; Раств.: эф.: пл.р.; Лит.: [377] 65, [610] 342
3528. **пероксония гексафторантимонат** бел. (H<sub>3</sub>O<sub>2</sub>)[SbF<sub>6</sub>]; М 270,773; Т<sub>разл</sub> 45°; Лит.: [376] 591

3529. **пероксосерная кислота** (кислота Каро, моноадсерная кислота) бц. крист.  $\text{H}_2\text{SO}_5$ ; М 114,08;  $T_{\text{пл}}$  47°; Раств.: эф.: х.р.;  $pK_a$  (1) = 1 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 9,86 (25°, вода); Лит.: [377] 65, [540] 230, [610] 342
3530. **перфтор-2-бутанол**  $\text{C}_4\text{F}_8\text{O}$ ; М 216,029;  $T_{\text{кип}}$  -0,5-0°; Лит.: [541] 185
3531. **цис-перфтордекалин** бц. ж.  $\text{C}_{10}\text{F}_{18}$ ; М 462,07;  $T_{\text{кип}}$  143,83°; Лит.: [1022] 495
3532. **перфторизобутилен** (2-трифторметилпентафторпропен, октафторизобутилен, перфторизобутен) бц. г.  $(\text{CF}_3)_2\text{C}=\text{CF}_2$ ; М 200;  $T_{\text{пл}}$  -130°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: пл.р., эф.: р.; Пл.: 1,5922 (0°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [343] 295-298, 692,693, [1022] 495
3533. **перфтормасляная кислота** (гептафтормасляная кислота) бц. ж.  $\text{C}_7\text{F}_{13}\text{COOH}$ ; М 214,05;  $T_{\text{пл}}$  -17,5°;  $T_{\text{кип}}$  120°; Пл.: 1,651 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [338] 13, [761] 371-374, [1022] 495, [385] 270
3534. **перфтормасляной кислоты нитрил**  $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{CN}$ ; М 195,038;  $T_{\text{кип}}$  1°; Давл. паров: 757 (1°); Лит.: [1052] 167
3535. **перфтормасляной кислоты фторангидрид**  $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{COF}$ ; М 216,029;  $T_{\text{кип}}$  5°; Лит.: [1052] 26
3536. **перфтор-2-пентанол**  $\text{C}_5\text{F}_{10}\text{O}$ ; М 266,037;  $T_{\text{кип}}$  30°; Лит.: [541] 185
3537. **перфторпропионовая кислота**  $\text{C}_3\text{F}_7\text{COOH}$ ; М 164,03;  $T_{\text{кип}}$  96°; Пл.: 1,561 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [1022] 495, [38] 1788
3538. **перфтортрибутиламин** бц. ж.  $(\text{CF}_3\text{CF}_2\text{CF}_2\text{CF}_2)_3\text{N}$ ; М 671,096;  $T_{\text{пл}}$  -60°;  $T_{\text{кип}}$  178,7°; Лит.: [761] 356-361, [1026] 435
3539. **перфторциклобутан** (фреон С318)  $\text{C}_4\text{F}_8$ ; М 200,03;  $T_{\text{пл}}$  -41,4°;  $T_{\text{кип}}$  -5,85°; Лит.: [634] 61, 63, 166-168
3540. **перфторангидридная кислота** бел. игольчатые крист.  $\text{CF}_3(\text{CF}_2)_5\text{COOH}$ ; М 364,09;  $T_{\text{пл}}$  33°;  $T_{\text{кип}}$  173°; ЛД<sub>50</sub>: 197 (б. мыши); Лит.: [338] 14
3541. **3-перхлорилцетанилид** бц. игольчатые крист.  $\text{CH}_3\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{ClO}_3$ ; М 217,606;  $T_{\text{пл}}$  137°; Лит.: [1086] 87
3542. **перхлорилбензол**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{ClO}_3$ ; М 160,555;  $T_{\text{пл}}$  -3°;  $T_{\text{кип}}$  232°; Пл.: 1,185 (30°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [1086] 86-87; Синт.: [414] 40
3543. **перхлорметилмеркаптан** ж.  $\text{CCl}_3\text{SCl}$ ; М 185,888;  $T_{\text{кип}}$  149°; Лит.: [610] 519
3544. **пептидин гидрохлорид** (1-метил-4-фенилпиперидин-4-карбоновой кислоты этиловый эфир, meperidine, pethidine)  $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{ClNO}_2$ ; М 283,8; CAS 50-13-5;  $T_{\text{пл}}$  186-189°; Лит.: [26] 219, [1015] 22
3545. **петрозелшювая кислота**  $\text{C}_{18}\text{H}_{34}\text{O}_2$ ; М 282,3;  $T_{\text{пл}}$  30°; Лит.: [927] 13
3546. **пилокарпина гидрохлорид** бц. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{17}\text{ClN}_2\text{O}_2$ ; М 244,72;  $T_{\text{пл}}$  202°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 438, [284] 393
3547. **пимелиновая кислота** (гептандиовая кислота, пентан-1,5-дикарбоновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_5\text{COOH}$ ; М 160,168;  $T_{\text{пл}}$  103°;  $pK_a$  (1) = 4,51 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,31 (25°, вода); Лит.: [897] 878-879, [898] 92, [1026] 438
3548. **пиндолол** (1-(4-индолилокси)-3-изопропиламино-2-пропанол, вискен) бц. крист.  $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{N}_2\text{O}_2$ ; М 248,3; CAS 13523-86-9;  $T_{\text{пл}}$  175°; Раств.: вода: н.р., метанол: р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [784] 685, [1022] 517
3549. **д-альфа-пинен**  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ ; М 136,24;  $T_{\text{пл}}$  -57°;  $T_{\text{кип}}$  156,2°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,86 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); ДП: 2,64 (25°); Лит.: [516] 494-495, [1026] 438-439
3550. **пиперазин** (гексагидропиперазин, диэтилендиамин) бц. ромбические крист. (р.п. этанол)  $\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}$ ; М 86,14; CAS 110-85-0;  $T_{\text{пл}}$  104°;  $T_{\text{кип}}$  145°; Раств.: вода: р., глицерин: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.;  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 9,81 (25°, вода);  $pK_{\text{BH}^+}$  (2) = 5,57 (25°, вода); Лит.: [43] 906-907, [352] 344-350, [513] 1041-1042, [897] 878-879, [898] 103, [1022] 519, [1026] 439, [11] 336, [748] 309-310
3551. **пиперазина адипинат** (пиперазиновая соль адипиновой кислоты) бц. крист.  $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_4\text{COOH}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{NH}$ ; М 232,28;  $T_{\text{пл}}$  244°;  $T_{\text{разл}}$  245°; Раств.: вода: р.,

- эф.: н.р., этанол: т.р. (78°); ЛД<sub>50</sub>: 5900 (б. крысы, в/ж), 5000 (кролики, в/ж); Лит.: [897] 398-399
3552. **пиперазина пикрат**; T<sub>пл</sub> 280°; Лит.: [513] 1042
3553. **пиперазин гексагидрат** бц. крист. HN(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>NH · 6H<sub>2</sub>O; M 194,24; T<sub>пл</sub> 44°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [897] 878-879
3554. **пиперидин** (гексагидропиперидин, пентаметиленимин) бц. ж. CH<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>NH; M 85,16; T<sub>пл</sub> -9°; T<sub>кип</sub> 106,17°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,8606 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,453 (25°); Давл. паров: 20 (17,7°), 70 (36,7°), 170 (52,6°); pK<sub>вн</sub><sup>+</sup> (1) = 11,25 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 50 (б. крысы, п/о, безводный), 371 (крысы, п/о, в виде 8%-ного водного раствора); Лит.: [1022] 519, [274] 147, [670] 80, [768] 172
3555. **2-пиперидон** (дельта-валеролактан) крист. C<sub>5</sub>H<sub>9</sub>NO; M 99,1; T<sub>пл</sub> 40°; T<sub>кип</sub> 256°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [832] 282-283
3556. **4-пиперидона гидрохлорид моногидрат** крист. C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>ClNO<sub>2</sub>; M 153,607; T<sub>пл</sub> 143°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [832] 282-283
3557. **пиперин** (1-пиперилпиперидин) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) C<sub>17</sub>H<sub>19</sub>NO<sub>3</sub>; M 285,35; T<sub>пл</sub> 129°; Раств.: вода: т.р., эф.: 2,8 (20°), хлф.: р., этанол: 6,7 (20°), 23 (60°); Пл.: 1,193 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); pK<sub>вн</sub><sup>+</sup> (1) = 0 (25°, вода); Лит.: [897] 882-883, [898] 103, [477] 1068
3558. **пипериновая кислота** (5-(3,4-метилendioксифенил)-2,4-пентадиеновая кислота, бета-(3,4-метилendioксистирил)акриловая кислота) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) CH<sub>2</sub>O<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>CH=CHCH=CHCOOH; M 218,21; T<sub>пл</sub> 216-217°; Лит.: [897] 882-883
3559. **пиразидол** (2,3,4а,4,5,6-гексагидро-8-метил-1Н-пиразино[3,2,1-j,k]карбазола гидрохлорид, пирлиндол) светло-желт. крист. C<sub>15</sub>H<sub>19</sub>ClN<sub>2</sub>; M 262,778; T<sub>пл</sub> 260-266°; Лит.: [1022] 520
3560. **пиразол** (1,2-диазол) игольчатые крист. (р.п. этанол) C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>; M 68,8; T<sub>пл</sub> 70°; T<sub>кип</sub> 186°; Раств.: бензол: 38,6 (20°), вода: 270 (24,8°), эф.: х.р., лигрон: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,001 (99,8°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4203 (25°), 1,47027 (99,8°); Дипл.: 1,46 (20°); Лит.: [768] 172
3561. **2-пиразоллин** (4,5-дигидропиразол) бц. ж. C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>N<sub>2</sub>; M 70,093; T<sub>кип</sub> 144°; Раств.: вода: смеш., эф.: т.р., этанол: смеш.; Лит.: [897] 882-883
3562. **5-пиразолон** бц. крист. C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O; M 84,077; T<sub>пл</sub> 165°; Раств.: бензол: пл.р., вода: р., эф.: пл.р., толуол: пл.р., хлф.: пл.р., этанол: р.; Лит.: [1022] 522
3563. **пираконитин** игольчатые крист. C<sub>32</sub>H<sub>43</sub>NO<sub>9</sub>; M 585,69; T<sub>пл</sub> 167°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 884-885
3564. **пирен** желт. моноклинные крист. C<sub>16</sub>H<sub>10</sub>; M 202,26; T<sub>пл</sub> 150°; T<sub>кип</sub> 392°; Раств.: вода: 0,0000175, эф.: л.р., этанол: 1,4 (20°); Пл.: 1,277 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 800 (мышь); Лит.: [337] 137-138, [891] 533, [897] 884-885, [417] 423, 708, [488] 136-152
3565. **пиридазин** C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>; M 80,088; T<sub>кип</sub> 207°; Лит.: [400] 140
3566. **1-(2-пиридилazo)-2-нафтол** (ПАН) оранжев. ам. в-во C<sub>15</sub>H<sub>11</sub>N<sub>3</sub>O; M 249,27; T<sub>пл</sub> 136-139°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., диоксан: р., эф.: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1026] 440, [282] 21
3567. **пирдин** бц. ж. C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>N; M 79,11; T<sub>пл</sub> -41,8°; T<sub>кип</sub> 115,3°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,9819 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5095 (20°); Давл. паров: 10 (13,2°), 100 (57,8°), 200 (75°), 600 (95,6°); pK<sub>вн</sub><sup>+</sup> (1) = 5,23 (25°, вода); ДП: 12,3 (25°); Дипл.: 2,19 (20°); Вязк.: 0,974 (20°); Пов.нат.: 38 (20°); C<sub>p</sub>: 135,6 (ж); ΔH<sub>кип</sub>: 35,54; ΔH<sub>сгор</sub>: 2868,1; T<sub>крит</sub>: 346,8; P<sub>крит</sub>: 5,63; Лит.: [338] 444, [768] 173, 225

3568. **2,3-пиридиндикарбоновая кислота** (хинолиновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода)  $C_5H_3N(COOH)_2$ ; M 167,13;  $T_{пл}$  190-191,2°;  $pK_a$  (1) = 2,52 (25°, вода); Лит.: [832] 290-291, [897] 1082-1083, [898] 96
3569. **2,4-пиридиндикарбоновая кислота** (лутидиновая кислота) крист. (р.п. вода)  $C_5H_3N(COOH)_2$ ; M 167,13;  $T_{пл}$  248-250°;  $pK_a$  (1) = 2,15 (25°, вода); Лит.: [897] 760-761, [898] 93
3570. **3,4-пиридиндикарбоновая кислота** (цинхомероновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода)  $C_5H_3N(COOH)_2$ ; M 167,13;  $T_{пл}$  260°;  $T_{разл}$  260°; Разл. на: 3-пиридиндикарбоновая кислота, 4-пиридиндикарбоновая кислота, углерода(IV) оксид;  $pK_a$  (1) = 2,66 (25°, вода); Лит.: [897] 1108-1109, [898] 93, [1024] 383-384
3571. **3,5-пиридиндикарбоновая кислота** (диникотиновая кислота) крист.  $C_5H_3N(COOH)_2$ ; M 167,13;  $T_{пл}$  323°;  $T_{разл}$  323°;  $pK_a$  (1) = 2,8 (25°, вода); Лит.: [897] 650-651, [898] 93
3572. **2-пиридиндикарбоновая кислота** (пикотиновая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода)  $C_5H_4NCOOH$ ; M 123,12;  $T_{пл}$  137°;  $pK_a$  (1) = 5,32 (25°, вода); Лит.: [897] 876-877, [898] 92
3573. **3-пиридиндикарбоновая кислота** (ниацин, никотиновая кислота, провитамин PP) бц. игольчатые крист.  $C_5H_4NCOOH$ ; M 123,12;  $T_{пл}$  235°; Раств.: вода: 1,3 (15°), 2,47 (38°), 4,06 (61°), 9,76 (100°), эф.: о.м.р., этанол: 0,92 (15°), 2,1 (38°), 4,2 (61°), 7,06 (78°); Пл.: 1,473 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 4,81 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 7000 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 451, [1022] 248, [284] 273, [768] 165, [828] 59-72; Синт.: [858] 288-290
3574. **4-пиридиндикарбоновая кислота** (изоникотиновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $C_5H_4NCOOH$ ; M 123,1094;  $T_{пл}$  317-326°;  $pK_a$  (1) = 4,89 (25°, вода); Лит.: [897] 686-687, [898] 88
3575. **3-пиридиндикарбоновой кислоты амид** (витамин PP, никотинамид, никотиновой кислоты амид) бц. крист.  $C_5H_4NCONH_2$ ; M 122,13;  $T_{пл}$  131°;  $T_{кпл}$  150°; Раств.: бензол: м.р., вода: 100 (20°), глицерин: 10 (20°), эф.: м.р., хлф.: о.м.р., этанол: 66,6 (20°); Пл.: 1,4 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,466 (25°); Давл. паров: 0,0005 (60°); Лит.: [284] 273, [768] 165
3576. **4-пиридиндикарбоновой кислоты гидразид** (ГИНК, изониазид, изоникотиновой кислоты гидразид, римифон, тубазид) бел. крист.  $C_6H_7N_3O$ ; M 137,139;  $T_{пл}$  172°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: г.р.; ЛД<sub>50</sub>: 1400 (б. крысы, в/ж), 150 (б. мыши, в/ж); Лит.: [901] 874-875, [813] 182-184; Синт.: [813] 184
3577. **4-пиридиндикарбоновой кислоты 2-карбокси-3,4-диметоксипбензилденгидразид** (изоникотиновой кислоты 2-карбокси-3,4-диметоксипбензилденгидразид, салюзид) зеленовато-желт. крист.  $C_{16}H_{15}N_3O_5$ ; M 329,307;  $T_{пл}$  200°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 279
3578. **3-пиридиндикарбоновой кислоты оксиметиламид** (никотин, никотиновой кислоты оксиметиламид) бел. крист.  $NC_5H_4CONHCH_2OH$ ; M 152,151;  $T_{пл}$  148°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: г.р.; Лит.: [284] 273
3579. **4-пиридиндикарбоновой кислоты этиловый эфир** (изоникотиновой кислоты этиловый эфир) игольчатые крист.  $NC_5H_4COOC_2H_5$ ; M 151,2;  $T_{пл}$  23°,  $T_{кпл}$  220°; Раств.: эф.: х.р., хлф.: х.р.; Пл.: 1,1052 (20°, к в.4, т.); n = 1,499 (25°); Давл. паров: 12 (92°); Лит.: [832] 292-293
3580. **пиридрола гидрохлорид** (альфа-(2-пиперидил)бензгидрола гидрохлорид) бел. крист.  $C_{18}H_{22}ClNO$ ; M 303,83;  $T_{пл}$  287°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [901] 918-919
3581. **пиритрамид**  $C_{27}H_{34}N_4O$ ; M 430,59; CAS 302-41-0;  $T_{пл}$  149-150°; Лит.: [26] 221
3582. **пировиноградная кислота** (2-оксипропановая кислота, альфа-кетопропионовая кислота) бц. ж.  $CH_3COCOON$ ; M 88,06;  $T_{пл}$  13,6°;  $T_{кпл}$  165°;  $T_{разл}$  165°; Раств.: ацетон: р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,267 (20°,

- г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,428$  (20°); Давл. паров: 10 (65°), 25 (80°);  $pK_a$  (1) = 2,39 (25°, вода); Лит.: [1020] 110, [768] 173; Синт.: [858] 345-346
3583. **пирвиноградной кислоты фенилгидразон** иголевые крист.  $C_6H_5(COOH)=NNHC_6H_5$ ; М 178,188;  $T_{пл}$  192°; Лит.: [57] 288; Синт.: [1001] 282-283
3584. **пирокатехин** (1,2-дигидроксibenзол, катехол, о-дигидроксibenзол, пирокатехол) бц. моноклинные крист. (р.п. бензол)  $C_6H_4(OH)_2$ ; М 110,12;  $T_{пл}$  105°;  $T_{кип}$  245,9°; Раств.: ацетон: 194 (20°). бензол: 0,8 (20°), 8,1 (60°). вода: 45,1 (20°), 421 (60°), эф.: 190 (60°), пиридин: р., тетрагидрометан: 0,1 (20°), 0,9 (60°), хлф.: 2,1 (20°), 7,4 (60°), этанол: 139 (20°), 288 (60°); Пл.: 1,344 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,371 (15°, к в.4, т.), 1,1493 (21°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,604$  (20°); Давл. паров: 100 (176°);  $pK_a$  (1) = 9,34 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 12,6 (25°, вода); Дип.: 2,58 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 100 (мыши, п/о); Лит.: [643] 218, 265-267. [1022] 532-533. [768] 173. [997] 13, 18; Синт.: [858] 346-347. [858] 347-350
3585. **пироксикам** (piroxicam)  $C_{15}H_{13}N_3O_4S$ ; М 331,35; CAS 36322-90-4;  $T_{пл}$  198-200°; Лит.: [26] 99
3586. **пиродифосфорная кислота** (дифосфорная кислота) бц. крист.  $H_4P_2O_7$ ; М 177,97;  $T_{пл}$  61°; Раств.: вода: 709 (23°). реаг. (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.;  $pK_a$  (1) = 0,85 (18°, вода);  $pK_a$  (2) = 1,95 (25°, вода);  $pK_a$  (3) = 6,68 (25°, вода);  $pK_a$  (4) = 9,39 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$  -2242 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 9,2; ЛД<sub>50</sub>: 1170 (мыши); Лит.: [768] 109
3587. **пиррол** бц. ж.  $(CH=CH)_2NH$ ; М 67,09;  $T_{пл}$  -23,4°;  $T_{кип}$  130°;  $pK_{BH^+}$  (1) = -0,27 (25°, вода); Лит.: [1022] 543-544, [259] 140; Синт.: [858] 355-356
3588. **пирролидин** (тетрагидропиррол, тетраметиленимин) бц. ж.  $(CH_2CH_2)_2NH$ ; М 71,12;  $T_{кип}$  88°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,871 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,852 (22,5°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_{BH^+}$  (1) = 11,31 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 300 (б. крысы, п/о); Лит.: [897] 896-897, [1022] 544-545; Синт.: [841] 9-11
3589. **R-2-пирролидон-5-карбоновая кислота** (5-охо-D-proline, R-2-pyrrolidone-5-carboxylic acid, R-pyrroglutamic acid, R-пироглутаминовая кислота)  $C_5H_7NO_3$ ; М 129,114; CAS 4042-36-8;  $T_{пл}$  156-158°; Лит.: [11] 345
3590. **2-пирролидон** (2-кетопирролидин, 2-оксететрагидропиррол, альфа-пирролидон) крист. (р.п. петролейный эфир)  $C_4H_7NO$ ; М 85,11;  $T_{пл}$  24,6°;  $T_{кип}$  250,8°; Раств.: бензол: л.р., вода: л.р., эф.: л.р., пет.эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,12 (20°, к в.4, т.), 1,097 (40°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (133°); Лит.: [897] 896-897
3591. **пирролизидин** (1-азабицикло[3.3.0]октан) бц. маслянистая ж.  $C_7H_{13}N$ ; М 111,18;  $T_{кип}$  148°; Лит.: [1022] 545
3592. **2-пирролкарбоновая кислота** моноклинные крист. (р.п. вода)  $C_4H_4NCOOH$ ; М 111,11;  $T_{пл}$  191,5°;  $T_{кип}$  208,5°;  $T_{разл}$  191,5°;  $pK_a$  (1) = 4,4 (25°, вода); Лит.: [897] 896-897, [898] 93
3593. **пшес**  $C_{22}H_{14}$ ; М 278,35;  $T_{пл}$  364°;  $T_{кип}$  518-520°; Лит.: [487] 262-267
3594. **платина** (platinum) серебристо-бел. кубические мет. Pt; М 195,09;  $T_{пл}$  1769°;  $T_{кип}$  3800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 21,45 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (2049°), 0,1 (2270°), 1 (2530°), 10 (2860°), 100 (3270°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 41,5 (т);  $S_p^0$ : 25,9 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 19,7;  $\Delta H_{кип}$ : 510,4; Лит.: [928] 387, [1022] 568-569, [386] 51, [768] 90
3595. **платины(II) бромид** коричневы. кубические крист.  $PtBr_2$ ; М 354,9;  $T_{разл}$  300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -100 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -59 (т);  $S_{298}^0$ : 53,43 (т); Лит.: [768] 90
3596. **платины(IV) бромид** геммо-коричнев. ромбические крист.  $PtBr_4$ ; М 514,71;  $T_{разл}$  180°; Раств.: вода: 0,41 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 5,69 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -159 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -105 (т);  $S_{298}^0$ : 163,5 (т); Лит.: [768] 90

3597. **платины(II) диодид** черн. пор.  $\text{PtI}_2$ ;  $M$  448,9;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 6,4 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -63 (т); Лит.: [768] 90
3598. **платины(IV) оксид** черн. гексагональные крист.  $\text{PtO}_2$ ;  $M$  227,09;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 10,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -134 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -84 (т); Лит.: [768] 90; Синт.: [858] 357-363
3599. **платины(VI) фторид** (платины гексафторид) темно-красн. крист.  $\text{PtF}_6$ ;  $M$  309,08;  $T_{\text{пл}}$  61,3°;  $T_{\text{кип}}$  69,2°; Раств.: вода: реаг.;  $S_{298}^0$  350,9 (г);  $C_p^0$ : 123 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 4,52;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 29,5; Лит.: [1022] 568, [101] 2061-2062, [611] 410-411, [627], [768] 90
3600. **платины(II) хлорид** зеленовато-желт. ромбические крист.  $\text{PtCl}_2$ ;  $M$  266;  $T_{\text{разл}}$  581°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 5,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -106,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -93,3 (т);  $S_{298}^0$  219,6 (т); Лит.: [768] 90
3601. **платины(IV) хлорид** красно-коричнев. кубические крист.  $\text{PtCl}_4$ ;  $M$  336,9;  $T_{\text{разл}}$  370°; Раств.: ацетон: р., вода: 66,6 (0°), 142,1 (25°), 166 (40°), 285 (60°), 367 (80°), 571 (98°), эф.: н.р., этанол: р.; ПЛ: 2,43 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -229,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -163,8 (т);  $S_{298}^0$  267,9 (т); Лит.: [768] 90
3602. **платифиллина гидротартрат** бел. крист.  $\text{C}_{22}\text{H}_{33}\text{NO}_{11}$ ;  $M$  487,498;  $T_{\text{пл}}$  193°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р. (78°), о.м.р.; Лит.: [284] 357
3603. **плутоний** (plutonium) серебристо-бел. мет. Pu;  $M$  239,05;  $T_{\text{пл}}$  637°;  $T_{\text{кип}}$  3235°; Раств.: вода: реаг.; ПЛ: 19,82 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (1463°), 0,1 (1704°), 1 (1955°), 10 (2278°), 100 (2710°);  $\Delta H_{298}^0$  0 (т);  $\Delta G_{298}^0$  0 (т);  $S_{298}^0$  51,5 (т);  $C_p^0$ : 32 (т); Лит.: [66], [342] 197, [821] 1372-1376, [894] 511-580, [377] 570-584, [768] 90, 306-307
3604. **плутония(IV) карбид** черн. кубические крист.  $\text{PuC}$ ;  $M$  254,08;  $T_{\text{пл}}$  1650°; ПЛ: 13,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 172-173, [1026] 450
3605. **плутония(IV) оксид** (плутония диоксид) оливково-зелен. крист.  $\text{PuO}_2$ ;  $M$  274,07;  $T_{\text{пл}}$  2400°; ПЛ: 11,44 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1056 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -995 (т);  $S_{298}^0$  82,4 (т); Лит.: [1026] 450, [768] 90
3606. **плутония фосфид** темно-сер. кубические крист.  $\text{PuP}$ ;  $M$  274,97;  $T_{\text{пл}}$  2600°; Лит.: [1022] 581
3607. **плутония(III) фторид** фиолетов. гексагональные крист.  $\text{PuF}_3$ ;  $M$  299,07;  $T_{\text{пл}}$  1410°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 9,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1570 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -1494 (т); Лит.: [768] 91
3608. **плутония(VI) фторид** красно-коричнев.  $\text{PuF}_6$ ;  $M$  356,06;  $T_{\text{пл}}$  51°;  $T_{\text{кип}}$  62,3°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.;  $S_{298}^0$  369,8 (т);  $C_p^0$ : 129,7 (т); Лит.: [768] 91
3609. **плутония(III) хлорид**  $\text{PuCl}_3$ ;  $M$  348,43;  $T_{\text{пл}}$  760°;  $T_{\text{кип}}$  1770°; Раств.: вода: х.р.; ПЛ: 5,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -962 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -893 (т);  $S_{298}^0$  159 (т); Лит.: [768] 91
3610. **полиакриламид**  $(\text{CH}_2\text{CHCONH}_2)_n$ ;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., глицерин: р., ДМСО: наб., укс.: р., этанол: н.р.;  $M_{\text{Д50}}$  9600 (мышь, п/о); Лит.: [768] 204
3611. **полиакрилонитрил**  $(\text{CH}_2\text{CHCN})_n$ ;  $T_{\text{разл}}$  230°; Раств.: ацетон: н.р., диметил-ацетамид: р., ДМСО: р., ДМФА: р., серная кислота 100%: реаг., этанол: н.р., этилацетат: н.р.; ПЛ: 1,14 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 204
3612. **поли-3,3-бис(хлорметил)оксанилглюбутан** (пентапласт, поли-3,3-бис(хлорметил)оксетан)  $(\text{OCH}_2\text{C}(\text{CH}_2\text{Cl})_2\text{CH}_2)_n$ ;  $T_{\text{пл}}$  185°; ПЛ: 1,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [901] 263, [768] 205
3613. **полибутилтакрилат**  $(\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOC}_4\text{H}_9)_n$ ;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: ацетон: р., этилацетат: р.; ПЛ: 1,055 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 206
3614. **поливиниловый спирт**  $(\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH}))_n$ ;  $T_{\text{пл}}$  230°; Раств.: вода: р. (100°); ПЛ: 1,25 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 208

3615. **полиметилметакрилат**  $(\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_3)_n$ ;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: , муравьиная кислота: р., укс.: р., этанол:; ПЛ: 1.19 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 211
3616. **полистирол**  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{CHCH}_2)_n$ ;  $T_{\text{разл}}$  220°; Раств.: бензол: наб., вода: н.р., пиридин: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., толуол: р., хлф.: р.; Лит.: [1023] 24-25, [768] 212
3617. **политетрафторэтилен** (ПТФЭ, альгофлон, галон, полифлон, сорефлон, тефлон, флюон, фторлон-4, фторопласт-4, хостафлон)  $(\text{CF}_2\text{CF}_2)_n$ ;  $T_{\text{пл}}$  327°;  $T_{\text{разл}}$  415°; ПЛ: 2,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [685] 27, 41, 193-194, [768] 213
3618. **политиазил** бронзов.  $(\text{SN})_n$ ;  $T_{\text{разл}}$  240°; Лит.: [377] 76-78, [941] 21
3619. **1,3-полициклобутен**  $(\text{C}_4\text{H}_6)_n$ ;  $T_{\text{пл}}$  485°; Лит.: [1090] 408
3620. **1,3-полициклогексен**  $(\text{C}_6\text{H}_{10})_n$ ;  $T_{\text{пл}}$  600°; Лит.: [1090] 408
3621. **1,3-полициклопентен**  $(\text{C}_5\text{H}_8)_n$ ;  $T_{\text{пл}}$  395°; Лит.: [1090] 408
3622. **полиэтилен высокого давления**  $(\text{CH}_2\text{CH}_2)_n$ ;  $T_{\text{пл}}$  105°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: наб., вода: н.р., ДМФА: н.р., тетрахлорметан: наб., этанол: н.р., этилацетат: н.р.; ПЛ: 0,92 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 213
3623. **полиэтилентерефталат** (лавсан) крист.  $(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OOC}(\text{O})\text{C}_6\text{H}_4\text{C}(\text{O})\text{O})_n$ ; М 20000;  $T_{\text{пл}}$  260°;  $T_{\text{разл}}$  350°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., ДМФА: р. (150°), диоксан: н.р., серная кислота 100%: р., трифторукс.: р., укс.: н.р., циклогексанон: м.р. (150°), этилацетат: н.р.; ПЛ: 1,45 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1023] 47-48, [768] 214
3624. **полоний** (polonium) серебристо-бел. кубические мет. Po; М 210;  $T_{\text{пл}}$  254°;  $T_{\text{кип}}$  962°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 9,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (343°), 0,1 (411°), 1 (498°), 10 (612°), 100 (768°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 62,8 (т);  $C_p^0$ : 26,4 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 12,6;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 58,6; Лит.: [981] 1034, [1026] 471, [377] 102, 106, [386] 51, [768] 91
3625. **полония(II) бромид** пурпурно-коричнев.  $\text{PoBr}_2$ ; М 368,808;  $T_{\text{пл}}$  270°;  $T_{\text{разл}}$  270°; Лит.: [377] 118
3626. **полония(IV) бромид** ярко-красн. кубические крист.  $\text{PoBr}_4$ ; М 528,616;  $T_{\text{пл}}$  330°; Лит.: [377] 118, 124
3627. **полония(IV) подид** черн.  $\text{PoI}_4$ ; М 716,618;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [377] 118
3628. **полония(IV) оксид** желт. кубические крист.  $\text{PoO}_2$ ; М 241;  $T_{\text{возг}}$  885°; Лит.: [377] 128
3629. **полония(II) хлорид** рубиново-красн.  $\text{PoCl}_2$ ; М 279,906;  $T_{\text{пл}}$  355°;  $T_{\text{возг}}$  130°; Лит.: [377] 118
3630. **полония(IV) хлорид** желт. моноклинные крист.  $\text{PoCl}_4$ ; М 350,81;  $T_{\text{пл}}$  300°;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [377] 118, 124
3631. **празеодим** (praseodymium) светло-желт. гексагональные мет. Pr; М 140,91;  $T_{\text{пл}}$  932°;  $T_{\text{кип}}$  3510°; ПЛ: 6,77 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 73,6 (т);  $C_p^0$ : 28,5 (т); Лит.: [76], [386] 51, [768] 91
3632. **празеодима бромид** зелен.  $\text{PrBr}_3$ ; М 380,62;  $T_{\text{пл}}$  691°; Лит.: [377] 559
3633. **празеодима дикарибид** желт. тетрагональные крист.  $\text{PrC}_2$ ; М 164,93;  $T_{\text{пл}}$  2120°;  $T_{\text{разл}}$  2500°; Раств.: вода: реак.; ПЛ: 5,1 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 176-177, [981] 296
3634. **празеодима подид**  $\text{PrI}_3$ ; М 521,62;  $T_{\text{пл}}$  737°; Лит.: [377] 559
3635. **празеодима(II) подид** бронзов.  $\text{PrI}_2$ ; М 394,717;  $T_{\text{пл}}$  758°; Лит.: [377] 559
3636. **празеодима(II) полонид**  $\text{PrPo}$ ; М 349,908;  $T_{\text{пл}}$  1253°; Лит.: [377] 116
3637. **празеодима фторид** бледно-зелен. тригональные крист.  $\text{PrF}_3$ ; М 197,903;  $T_{\text{пл}}$  1395°;  $T_{\text{кип}}$  2300°; Лит.: [1023] 83
3638. **празеодима хлорид** зелен.  $\text{PrCl}_3$ ; М 247,27;  $T_{\text{пл}}$  786°;  $T_{\text{кип}}$  1710°; ЛД<sub>50</sub>: 944 (б. мыши, п/о); Лит.: [821] 1168, [377] 559



3639. **прегнин** (17альфа-этинилтестостерон, прегнен-4-ин-20-ол-17бета-он-3) бел. крист.;  $T_{пл}$  275°; Раств.: вода: н.р., эф.: о.м.р., хлф.: м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [284] 441
3640. **преднизолон** (прегнадиен-1,4-триол-11бета, 17альфа,21-дион-3,20) бел. крист.  $C_{21}H_{28}O_5$ ;  $M$  360,444;  $T_{пл}$  229°; Раств.: ацетон: т.р., вода: т.р., диоксан: г.р., метанол: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 477, [284] 437
3641. **преднизон** (прегнадиен-1,4-диол-17альфа,21-трион-3,11,20) бел. крист.  $C_{21}H_{26}O_5$ ;  $M$  358,428;  $T_{пл}$  225°; Раств.: вода: н.р., метанол: м.р., хлф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 477, [284] 437
3642. **прогестерон** (прегнен-4-дион-3,20) бел. крист.  $C_{21}H_{30}O_2$ ;  $M$  314,46;  $T_{пл}$  130°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., жирные масла: т.р., хлф.: о.х.р., этанол: р.; Лит.: [284] 441
3643. **прозерин** (N-(3-диметилкарбамоилоксибензил)триметиламмония метилсульфат) бел. крист.  $C_{14}H_{24}N_2O_5S$ ;  $M$  332,42;  $T_{пл}$  145°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 383, [994] 250-252
3644. **И-пролин** (1-2-пирролидинкарбоновая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_5H_8NCOOH$ ;  $M$  115,13;  $T_{пл}$  221°; Раств.: вода: 162 (25°), эф.: н.р., этанол: 1,55 (19°);  $pK_a$  (1) = 10.64 (25°, вода); Лит.: [897] 898-899
3645. **прометий** (promethium) светло-сер. мет. Pm;  $M$  144,9128;  $T_{пл}$  1170°;  $T_{кип}$  3000°; Лит.: [1023]
3646. **промурит** (N-(4-хлорбензолдиазо)тиомочевина, муритан)  $ClC_6H_4N=NNHCSNH_2$ ;  $M$  214,68;  $T_{пл}$  125°;  $LD_{50}$ : 1 (крысы, п/к); Лит.: [901] 634-635
3647. **пропан** бц. г.  $CH_3CH_2CH_3$ ;  $M$  44,09;  $T_{пл}$  -187,69°;  $T_{кип}$  -42,07°; Пл.: 0,647 (-100°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,636 (-90°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6245 (-80°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6133 (-70°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6021 (-60°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,5909 (-50°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,5853 (-45°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,5794 (-40°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0020193 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.);  $n$  = 1,2898 (20°); Давл. паров: 1 (-129°), 10 (-108,5°), 40 (-92,5°), 100 (-79,6°), 400 (-55,6°);  $pK_a$  (1) = 44 (20°, вода,  $CH_3$  группа); Дипл.: 0,084 (20°);  $\Delta H_{298}^0$  -103,85 (г);  $C_p^0$ : 73,51 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 3,53;  $T_{свояст}$ : 465;  $\Delta H_{гор}$ : 2202;  $T_{криг}$ : 96,8;  $R_{криг}$ : 4,26; Лит.: [896] 624, [1023] 101-102, [369] 77, [768] 174, [771] 316-318
3648. **пропаналь** (метилуксусный альдегид, пропионовый альдегид) бц. ж.  $CH_3CH_2CHO$ ;  $M$  58,08;  $T_{пл}$  -81°;  $T_{кип}$  48,8°; Раств.: вода: 20 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,807 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 924-925, [1023] 108, [1092] 503-504; Синт.: [1061] 190-191
3649. **1,2-пропандиол** (1,2-пропиленгликоль) бц. ж.  $CH_3CH(OH)CH_2OH$ ;  $M$  76,09;  $T_{пл}$  -60°;  $LD_{50}$ : 26400 (крысы, п/о), 20300 (мыши, п/о); Лит.: [1023] 103-104. [420] 18, [1077] 172
3650. **1,3-пропандиол** (1,3-пропиленгликоль, триметиленгликоль) вязкая ж.  $HOCH_2CH_2CH_2OH$ ;  $M$  76,094;  $T_{кип}$  214,22°;  $T_{рапл}$  214°; Раств.: вода: смеш., эф.: л.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0526 (18°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,4396 (20°); ДП: 35, (20°); Лит.: [897] 906-907, [1023] 103. [310] 113. [420] 19
3651. **1-пропанол** (n-propanol, н-пропиловый спирт) бц. ж.  $C_3H_7OH$ ;  $M$  60,09; CAS 71-23-8;  $T_{пл}$  -126,2°;  $T_{кип}$  97,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8044 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $LD_{50}$ : 2260 (крысы, п/о);  $T_{криг}$ : 263,7;  $R_{криг}$ : 5,1; Лит.: [220] 69-71, [386] 229, [768] 175
3652. **1,1,3,3-пропангетракарбоновой кислоты тетраэтиловый эфир**  $CH_2(CH(COOC_2H_5)_2)_2$ ;  $M$  332,4;  $T_{пл}$  -30°;  $T_{кип}$  300-310°; Лит.: [832] 324-325; Синт.: [858] 175-176
3653. **1-пропанглиол** (пропилмеркаптан, тиопропиловый спирт) ж.  $C_3H_7SH$ ;  $M$  76,15;  $T_{пл}$  -111,5°;  $T_{кип}$  68°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8357 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1.4351 (20°); Давл. паров: 1 (-53,9°), 10 (-25,1°), 40 (-3,2°), 100 (15,4°), 400 (49,3°);  $LD_{50}$ : 3000 (мыши); Лит.: [338] 375-376, [896] 624, [897] 910-911, [899] 837, [417] 694-700

3654. **2-пропанттиол** (изопропилмеркаптан, тнизопропиловый спирт) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHSH}$ ; М 76,15;  $T_{\text{пл}} -130,7^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 52,5^\circ$ ; Раств.: вода: т.р.; эф.: смеш.; этанол: смеш.; Пл.: 0,8055 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 ( $-64,2^\circ$ ), 10 ( $-36,7^\circ$ ), 100 ( $2,1^\circ$ ); Лит.: [896] 624, [897] 910-911
3655. **пропен** (пропилен) бц. г.  $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 42,08;  $T_{\text{пл}} -185,25^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -47,75^\circ$ ; Раств.: вода: 0,084 ( $20^\circ$ ), укс.: 0,99 ( $20^\circ$ ), этанол: 2,35 ( $20^\circ$ ); Пл.: 0,729 ( $-150^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,671 ( $-100^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6116 ( $-50^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6095 ( $-47^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3567$  ( $-70^\circ$ );  $pK_a(1) = 35,5$  ( $20^\circ$ , вода,  $\text{CH}_3$  группа); Дипл.: 0,35 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^\circ$ : 20,41 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^\circ$ : 3;  $T_{\text{свсеп}}^\circ$ : 455;  $\Delta H_{\text{сгор}}^\circ$ : 2051; Лит.: [263] 51-52, [369] 77, [768] 175
3656. **2-пропениламин** (аллиламин) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{NH}_2$ ; М 57,09;  $T_{\text{кип}} 58^\circ$ ; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,7621 ( $25^\circ$ , к в.4, ж.);  $n = 1,4205$  ( $25^\circ$ ); Вязк.: 0,506 ( $130^\circ$ ); Лит.: [1026] 25, [768] 121
3657. **цис-1-пропенилбензол** (1-фенил-1-пропен, изоаллилбензол) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ; М 118,18;  $T_{\text{кип}} 176^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,924 ( $16^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,914 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 514-515
3658. **1-(1-пропенил)-3,4-диметоксibenзол** (4-пропенилвератрол, изовьенола метиловый эфир) бц. ж.  $(\text{CH}_3\text{O})_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ; М 178,23;  $T_{\text{кип}} 263^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0521 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 572-573
3659. **транс-1-пропенил-2,4,5-триметоксibenзол** (альфа-азарон) моноклинные крист. (р.п. вода)  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ; М 208,26;  $T_{\text{пл}} 61^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 296^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 300^\circ$ ; Раств.: вода: т.р. ( $100^\circ$ ), эф.: л.р., петр.эф.: р., тетраклорметан: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,165 ( $18^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,5683$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 12 ( $167^\circ$ ); Лит.: [772] 174, [832] 328-329, [897] 516-517, [986] 24
3660. **цис-1-пропенил-2,4,5-триметоксibenзол** (бета-азарон) ж.  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$ ; М 208,26; Давл. паров: 12 ( $162^\circ$ ); Лит.: [477] 553, [986] 24
3661. **пропеновая кислота** (акриловая кислота) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$ ; М 72,07;  $T_{\text{пл}} 13^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 141,6^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0511 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4224$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 7,76 ( $20^\circ$ ), 22 ( $40^\circ$ ), 240 ( $100^\circ$ );  $pK_a(1) = 4,26$  ( $25^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^\circ$ : -384,09 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}^\circ$ : 11,16;  $\Delta H_{\text{кип}}^\circ$ : 37,24;  $\Delta H_{\text{сгор}}^\circ$ : 1376;  $\text{ЛД}_{50}$ : 830 (б. мыши, п/о), 250 (кролики, п/о), 1250 (крысы, п/о); Лит.: [1026] 17, [270] 229, [768] 121, [1077] 54
3662. **пропен-1,2,3-трикарбоновая кислота** (аконитовая кислота)  $\text{HOOCCH}_2\text{C}(\text{COOH})=\text{CHCOOH}$ ; М 174,12;  $T_{\text{пл}} 195^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 195^\circ$ ; Лит.: [1026] 17
3663. **1-пропиламин** (1-аминопропан, пропиламин) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ; М 59,11; CAS 107-10-8;  $T_{\text{пл}} -83^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 48,7^\circ$ ; Раств.: вода: р.0,1459 ( $25^\circ$ ); эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,733 ( $4^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,717 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,37698$  ( $16,6^\circ$ );  $pK_{\text{BH}}^+(1) = 10,53$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 580 (крысы, в/ж); Лит.: [1023] 103, [241] 79, [768] 175
3664. **пропилбензол**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 120,18;  $T_{\text{кип}} 159,5^\circ$ ;  $\text{ЛД}_{50}$ : 5200 (б. мыши, в/ж), 7500 (крысы, в/ж); Лит.: [337] 83, 103-104
3665. **(+)-4-пропил-5-гидроксифафтоказин** ((+)-PHNO, (+)-транс-1a,2,3,4a,5,6-гексагидро-9-гидрокси-4-н-пропил-4Н-нафт[1,2-b]-1,4-оказин)  $\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{NO}_2$ ; М 247,33;  $T_{\text{пл}} 158^\circ$ ; Лит.: [184] 31, [265] 152, [711]; Синт.: [711]
3666. **пропилмалоновая кислота** (1,1-бутандикарбоновая кислота) пластинчатые крист. (р.п. бензол)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{COOH})_2$ ; М 146,15;  $T_{\text{пл}} 96^\circ$ ;  $pK_a(1) = 2,99$  ( $25^\circ$ , вода);  $pK_a(2) = 5,89$  ( $20^\circ$ , вода); Лит.: [832] 224-225, [897] 766-767, [898] 93
3667. **1-н-пропил-3-метилпидазольн гексафторфосфат**  $\text{C}_7\text{H}_{13}\text{F}_6\text{N}_2\text{P}$ ; М 270,156;  $T_{\text{пл}} 40^\circ$ ; Лит.: [239] 53
3668. **пропилнитрит** ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{ONO}$ ; М 89,1;  $T_{\text{кип}} 48^\circ$ ; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8864 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 916-917
3669. **6-пропил-6-норлизергиновой кислоты дэтиламид** (PRO-LAD) крист.  $\text{C}_{22}\text{H}_{29}\text{N}_3\text{O}$ ; М 351,49;  $T_{\text{пл}} 87-88^\circ$ ; Лит.: [217]

3670. **2-пропилпиридин** (конирин) ж.  $C_8H_{11}N$ ; М 121,19;  $T_{пл}$  2°;  $T_{кип}$  165°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 728-729
3671. **4-пропил-2,6,7-триокса-1-фосфабипцикло[2.2.2]октан**  $C_3H_7C(CH_2O)_3P$ ; М 176,15;  $T_{пл}$  78°;  $ЛД_{50}$ : 0,39 (мыши, в/б); Лит.: [551] 6, 64
3672. **пропилциклогексан**  $C_6H_{11}C_3H_7$ ; М 126,24;  $T_{пл}$  -94,5°;  $T_{кип}$  154,7°; Пл.: 0,7932 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,4371 (20°); Лит.: [1047] 226
3673. **пропин** (аллилен, метилацетилен) г.  $CH_3C\equiv CH$ ; М 40,06;  $T_{пл}$  -104,7°;  $T_{кип}$  -23,23°; Раств.: вода: 0,364 (25°), эф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 0,69 (-40°, к в.4, ж.); Лит.: [1022] 58, [241] 48, [768] 122
3674. **пропиаль** (пропиоловый альдегид) маслянистая ж.  $HCC-CHO$ ; М 54,047;  $T_{кип}$  61°; Лит.: [57] 237, [337] 517-518, [832] 336-337, [897] 920-921
3675. **пропионовая кислота** (ацетиленкарбоновая кислота, пропаргиловая кислота, пропиоловая кислота) бц. ж.  $HCC-COOH$ ; М 70,05;  $T_{пл}$  18°;  $T_{кип}$  144°;  $T_{разл}$  144°; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,139 (15°, к в.15, ж.); n = 1,4306 (20°); Давл. паров: 50 (83°);  $pK_a$  (1) = 1,84 (25°, вода); Лит.: [57] 237, [832] 336-337, [897] 918-919, [1023] 107; Синт.: [1087] 184-185
3676. **пропионовой кислоты метиловый эфир** (метилпропионат)  $HCC-COONH_3$ ; М 84,07; Давл. паров: 742 (102°); Лит.: [57] 237; Синт.: [1087] 215
3677. **пропионовой кислоты этиловый эфир** (пропиоловой кислоты этиловый эфир) бц. ж.  $HCC-COOC_2H_5$ ; М 98,11;  $T_{кип}$  119,5°; Пл.: 0,9583 (25°, к в.25, ж.); Лит.: [57] 237, [832] 336-337, [897] 918-919
3678. **2-пропин-1-ол** (пропаргиловый спирт, пропиоловый спирт) бц. ж.  $HCCCH_2OH$ ; М 56,06;  $T_{пл}$  -48°;  $T_{кип}$  114-115°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9715 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4322 (20°); Давл. паров: 30 (21°);  $pK_a$  (1) = 13,6 (25°, вода);  $ЛД_{50}$ : 50 (б. мыши, п/о); Лит.: [1023] 102, 405, [477] 144, [768] 175
3679. **пропионовая кислота** (пропановая кислота) бц. ж.  $CH_3CH_2COOH$ ; М 74,08;  $T_{пл}$  -20,8°;  $T_{кип}$  141,1°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,992 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,3874 (20°); Давл. паров: 10 (41,65°);  $pK_a$  (1) = 4,874 (25°, вода); Дип.: 1,75 (20°); Вязк.: 1,102 (20°); Пов.нат.: 26,7 (20°);  $\Delta H_{сгор}$ : 1536,4;  $ЛД_{50}$ : 1510 (б. крысы, в/ж), 1370 (б. мыши, в/ж);  $T_{криг}$ : 388,5;  $P_{криг}$ : 5,36; Лит.: [1023] 107-108, [259] 118, [289] 377-378, [768] 176; Синт.: [526] 206
3680. **пропионовой кислоты ангидрид**  $(CH_3CH_2CO)_2O$ ; М 130,14;  $T_{пл}$  -45°;  $T_{кип}$  167°; Лит.: [514] 360
3681. **пропионовой кислоты N-(3,4-дихлорфенил)амид** (erban, propanid, propanil, пропанид)  $Cl_2C_6H_3NHCOCH_2CH_3$ ; М 218,079; CAS 709-98-8;  $T_{пл}$  92°; Раств.: вода: 0,013 (20°); Лит.: [173] 3639-3641, [561] 158-159
3682. **пропионовой кислоты нодангидрид** (пропионилидид)  $CH_3CH_2COI$ ; М 183,976;  $T_{кип}$  127°; Лит.: [1084] 595
3683. **пропионовой кислоты метиловый эфир** (метилпропанонат, метилпропионат) бц. ж.  $CH_3CH_2COONH_3$ ; М 88,1;  $T_{пл}$  -87,5°;  $T_{кип}$  79,9°; Раств.: вода: 6,5 (20°). эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9148 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 922-923, [1023] 108
3684. **пропионовой кислоты нитрил** (пропионитрил) бц. ж.  $CH_3CH_2CN$ ; М 55,08;  $T_{пл}$  -91,9°;  $T_{кип}$  97,1°;  $ЛД_{50}$ : 39 (крысы, в/ж); Лит.: [338] 92, 97
3685. **пропионовой кислоты пентиловый эфир** (амилпропионат)  $CH_3CH_2COOCH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$ ; М 144,21;  $T_{пл}$  -73,1°;  $T_{кип}$  164-166°; Лит.: [1023] 108, [1026] 33
3686. **пропионовой кислоты фениловый эфир**  $CH_3CH_2COOC_6H_5$ ; М 150,2;  $T_{пл}$  20°;  $T_{кип}$  211°; Лит.: [832] 308-309
3687. **пропионовой кислоты хлорангидрид** (пропановой кислоты хлорангидрид, пропионилхлорид) бц. ж.  $CH_3CH_2COCl$ ; М 92,52;  $T_{пл}$  -94°;  $T_{кип}$  80°; Раств.: вода: ре-

- аг., эф.: смеш., этанол: реак.; Пл.: 1,0646 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,40507 (20°); Лит.: [514] 360. [768] 176
3688. **пропионовый кислоты этиловый эфир**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 102,14; Т<sub>кип</sub> 99,1°; Лит.: [514] 359
3689. **пропиофенон** (фенилэтилкетон) бц. листовидные крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{CH}_3$ ; М 134,18; Т<sub>пл</sub> 21°; Т<sub>кип</sub> 218°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,02 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 924-925. [1023] 108-109
3690. **пропиофенона оксим**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(=\text{NOH})\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 149,19; Т<sub>пл</sub> 53°; Лит.: [1084] 648
3691. **пропоксиацетилен**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCCN}$ ; М 84,12; Т<sub>кип</sub> 75°; Пл.: 0,808 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3935 (20°); Лит.: [832] 446-447, [946] 121
3692. **пропоксибензол** (пропилфениловый эфир) бц.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_3\text{H}_7$ ; М 136,19; Т<sub>кип</sub> 190,5°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,953 (15°, к в.15, ж.); Лит.: [897] 916-917
3693. **1-пропокси-2,2-дихлорциклопропан**  $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{Cl}_2\text{O}$ ; М 169,049; Пл.: 1,121 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4445 (20°); Давл. паров: 6 (39°); ЛД<sub>50</sub>: 0,06 (б. мыши, в/б); Лит.: [190] 225-226
3694. **4-пропоксифенол** (гидрохинона монопропиловый эфир)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{OC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 152,19; Т<sub>пл</sub> 56°; Лит.: [897] 1050-1051
3695. **н-пропоксиэтилен** (винил-н-пропиловый эфир)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}=\text{CH}_2$ ; М 86,1; Т<sub>кип</sub> 65-65,1°; Пл.: 0,7678 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3922 (20°); Лит.: [1082] 36
3696. **dl-пропропанола гидрохлорид** (анаприлин, индерал) бел. крист.  $\text{C}_{16}\text{H}_{22}\text{ClNO}_2$ ; М 295,80438; CAS 3506-09-0; Т<sub>пл</sub> 164°; Раств.: вода: 9 (20°), гексан: 0,0053 (20°), гептан: 0,0044 (20°), эф.: н.р.0,007 (20°), тетрагидрометан: 0,019 (20°), хлф.: м.р.1,14 (20°), этанол: 8,6 (20°); Спектры: УФ (1 см, λ<sub>с</sub>(ε)) = 217 (1350) 1% p-p в 0,1 н H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 293 (220) 1% p-p в 0,1 н H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>; Лит.: [43] 936-938, [784] 733, [313] 231-232, [748] 580, [911] 44
3697. **простагландин E1**  $\text{C}_{20}\text{H}_{34}\text{O}_5$ ; М 354,5; Т<sub>пл</sub> 115-117°; Лит.: [1023] 109, [302] 33, [415] 289
3698. **простагландин E2**  $\text{C}_{20}\text{H}_{32}\text{O}_5$ ; М 352,5; Т<sub>пл</sub> 68-69°; Лит.: [302] 33, [415] 289
3699. **простагландин A1**  $\text{C}_{20}\text{H}_{34}\text{O}_4$ ; М 336,5; Т<sub>пл</sub> 42-44°; Лит.: [415] 290
3700. **простагландин F1альфа**  $\text{C}_{20}\text{H}_{36}\text{O}_5$ ; М 356,5; Т<sub>пл</sub> 102-103°; Лит.: [415] 290
3701. **простагландин F2альфа**  $\text{C}_{20}\text{H}_{34}\text{O}_5$ ; М 354,5; Т<sub>пл</sub> 25-35°; Лит.: [415] 290
3702. **протактиний** (protoactinium) светло-сер. мет. Pa; М 231,0359; Т<sub>пл</sub> 1572°; Т<sub>кип</sub> 4487°; Пл.: 15,37 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ΔН<sub>пл</sub>: 16,7; ΔН<sub>кип</sub>: 481; Лит.: [1023] 111, [377] 580
3703. **протактиния бромид** красновато-оранж. орторомбические крист.  $\text{PaBr}_5$ ; М 630,556; Т<sub>пл</sub> 283°; Т<sub>кип</sub> 428°; Лит.: [1023] 111
3704. **протактиния хлорид** бц. игольчатые крист.  $\text{PaCl}_5$ ; М 408,31; Т<sub>пл</sub> 306°; Т<sub>кип</sub> 420°; Лит.: [897] 178-179, [1023] 111
3705. **протопин** (коридинин, маклеин, фумарин)  $\text{C}_{20}\text{H}_{19}\text{NO}_5$ ; М 353,369; Т<sub>пл</sub> 208°; Лит.: [1006] 42
3706. **псевдакониггин** (ацетилвератрилпсевдаконин, непалин) ромбические крист.  $\text{C}_{36}\text{H}_{51}\text{NO}_{12}$ ; М 689,79; Т<sub>пл</sub> 211°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 926-927, [670] 736
3707. **псевдопельтерин** пластинчатые крист. (р.п. петролейный эфир)  $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{NO}$ ; М 153,23; Т<sub>пл</sub> 49°; Т<sub>кип</sub> 246°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: л.р., петр.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 928-929, [605] 165-167
3708. **d-псевдоэфедрин** (d-изоэфедрин, d-трео-2-метиламино-1-фенил-1-пропанол) бц. ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{C}_8\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{NHCH}_3)\text{CH}_3$ ; М 165,24; Т<sub>пл</sub> 116,7°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 928-929

3709. **l-псевдоэфедрин** бц. крист.  $C_6H_5CH(OH)CH(NHCH_3)CH_3$ ; М 165,24;  $T_{пл}$  118,2°; Раств.: бензол: х.р., вода: пл.р., эф.: р., этанол: х.р.; Лит.: [1024] 505, [274] 147
3710. **d-псевдоэфедрина гидрохлорид** призматические крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5CH(OH)CH(NHCH_3)CH_3 \cdot HCl$ ; М 201,7;  $T_{пл}$  182°; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 928-929, [670] 673
3711. **псилобин** бел. игольчатые крист.  $C_{12}H_{17}N_2O_4P$ ; М 284,25; CAS 520-52-5;  $T_{пл}$  195°; Лит.: [43] 946, [825] 322-324, [131] 887, [274] 144, [982] 362-364
3712. **псилоцин** (4-гидрокси-N,N-диметилтриптамин) бел. крист.  $C_{12}H_{16}N_2O$ ; М 204,3; CAS 520-53-6;  $T_{пл}$  103°; Раств.: этанол: р.; Лит.: [43] 946, [217] 468-473, [274] 144, [594] 6
3713. **радий** (radium) серебристо-бел. кубические мет. Ra; М 226,0254;  $T_{пл}$  969°;  $T_{кип}$  1507°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 6, (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 69,1 (т);  $C_p^0$ : 29,3 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 8;  $\Delta H_{кип}$ : 149,6;  $\Delta H_{возг}$ : 157,9; Лит.: [315] 24-25, [386] 51, [768] 91
3714. **радий бромид** орторомбические крист.  $RaBr_2$ ; М 385,808;  $T_{пл}$  728°; Раств.: вода: 70,6 (20°); Пл.: 5,78 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [339] 582-584, [315] 31-32
3715. **радий хлорид** бц. моноклинные крист.  $RaCl_2$ ; М 296,93;  $T_{пл}$  900-945°; Раств.: вода: р. 24,5 (20°), этанол: р.; Пл.: 4,91 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -887 (т);  $S_{298}^0$ : 134 (т); Лит.: [315] 17, 25-30, [768] 91
3716. **радон** (radon) бц. г. Rn; М 222; CAS 14859-67-7;  $T_{пл}$  -71°;  $T_{кип}$  -61,9°; Раств.: бензол: р., вода: 0,496 (0°), 0,126 (50°), этанол: р.; Пл.: 4,4 (-62°,  $г/см^3$ , ж.), 0,00973 (20°,  $г/см^3$ , г.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 167,7 (г);  $C_p^0$ : 20,79 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 2,89;  $\Delta H_{кип}$ : 16,8;  $T_{криг}$ : 104,35;  $P_{криг}$ : 6,326; Лит.: [66], [100] 3670-3671, [386] 49, 51, [610] 42, [768] 91
3717. **распитт** (raspite, свинца вольфрамат) бц. моноклинные крист.  $PbWO_4$ ; М 455,07;  $T_{пл}$  1123°; Раств.: вода: 0,03 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 8,46 (20°,  $г/см^3$ , т.); n = 2,27 (20°); Лит.: [53] 4.154, [897] 194-195
3718. **резерпин** бел. крист.  $C_{33}H_{40}N_2O_9$ ; М 608,6787;  $T_{пл}$  261-265°; Раств.: вода: о.м.р., укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: о.м.р.;  $pK_{BH^+}$  (1) = 6,6 (25°, вода); Лит.: [1023] 224, [1026] 502, [284] 389, [605] 196-200
3719. **резорцин** (мета-дигидроксibenзол, резорцинол) бц. ромбические крист.  $C_6H_4(OH)_2$ ; М 110,12;  $T_{пл}$  110,8°;  $T_{кип}$  280,8°; Раств.: бензол: р., вода: 229 (30°), глицерин: р., эф.: х.р., жирные масла: р., тетрахлорметан: смеш., хлф.: о.м.р., этанол: 243 (25°); Пл.: 1,285 (15°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 10 (152,1°), 16 (178°), 100 (209,8°);  $pK_a$  (1) = 9,32 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 11,1 (25°, вода); Дип.: 1,53 (20°);  $JD_{50}$ : 239 (мышь, п/о); Лит.: [945] 70, [1023] 228, [1026] 503, [284] 160, [768] 177
3720. **рений** (rhenium) серебристо-бел. гексагональные мет. Re; М 186,21;  $T_{пл}$  3190°;  $T_{кип}$  5600°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 21,04 (20°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 0,01 (3060°), 0,1 (3375°), 1 (3760°), 10 (4250°), 100 (4880°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 36,5 (т);  $C_p^0$ : 25,2 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 33,5;  $\Delta H_{кип}$ : 715,5;  $JD_{50}$ : 10000 (крысы, в/б); Лит.: [341] 424-425, [785] 313-315, 333-365, [1026] 505, [386] 51, [768] 91
3721. **рения(VI) оксид** красн. кубические крист.  $ReO_3$ ; М 234,21;  $T_{пл}$  160°;  $T_{разл}$  300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7, (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -592,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -514,4 (т);  $S_{298}^0$ : 82,8 (т); Лит.: [768] 91
3722. **рения(VII) оксид** светло-желт. ромбические крист.  $Re_2O_7$ ; М 484,41;  $T_{пл}$  301,5°;  $T_{кип}$  359°;  $T_{разл}$  600°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: м.р., пиридин: р., тетрахлорметан: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 8,2 (20°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (184°), 1 (214,5°), 10 (249,3°), 100 (289,4°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1272 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1098 (т);  $S_{298}^0$ : 207,2 (т);  $C_p^0$ : 166,2 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 63,2;  $\Delta H_{кип}$ : 69,9; Лит.: [1026] 506, [610] 307-308, [768] 91
3723. **рения(VI) оксид-тетрафторид** голуб. крист.  $ReOF_4$ ; М 278,2;  $T_{пл}$  108°;  $T_{кип}$  172°; Лит.: [941] 15

3724. **рения(IV) оксид альфа-форма** темно-бур. моноклинные крист.  $\text{ReO}_2$ ; М 218,206;  $T_{\text{разл}} 700^\circ$ ; Лит.: [785] 319
3725. **рения(VII) сульфид** черн. крист.  $\text{Re}_2\text{S}_7$ ; М 596,87;  $T_{\text{разл}} 300\text{-}350^\circ$ ; Лит.: [1026] 506
3726. **рения(IV) фторид** темно-син.  $\text{ReF}_4$ ; М 262,201;  $T_{\text{пл}} 125^\circ$ ; Лит.: [610] 305
3727. **рения(V) фторид** желтовато-зел.  $\text{ReF}_5$ ; М 281,199;  $T_{\text{пл}} 48^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 221^\circ$ ; Лит.: [610] 306
3728. **рения(VI) фторид**  $\text{ReF}_6$ ; М 300,2;  $T_{\text{пл}} 18,8^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 33,7^\circ$ ; Раств.: ацетон: реаг., вода: реаг., эф.: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 3,616 ( $18,8^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 10 ( $-21,3^\circ$ ), 100 ( $5,1^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -1382,1 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -1270,5 (ж);  $S_{298}^0$ : 270,6 (ж);  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 4,58;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 28,3; Лит.: [1026] 505, [768] 91
3729. **рения(VII) фторид** светло-желт.  $\text{ReF}_7$ ; М 319,196;  $T_{\text{пл}} 48^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 72^\circ$ ; Лит.: [610] 310
3730. **рения(V) хлорид** темно-коричнев. моноклинные крист.  $\text{ReCl}_5$ ; М 363,47;  $T_{\text{пл}} 278^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 330^\circ$ ; Пл.: 4,9 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -361 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -252,6 (т);  $S_{298}^0$ : 230 (т); Лит.: [1026] 506, [768] 92
3731. **ретинол** (аксерофтол, витамин А) светло-желт. вязкая ж.  $\text{C}_{20}\text{H}_{30}\text{O}$ ; М 286,46;  $T_{\text{пл}} 8^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,948 ( $25^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 0,000001 ( $137^\circ$ ); Лит.: [897] 576-577, [1020] 382-383
3732. **d-рибоза** крист.  $\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_3\text{CHO}$ ; М 150,14;  $T_{\text{пл}} 87\text{-}95^\circ$ ; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 932-933, [1026] 508
3733. **рибофлавин** (7,8-диметил-10-(1'-D-рибитил)изоаллоксазин, витамин  $\text{B}_2$ , лактофлавин) желто-оранжев. крист.  $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{N}_4\text{O}_6$ ; М 376,364;  $T_{\text{пл}} 282^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 282^\circ$ ; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 0,012 ( $27^\circ$ ), эф.: н.р., хлф.: н.р.; Лит.: [1023] 266-267
3734. **рицинин** (N-метил-3-циан-4-метоксипиридон-2)  $\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$ ; М 164,161;  $T_{\text{пл}} 201^\circ$ ; Лит.: [477] 1068-1069, [670] 112-115
3735. **рицинолевая кислота** (12-гидроксиприс-9-октадеценовая кислота)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$ ; М 298,46;  $T_{\text{пл}} 4\text{-}5^\circ$ ; Давл. паров: 15 ( $250^\circ$ ); Лит.: [1026] 509
3736. **родамиин В** ((9-(2-карбоксифенил)-6-(диэтиламино)-3Н-ксантен-3-илиден)диэтиламмония хлорид, родамин С) красно-фиолетов. крист.  $\text{C}_{26}\text{H}_{27}\text{ClN}_2\text{O}_3$ ; М 450,96;  $T_{\text{пл}} 210^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 211^\circ$ ; Лит.: [1026] 509
3737. **4-родананилин** (п-родананилин) крист.  $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{SCN}$ ; М 150,2;  $T_{\text{пл}} 57\text{-}58^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 228 (б. крысы, в/ж), 40 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 297-298
3738. **роданистоводородная кислота** (тиоциановая кислота) желтоват. ж.  $\text{HNCS}$ ; М 59,09;  $T_{\text{пл}} -110^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} -90^\circ$ ; Раств.: бензол: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.;  $\text{pK}_a$  (1) = 0,85 ( $18^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : 104,6 (г);  $S_{298}^0$ : 247,36 (г);  $\text{C}_p^0$ : 48,16 (г); Лит.: [1023] 586-587, [383] 89
3739. **1-(3-роданпропил)силилатран**  $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{SCN}$ ; М 274,41;  $T_{\text{пл}} 96^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 0,2 (мыши, в/б); Лит.: [334], [551] 105
3740. **родануксусная кислота** ромбические крист.  $\text{NCSCCH}_2\text{COOH}$ ; М 117,12;  $T_{\text{пл}} 125\text{-}126^\circ$ ;  $\text{pK}_a$  (1) = 2,58 ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 1026-1027, [898] 93
3741. **родий** (rhodium) серебристо-бел. кубические мет. Rh; М 102,91;  $T_{\text{пл}} 1963^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 3700^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 12,44 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,01 ( $2030^\circ$ ), 0,1 ( $2256^\circ$ ), 1 ( $2520^\circ$ ), 10 ( $2840^\circ$ ), 100 ( $3270^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 31,5 (т);  $\text{C}_p^0$ : 25 (т);  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 21,5;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 495,8; Лит.: [1023] 270-271, [386] 51, [759] 70, [768] 92, [967] 5-26
3742. **родия(III) оксид** сер. гексагональные крист.  $\text{Rh}_2\text{O}_3$ ; М 253,809;  $T_{\text{разл}} 1000^\circ$ ; Разл. на: родий. кислород; Лит.: [1023] 270
3743. **родия(III) сульфид** черн. ромбические крист.  $\text{Rh}_2\text{S}_3$ ; М 302,006;  $T_{\text{разл}} 900^\circ$ ; Лит.: [1023] 270, [1026] 510

3744. **родия(III) фторид** красн. крист.  $\text{RhF}_3$ ; M 159,901;  $T_{\text{возг}}$  600°; Лит.: [1023] 270
3745. **родия(V) фторид** темно-красн. крист.  $\text{RhF}_5$ ; M 197,898;  $T_{\text{пл}}$  95,5°; Лит.: [1023] 270
3746. **родия(VI) фторид** черн.  $\text{RhF}_6$ ; M 216,896;  $T_{\text{пл}}$  70°;  $T_{\text{кип}}$  73,5°; Лит.: [1023] 270, [377] 445-446
3747. **родия(III) хлорид** красно-коричнев. моноклинные крист.  $\text{RhCl}_3$ ; M 209,26;  $T_{\text{разл}}$  450°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.;  $\Delta H^0_{298}$  -280 (т);  $\Delta G^0_{298}$  -176 (т);  $S^0_{298}$  159 (т);  $JL_{50}$ : 215 (кролики, в/в), 198 (крысы, в/в); Лит.: [768] 92
3748. **родия(III) хлорид тригидрат** красн. крист.  $\text{RhCl}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; M 263;  $T_{\text{возг}}$  880°; Лит.: [1026] 510, [1090] 277
3749. **ртути(II) ацетат** бел. пластинчатые крист.  $\text{Hg}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ ; M 318,68;  $T_{\text{разл}}$  180°; Раств.: вода: 25 (10°), 100 (100°). укс.: р., этанол: р.; ПЛ: 3,27 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 184-185
3750. **ртути(II) бензоат** (mercury (II) benzoate)  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COO})_2\text{Hg}$ ; M 424,83;  $T_{\text{пл}}$  165°; Лит.: [54] 3.38
3751. **ртути(I) бромид** бц. тетрагональные крист.  $\text{Hg}_2\text{Br}_2$ ; M 560,99;  $T_{\text{возг}}$  392,5°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 7,3 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (142,6°), 1 (187,1°), 10 (242,2°), 100 (312,5°); pIP (1) = 22,28 (25°, вода);  $\Delta H^0_{298}$  -207,1 (т);  $\Delta G^0_{298}$  -181,3 (т);  $S^0_{298}$  217,7 (т);  $C_p^0$ : 88,7 (т); Лит.: [768] 92
3752. **ртути(II) бромид** бц. ромбические крист.  $\text{HgBr}_2$ ; M 360,4;  $T_{\text{пл}}$  238°;  $T_{\text{кип}}$  319°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,55 (20°), 0,61 (25°), 0,66 (30°), 0,91 (40°), 1,26 (50°), 1,68 (60°), 2,8 (80°), 4,9 (100°), глицерин: 15,7 (25°), диоксид серы: 0,074 (0°), эф.: м.р., метанол: 53,5 (10°), 65,3 (20°), 76 (40°), 85,1 (60°), пиридин: 24 (10°), 39,6 (30°), сероуглерод: р., этанол: 27,3 (0°), 28,6 (20°), 34 (40°), 42,3 (60°); ПЛ: 6,05 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (100°), 1 (137°), 10 (181°), 100 (237°); Вязк.: 3,31 (240°), 2,97 (247°), 1,97 (258°);  $\Delta H^0_{298}$  -169,9 (т);  $\Delta G^0_{298}$  -155,5 (т);  $S^0_{298}$  179,8 (т);  $C_p^0$ : 76,1 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 17,9;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 59,2; Лит.: [768] 92
3753. **ртути(II) гидрид**  $\text{HgH}_2$ ; M 202,606;  $T_{\text{разл}}$  -125°; Лит.: [1023] 278
3754. **ртути(I) иодид** желт. тетрагональные крист.  $\text{Hg}_2\text{I}_2$ ; M 654,99;  $T_{\text{возг}}$  140°;  $T_{\text{разл}}$  290°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 7,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$  -120,9 (т);  $\Delta G^0_{298}$  -111,2 (т);  $S^0_{298}$  235,2 (т);  $C_p^0$ : 97,9 (т); Лит.: [768] 92
3755. **ртути(II) иодид** красн. тетрагональные крист.  $\text{HgI}_2$ ; M 454,4;  $T_{\text{пл}}$  259°;  $T_{\text{кип}}$  353°; Раств.: ацетон: 2,1 (25°), бензол: р., вода: 0,004 (17,5°), диоксан: р., диоксид серы: 0,012 (0°), эф.: р., метанол: 3,16 (19,5°), 6,51 (66°), пиридин: р., тетрагидроформан: р., хлф.: р., этанол: 2,19 (25°); ПЛ: 6,36 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (156°), 10 (203°), 100 (262°);  $\Delta H^0_{298}$  -105,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$  -103,05 (т);  $S^0_{298}$  184,05 (т);  $C_p^0$ : 78,2 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 18,8;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 60,2; Лит.: [768] 92
3756. **ртути(I) нитрат дигидрат**  $\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; M 561,22;  $T_{\text{пл}}$  70°; Раств.: вода: 30 (20°); ПЛ: 4,79 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1023] 279, [611] 207
3757. **ртути(II) нитрат полугидрат** бц. крист.  $(\text{Hg}(\text{NO}_3)_2)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; M 333,61;  $T_{\text{пл}}$  145°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., вода: р., этанол: н.р.; ПЛ: 4,39 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 182-183; Синт.: [492] 131
3758. **ртути(I) нитрит** желт. крист.  $\text{Hg}_2(\text{NO}_2)_2$ ; M 493,19;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: реар.; ПЛ: 7,33 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 182-183
3759. **ртути(II) нитрит**  $\text{Hg}(\text{NO}_2)_2$ ; M 292,601;  $T_{\text{разл}}$  75°; Лит.: [376] 431
3760. **ртути(II) оксалат** крист.  $\text{HgC}_2\text{O}_4$ ; M 288,61;  $T_{\text{пл}}$  165°;  $T_{\text{разл}}$  165°; Раств.: вода: 0,0107 (20°); Лит.: [897] 186-187, [328] 153
3761. **ртути(I) оксид** черн.  $\text{Hg}_2\text{O}$ ; M 417,18;  $T_{\text{пл}}$  100°;  $T_{\text{разл}}$  100°; Лит.: [328] 154, [611] 207
3762. **ртути(II) оксид желтая форма** желт. ромбические крист.  $\text{HgO}$ ; M 216,59;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0052 (25°), 0,041 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.;

- Пл.: 11,03 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -90,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -58,5 (т);  $S_{298}^0$  71,29 (т); Лит.: [768] 92-93
3763. **ртути(II) оксид красная форма** красн. ромбические крист. HgO; M 216,59; T<sub>разл</sub> 400°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0049 (25°), 0,038 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 11,08 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  -90,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -58,6 (т);  $S_{298}^0$  70,29 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 44,05 (т); Лит.: [768] 92-93
3764. **ртути(I) перхлорат** Hg<sub>2</sub>(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>; M 600,081; T<sub>разл</sub> 227-247°; Лит.: [1022] 499
3765. **ртути(II) перхлорат** бц. Hg(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>; M 399,49; T<sub>пл</sub> 170°; T<sub>разл</sub> 170-327°; Лит.: [1022] 499
3766. **ртути(I) перхлорат тетрагидрат** крист. Hg<sub>2</sub>(ClO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> · 4H<sub>2</sub>O; M 672,14; T<sub>пл</sub> 64°; Раств.: вода: 324 (10°), 368 (20°); Лит.: [640] 207, [328] 154
3767. **ртути(II) полонид** HgPo; M 409,59; T<sub>разл</sub> 300°; Лит.: [377] 116
3768. **ртути(II) роданид** (ртути (II) тиоцианат) Hg(SCN)<sub>2</sub>; M 316,75; T<sub>разл</sub> 165°; Разл. на: ртути(II) сульфид, углерода нитрид, углерода дисульфид; Раств.: диоксид серы: 0,02 (0°); Лит.: [897] 184-185, [1023] 587, [454] 44-45, [492] 131; Синт.: [492] 131
3769. **ртути(II) сульфат** (mercury (II) sulfate) бц. крист. HgSO<sub>4</sub>; M 296,65; T<sub>разл</sub> 500°; Раств.: ацетон: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,47 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 184-185, [54] 3,39, [611] 202
3770. **ртути(II) сульфид** (киноварь) красн. тригональные крист. HgS; M 232,65; T<sub>пл</sub> 825°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 8,1 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (333°), 10 (395°), 100 (484°);  $\Delta H_{298}^0$  -59 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -51,4 (т);  $S_{298}^0$  82,4 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 48,41 (т); Лит.: [1026] 512, [1090] 235, [454] 36, [768] 93
3771. **ртути(II) теллурид** черн. крист. HgTe; M 328,19; T<sub>пл</sub> 670°; Лит.: [1026] 512
3772. **ртути(II) тетракарбонилферрат** коричневл. пор. Hg[Fe(CO)<sub>4</sub>]; M 368,475; T<sub>кип</sub> 101°; T<sub>разл</sub> 150°; Разл. на: ртуть, железо, углерода(II) оксид; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [611] 347, [802] 536, [1078] 342
3773. **ртути(II) фульминат** (гремучая ртуть) бц. крист. Hg(ONC)<sub>2</sub>; M 284,74; T<sub>разл</sub> 179°; Раств.: вода: 0,01 (15,5°); Пл.: 4,42 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [339] 388, [1020] 613
3774. **ртути(I) хлорид** (каломель) бел. тетрагональные крист. Hg<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>; M 472,09; T<sub>возг</sub> 383,7°; Раств.: ацетон: о.м.р., вода: о.м.р., эф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; Пл.: 7,15 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (161°), 1 (199°), 10 (247°), 100 (309°);  $\Delta H_{298}^0$  -265,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -210,8 (т);  $S_{298}^0$  192,76 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 99,91 (т); Лит.: [768] 93
3775. **ртути(II) хлорид** (ртуть двухлористая, сулема) бц. ромбические крист. HgCl<sub>2</sub>; M 271,5; T<sub>пл</sub> 280°; T<sub>кип</sub> 302°; Раств.: ацетон: 140 (20°). бензол: р., вода: 4,66 (0°), 5,43 (10°), 6,59 (20°), 7,3 (25°), 8,14 (30°), 10,2 (40°), 13,19 (50°), 17,37 (60°), 30,9 (80°), 58,3 (100°), диоксан: р., диоксид серы: 0,103 (0°), эф.: р., метанол: 25,2 (0°), 51,5 (20°), 141,6 (40°), 166,7 (60°), пиридин: 15,1 (0°), 25,2 (20°), сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 42,5 (0°), 47,1 (20°), 55,3 (40°); Пл.: 5,44 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (100°), 1 (135°), 10 (179°), 100 (235°);  $\Delta H_{298}^0$  -228,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -180,9 (т);  $S_{298}^0$  140,02 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 74,1 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 19,2;  $\Delta H_{кип}$ : 57,82; ЛД<sub>50</sub>: 35 (мышь, в/ж); Лит.: [768] 93, [1016] 31
3776. **ртути(II) цианид** бц. тетрагональные крист. Hg(CN)<sub>2</sub>; M 252,63; T<sub>пл</sub> 320°; T<sub>разл</sub> 320°; Раств.: ацетон: 10,3 (15°), этанол: 9,1 (0°), 10,2 (20°), 11,5 (40°); Лит.: [898] 295, [328] 153
3777. **ртуть** (mercury) серебристо-бел. ж. Hg; M 200,59; T<sub>пл</sub> -38,89°; T<sub>кип</sub> 356,66°; Раств.: вода: 0,000002 (30°); Пл.: 14,193 (-38,9°, г/см<sup>3</sup>, т.), 13,5954 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 13,5461 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 12,8806 (300°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,000002354 (-38°), 0,000006696 (-30°), 0,000022 (-20°), 0,00006734 (-10°), 0,0001898 (0°), 0,0004971 (10°), 0,001 (17,6°), 0,00122 (20°), 0,002801 (30°), 0,01 (46,9°), 0,1 (82°), 0,2713 (100°), 1 (126,5°), 10 (184°), 17,12 (200°), 100 (260,4°), 246,55 (300°); Вязк.: 1,855 (-20°), 1,685 (0°), 1,554 (20°), 1,45 (40°), 1,367 (60°), 1,24 (100°), 1,052 (200°), 0,95



- (300°); Пов.нат.: 479,5 (0°), 473,5 (25°), 467,5 (50°), 456 (100°), 433 (200°), 400 (300°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (ж);  $S_{298}^0$ : 75,9 (ж);  $C_p^0$ : 27,98 (ж);  $\Delta H_{пл}^0$ : 2,29;  $\Delta H_{кип}^0$ : 59,22; Лит.: [339] 386-389, [891] 5, [896] 725-727, [981] 449, [322] 100-110, [359], [386] 51, [768] 92, [955] 112
3778. **рубееановодородная кислота** (водород рубееановый, дитиошавелевой кислоты диамид, рубееановая кислота) оранжево-красн. крист.  $H_2NC(S)C(S)NH_2$ ; М 120,2;  $T_{разл}$  140°; Раств.: ацетон: р., бензол: пл.р., вода: 0,04 (25°), тетрагидрометан: пл.р., хлф.: р.;  $pK_a$  (1) = 9,52 (20°, вода); Лит.: [1026] 513, [610] 529
3779. **рубидий** (rubidium) серебристо-бел. кубические мет. Rb; М 85,47;  $T_{пл}$  39,3°;  $T_{кип}$  690°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: реакт., ртуть: 1,56 (18°), этанол: реакт.; Пл.: 1,532 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,475 (39°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (127°), 0,1 (170°), 1 (294°), 10 (387°). 100 (519°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 75,7 (т);  $C_p^0$ : 30,8 (т);  $\Delta H_{пл}^0$ : 2,18;  $\Delta H_{кип}^0$ : 75,77; Лит.: [617] 10, [1044] 83-85, [1090] 184-186, [386] 51, [740] 12-13, [768] 93; Синт.: [820] 1009, [820] 1010-1012, [820] 1012-1013
3780. **рубидия азид** пластинчатые крист.  $RbN_3$ ; М 127,5;  $T_{пл}$  330°;  $T_{разл}$  395°; Разл. на: рубидий, азот, рубидия нитрид; Раств.: вода: 107,1 (16°), 114,1 (17°), эф.: н.р., этанол: 0,182 (16°); Пл.: 2,937 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 19, [278] 159-160
3781. **рубидия амид** моноклинные крист.  $RbNH_2$ ; М 101,49;  $T_{пл}$  309°; Лит.: [1020] 128
3782. **рубидия бромид** бц. кубические крист.  $RbBr$ ; М 165,38;  $T_{пл}$  682°;  $T_{кип}$  1340°; Раств.: ацетон: 0,005 (18°), вода: 89 (0°), 191 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,35 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 186-187
3783. **рубидия гидрид** бел. кубические крист.  $RbH$ ; М 86,48;  $T_{разл}$  200°; Лит.: [897] 188-189, [376] 70
3784. **рубидия гидроксид** бц. ромбические крист.  $RbOH$ ; М 102,48;  $T_{пл}$  301°; Раств.: вода: 179 (15°), 282 (47°), 964 (95°), этанол: р.; Пл.: 3,203 (11°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -413,8 (т);  $\Delta H_{пл}^0$ : 6,78; Лит.: [768] 93
3785. **рубидия диоксид** бц. кубические крист.  $RbI_2$ ; М 212,37;  $T_{пл}$  642°;  $T_{кип}$  1306°; Раств.: аммиак жидкий: 187 (0°), ацетон: р., вода: 124,7 (0°), 169 (25°), 219 (60°), 281 (100°), этанол: р.; Пл.: 3,55 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (643°), 1 (749°), 10 (887°), 100 (1073°); Пов.нат.: 77,6 (700°), 70,2 (800°), 63,1 (900°), 56,5 (1000°);  $\Delta H_{298}^0$ : -328,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -325,5 (т);  $S_{298}^0$ : 118,03 (т);  $C_p^0$ : 52,38 (т);  $\Delta H_{пл}^0$ : 12,51;  $\Delta H_{кип}^0$ : 150,5; Лит.: [768] 93
3786. **рубидия карбонат** бц. крист.  $Rb_2CO_3$ ; М 230,94;  $T_{пл}$  835°; Раств.: вода: 223 (20°), этанол: м.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -1128 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1046 (т); Лит.: [768] 93
3787. **рубидия надпероксид** темно-коричнев.  $RbO_2$ ; М 117,47;  $T_{пл}$  412°; Лит.: [980] 64, [376] 89
3788. **рубидия нитрат** бц. тригональные крист.  $RbNO_3$ ; М 147,47;  $T_{пл}$  313°; Раств.: ацетон: р., вода: 19,5 (0°), 33 (10°), 53,5 (20°), 81,3 (30°), 116,7 (40°), 155,7 (50°), 200 (60°), 309 (80°), 452 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,11 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 107 (330°), 101 (400°), 93 (500°), 84,5 (600°);  $\Delta H_{298}^0$ : -489,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -390,4 (т);  $S_{298}^0$ : 140,6 (т);  $C_p^0$ : 97,1 (т);  $\Delta H_{пл}^0$ : 5,61; Лит.: [768] 93
3789. **рубидия озонид** красн. моноклинные крист.  $RbO_3$ ; М 133,47;  $T_{разл}$  70°; Раств.: аммиак жидкий: 4,3 (-82°);  $\Delta H_{298}^0$ : -264 (т); Лит.: [1022] 333
3790. **рубидия оксид** бледно-желт. кубические крист.  $Rb_2O$ ; М 186,935;  $T_{пл}$  400°;  $T_{разл}$  400°; Лит.: [1044] 85-86, [328] 197
3791. **рубидия пероксид-надпероксид**  $Rb_4O_6$ ; М 437,87;  $T_{пл}$  461°; Лит.: [376] 89
3792. **рубидия перхлорат**  $RbClO_4$ ; М 184,92;  $T_{пл}$  597°;  $T_{разл}$  597°; Раств.: ацетон: 0,095 (25°), этанол: 0,009 (25°); Лит.: [898] 296, [1022] 498
3793. **рубидия сульфат** бц. ромбические крист.  $Rb_2SO_4$ ; М 266,99;  $T_{пл}$  1074°;  $T_{кип}$  1700°; Раств.: вода: 36,4 (0°), 42,6 (10°), 48,2 (20°), 53,5 (30°), 58,5 (40°), 63,1 (50°),

- 67,4 (60°), 75 (80°), 81,8 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,61 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 130,5 (1100°), 123,5 (1200°), 117,7 (1300°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1424,7 (т); Лит.: [768] 94
3794. **рубидия тетрахромат**  $\text{Rb}_2\text{Cr}_4\text{O}_{13}$ ; М 586,91;  $T_{\text{пл}}$  177°;  $T_{\text{разл}}$  328°; Лит.: [619] 170
3795. **рубидия фторид** бц. кубические крист.  $\text{RbF}$ ; М 104,47;  $T_{\text{пл}}$  775°;  $T_{\text{кип}}$  1410°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 300 (18°), эф.: н.р., фтороводород: р., этанол: н.р.; Давл. паров: 1 (827°), 10 (972°), 100 (1168°); Пов.нат.: 125 (800°), 121 (850°), 117 (900°), 113 (950°), 109 (1000°);  $\Delta H_{298}^0$ : -549,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -523,4 (т);  $S_{298}^0$ : 75,3 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 17,3;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 165,3; Лит.: [768] 94
3796. **рубидия хлорид** бц. кубические крист.  $\text{RbCl}$ ; М 120,92;  $T_{\text{пл}}$  717°;  $T_{\text{кип}}$  1390°; Раств.: аммиак жидкий: 0,29 (0°), ацетон: 0,0002 (18°), вода: 77 (0°), 84,4 (10°), 91,1 (20°), 94,2 (25°), 97,6 (30°), 103,5 (40°), 115,5 (60°), 127,2 (80°), 138,9 (100°), этанол: 0,078 (25°); Пл.: 2,76 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (668°), 1 (777°), 10 (919°), 100 (1112°); Пов.нат.: 95 (760°), 91 (800°), 87 (850°), 83 (900°), 74 (1000°);  $\Delta H_{298}^0$ : -430,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -405,8 (т);  $S_{298}^0$ : 91,6 (т);  $C_p^0$ : 51,5 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 18,4;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 154,5; Лит.: [768] 94
3797. **рубидия хромат**  $\text{Rb}_2\text{CrO}_4$ ; М 286,93;  $T_{\text{пл}}$  994°; Лит.: [640] 265, [1026] 513
3798. **рубратоксин В**  $\text{C}_{26}\text{H}_{36}\text{O}_{11}$ ; М 518,51; CAS 21794-01-4;  $T_{\text{пл}}$  170°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 1,5 (кошки, в/б), 0,36 (крысы, в/б), 6,48 (морские свинки, в/б), 2,6 (мыши, в/б), 0,5 (собаки, в/б); Лит.: [12] 348, [942] 244-245
3799. **рутенией** (ruthenium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ru; М 101,07;  $T_{\text{пл}}$  2250°;  $T_{\text{кип}}$  4200°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 12,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (2655°), 1 (2940°), 10 (3290°), 100 (3730°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 28,5 (т);  $C_p^0$ : 24,1 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 24;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 602; Лит.: [246] 9-10, [386] 51, [447], [768] 94
3800. **рутения(IV) оксид** черно-коричн. ам. в-во  $\text{RuO}_2$ ; М 133,069;  $T_{\text{разл}}$  930°; Лит.: [246] 11
3801. **рутения(VIII) оксид** золотисто-желт. моноклинные крист.  $\text{RuO}_4$ ; М 165,07;  $T_{\text{пл}}$  25,4°;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: рутения(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 2,03 (20°), тетрагидрометан: р.; Пл.: 3,29 (21°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -239,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -150,6 (т);  $S_{298}^0$ : 141 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 10,9;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 55,2; Лит.: [377] 410, [768] 94
3802. **рутения(III) хлорид** коричнево-черн. крист.  $\text{RuCl}_3$ ; М 207,43;  $T_{\text{разл}}$  500°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,11 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 190-191
3803. **рутил** (титана (IV) оксид) желт. тетрагональные крист.  $\text{TiO}_2$ ; М 79,9;  $T_{\text{пл}}$  1892°;  $T_{\text{разл}}$  2900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$ : 2,7 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -943,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -888,6 (т);  $S_{298}^0$ : 50,33 (т);  $C_p^0$ : 55,02 (т); Лит.: [377] 298-299, [768] 105
3804. **сакситоксина дигидрохлорид** (TZ, saxitoxin dihydrochloride) бел. крист.  $\text{C}_9\text{H}_{17}\text{Cl}_2\text{N}_4\text{O}_4$ ; М 358,18; CAS 35554-08-0;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.;  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = 8,5 (25°, вода, гуанидиновая группа в пергидроимидазольном цикле);  $pK_{\text{BH}}^+$  (1) = 11,5 (25°, вода, гуанидиновая группа в пергидропиримидиновом кольце);  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,091 (голуби, п/о), 0,28 (кошки, п/о), 0,0027 (кошки, в/в), 0,003 (кролики, в/в), 0,19 (крысы, п/о), 0,012 (крысы, в/в), 0,0105 (крысы, в/б), 0,135 (морские свинки, п/о), 0,26 (мыши, п/о), 0,0034 (мыши, в/в), 0,008 (мыши, п/к), 0,008 (мыши, в/б), 0,364 (обезьяны, п/о), 0,18 (собаки, п/о), 0,0034 (цыплята, в/в), 0,007 (человек, п/о), 0,0057 (человек); Лит.: [195] 84, [1024] 528, [19] 153-156, 161-162, [265] 116-117
3805. **салицилальдоксим** (о-оксисбензальдегида оксим, салицилальдегида оксим) бц. крист.  $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{NOH}$ ; М 138,12;  $T_{\text{пл}}$  57°; Лит.: [514] 734, [1026] 514, [736] 22
3806. **салициловая кислота** (2-гидроксисбензойная кислота, орто-оксисбензойная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{НОС}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 138,121;  $T_{\text{пл}}$  159°;

- Раств.: вода: 0,18 (20°), 1,76 (75°), эф.: 50,5 (15°), хлф.: р., этанол: 39,2 (15°); Пл.: 1,443 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 20 (211°);  $pK_a$  (1) = 3 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 13,82 (20°, вода); Лит.: [338] 136, [897] 938-939, [361] 222-229, [768] 223
3807. **салициловой кислоты амид** (альгамон, салициламид) бел. крист.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CONH}_2$ ; М 137,14;  $T_{\text{пл}}$  141°; Раств.: вода: м.р., эф.: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 514, [284] 178
3808. **салициловой кислоты 4-гидроксифениламид** (оксафенамид) бел. крист.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 229,231;  $T_{\text{пл}}$  176°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 178
3809. **салициловой кислоты метиловый эфир** (гаультеровое масло синтетическое, метилсалицилат) бц. ж.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}}$  -8,6°;  $T_{\text{кип}}$  223,3°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 938-939, [284] 174; Синт.: [757] 366-367
3810. **салициловой кислоты фениловый эфир** (мусол, салол) бел. крист.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOC}_6\text{H}_5$ ; М 214,22;  $T_{\text{пл}}$  43°; Раств.: вода: н.р., эф.: о.х.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [514] 736, [284] 174
3811. **салициловой кислоты этиловый эфир** бц. ж.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 166,17;  $T_{\text{пл}}$  1,3°;  $T_{\text{кип}}$  231,5-234°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 938-939
3812. **сальсоцидина гидрохлорид дигидрат** (1-метил-6,7-диметокси-1,2,3,4-тетрагидроизохинолина гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{ClNO}_4$ ; М 279,76;  $T_{\text{пл}}$  230°; Раств.: вода: л.р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [284] 366
3813. **сальсоцидина гидрохлорид** (1-метил-6-гидрокси-7-метокси-1,2,3,4-тетрагидроизохинолина гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{ClNO}$ ; М 213,704;  $T_{\text{пл}}$  141-152°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1026] 515, [284] 366
3814. **самарий** (samarium) серебристо-бел. тригональные мет. Sm; М 150,4;  $T_{\text{пл}}$  1072°;  $T_{\text{кип}}$  1670°; Пл.: 7,54 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$  0 (т);  $\Delta G_{298}^0$  0 (т);  $S_{298}^0$  68,2 (т);  $C_p$ : 27,2 (т); Лит.: [768] 94
3815. **самария бромид** желт.  $\text{SmBr}_3$ ; М 390,072;  $T_{\text{пл}}$  640°; Лит.: [377] 559
3816. **самария(II) бромид** коричнев.  $\text{SmBr}_2$ ; М 310,168;  $T_{\text{пл}}$  669°; Лит.: [377] 559
3817. **самария нодид** оранжев.  $\text{SmI}_3$ ; М 531,07;  $T_{\text{пл}}$  850°; Лит.: [377] 559
3818. **самария(II) нодид** зелен.  $\text{SmI}_2$ ; М 404,17;  $T_{\text{пл}}$  520°; Лит.: [377] 559
3819. **самария оксид** желт. кубические крист.  $\text{Sm}_2\text{O}_3$ ; М 348,72;  $T_{\text{пл}}$  2270°; Лит.: [1023] 289-290
3820. **самария фторид** светло-желт. крист.  $\text{SmF}_3$ ; М 207,355;  $T_{\text{пл}}$  1305°; Лит.: [1023] 290
3821. **самария(II) фторид** пурпурн.  $\text{SmF}_2$ ; М 188,36;  $T_{\text{пл}}$  1417°; Лит.: [377] 559
3822. **самария хлорид** бледно-желт. крист.  $\text{SmCl}_3$ ; М 256,72;  $T_{\text{пл}}$  678°; Лит.: [1023] 290
3823. **самария(II) хлорид** коричнев.  $\text{SmCl}_2$ ; М 221,27;  $T_{\text{пл}}$  859°; Лит.: [377] 559
3824. **сангвинарин** (псевдоцелеритрин) крист. (р.п. петролейный эфир)  $\text{C}_{20}\text{H}_{15}\text{NO}_5$ ; М 349,34;  $T_{\text{пл}}$  266°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 19,4 (°); Лит.: [897] 940-941, [1021] 203-204, [753] 26-28
3825. **сахарин** (глюцид, орто-сульфобензойной кислоты имид) бц. моноклинные крист. (р.п. ацетон)  $\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_3\text{S}$ ; М 183,19;  $T_{\text{пл}}$  225°; Раств.: ацетон: г.р., бензол: р., вода: 0,43 (25°), 4 (100°), эф.: т.р., ксилол: р., хлф.: т.р., этанол: 3,1 (20°), этилацетат: р.;  $pK_a$  (1) = 1,3 (20°, вода); Лит.: [897] 940-941, [179] 104-118, [520] 73-80
3826. **сахароза** (альфа-D-глюкопиранозил-(1→2)-бета-D-фруктофуранозид, свекловичный сахар, тростниковый сахар) бц. моноклинные крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ ; М 342,3;  $T_{\text{пл}}$  185°; Раств.: вода: 179 (0°), 487 (100°), эф.: н.р., метанол: м.р., этанол: 0,9 (20°); Пл.: 1,5879 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 12,7 (23°, вода); Лит.: [1090] 505, 565, [259] 124, [454] 37, [768] 178, [943] 382-383

3827. **свинец** (lead) сер. кубические мет. Pb; M 207,2; T<sub>пл</sub> 327,4°; T<sub>кип</sub> 1745°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 1.32 (18°); ПЛ.: 11.336 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (981°); Ск.зв.: 1020 (20°, состояние среды - кристаллы, в стержне); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 0 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: 0 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 64,81 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 26,44 (т); ΔH<sub>пл</sub>: 4,77; ΔH<sub>кип</sub>: 177,7; Лит.: [617] 10, [896] 595, 598, [376] 350, [386] 51, [768] 94, [955] 112
3828. **свинца азид (альфа-форма)** бц. ромбические крист. Pb(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; M 291,23; T<sub>разл</sub> 350°; Раств.: вода: 0.023 (18°), 0.09 (70°), укс.: л.р.; ПЛ.: 4.71 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 482 (т); Лит.: [897] 192-193, [1023] 303, [278] 203-234
3829. **свинца азид (бета-форма)** бц. Pb(N<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; M 291,23; T<sub>разл</sub> 350°; ПЛ.: 4,93 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 192-193, [1023] 303, [278] 203-204
3830. **свинца ацетат** (CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>Pb; M 325,288; T<sub>пл</sub> 280°; Разл. на: ацетон, свинец, углерода(IV) оксид, вода; ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -960,9 (т); Лит.: [776] 145, [328] 190, [768] 94
3831. **свинца ацетат тригидрат** (свинцовый сахар) бц. моноклинные крист. Pb(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub> · 3H<sub>2</sub>O; M 379,3; CAS 6080-56-4; T<sub>пл</sub> 75°; Раств.: вода: 19,7 (0°), 29,3 (10°), 44,3 (20°), 55,2 (25°), 69,7 (30°), 116,9 (40°), 221 (50°), глицерин: 143 (20°), этанол: пл.р.; ПЛ.: 2,49 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -1848,6 (т); Лит.: [620] 124, [784] 780, [897] 196-197, 266, [393] 67, [768] 94
3832. **свинца бензоат гидрат** бел. крист. Pb(C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COO)<sub>2</sub> · H<sub>2</sub>O; M 467,44; T<sub>разл</sub> 100°; Раств.: вода: 0,16 (20°); Лит.: [897] 192-193
3833. **свинца бромат гидрат** бц. моноклинные крист. Pb(BrO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> · H<sub>2</sub>O; M 481,04; T<sub>разл</sub> 180°; Раств.: вода: 1,38 (20°); ПЛ.: 5,53 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 192-193
3834. **свинца бромид** бц. ромбические крист. PbBr<sub>2</sub>; M 367; T<sub>пл</sub> 370°; T<sub>кип</sub> 893°; Раств.: вода: 0,46 (0°), 0,73 (15°), 0,97 (25°), 1,32 (35°), 1,75 (45°), 2,14 (55°), 2,57 (65°), 3,34 (80°), 4,75 (100°), глицерин: р., пиридин: 0,8 (0°), 1,44 (100°), этанол: м.р.; ПЛ.: 6,67 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 94
3835. **свинца гексацианоферрат(III) гексагидрат** красн. моноклинные крист. Pb<sub>3</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>]<sub>2</sub> · 6H<sub>2</sub>O; M 1153,57; T<sub>разл</sub> 110-120°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [897] 64-65
3836. **свинца гексацианоферрат(II) тригидрат** светло-желт. пор. Pb<sub>2</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>] · 3H<sub>2</sub>O; M 680,38; T<sub>разл</sub> 100°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [897] 64-65
3837. **свинца гидрид** (плюмбан) PbH<sub>4</sub>; M 211,232; T<sub>кип</sub> -13°; Лит.: [750] 20
3838. **свинца гидроксид** бц. гексагональные крист. Pb(OH)<sub>2</sub>; M 241,2; T<sub>разл</sub> 145°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0155 (20°); pK<sub>a</sub> (1) = 15,7 (18°, вода); pK<sub>b</sub> (1) = 3,02 (25°, вода); pIP (0) = 15,33 (20°, вода); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -512,5 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -451,2 (т); Лит.: [898] 233, [768] 94
3839. **свинца иодид** желт. гексагональные крист. PbI<sub>2</sub>; M 461; T<sub>пл</sub> 412°; T<sub>кип</sub> 872°; Раств.: ацетон: 0,02 (59°), вода: 0,044 (0°), 0,061 (15°), 0,076 (25°), 0,09 (30°), 0,17 (50°), 0,3 (80°), 0,436 (100°), этанол: н.р.; ПЛ.: 6,16 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (404°), 1 (479°), 10 (571°), 100 (700°); pIP (0) = 8,09 (20°, вода); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -175,2 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -173,6 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 175,35 (т); ΔH<sub>пл</sub>: 21,1; ΔH<sub>кип</sub>: 100; Лит.: [897] 233, [1090] 218, [768] 94
3840. **свинца карбонат** (церуссит) бц. ромбические крист. PbCO<sub>3</sub>; M 267,2; T<sub>разл</sub> 315°; Раств.: вода: 0,000011 (20°), этанол: н.р.; ПЛ.: 6,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -699,6 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -625,9 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 131 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 87,4 (т); Лит.: [897] 196-197, [768] 95
3841. **свинца линолеат** светло-желт. аморфн. пор. (C<sub>17</sub>H<sub>31</sub>COO)<sub>2</sub>Pb; M 766,075; T<sub>пл</sub> 55°; Лит.: [1026] 518
3842. **свинца метаборат гидрат** бел. крист. Pb(BO<sub>2</sub>)<sub>2</sub> · H<sub>2</sub>O; M 310,82; T<sub>разл</sub> 160°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [897] 192-193
3843. **свинца нитрат** бц. кубические крист. Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; M 331,2; T<sub>разл</sub> 205°; Раств.: вода: 36,4 (0°), 52,2 (20°), 56,5 (25°), 69,4 (40°), 88 (60°), 107,4 (80°), 127,3 (100°), метанол: 1,42 (25°), пиридин: 4,39 (0°), 5,46 (25°), этанол: 0,04 (20°); ПЛ.: 4,53 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -451,7 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -256,9 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 217,9 (т); Лит.: [768] 95

3844. **свинца оксалат** бел. пор.  $\text{PbC}_2\text{O}_4$ ; М 295,21;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: вода: 0,00025 (20°); Лит.: [897] 198-199. [328] 190
3845. **свинца оксид альфа-форма** красн. тетрагональные крист.  $\text{PbO}$ ; М 223,2;  $T_{\text{пл}}$  886°;  $T_{\text{кип}}$  1535°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 9,51 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (834°), 1 (944°), 10 (1085°), 100 (1265°);  $\Delta H_{298}^0$ : -219,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -189,1 (т);  $S_{298}^0$ : 66,1 (т);  $C_p^0$ : 45,81 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 25,5;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 228; Лит.: [768] 95
3846. **свинца оксид бета-форма** желт. ромбические крист.  $\text{PbO}$ ; М 223,2;  $T_{\text{пл}}$  886°;  $T_{\text{кип}}$  1535°; Раств.: вода: м.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -217,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -188,2 (т);  $S_{298}^0$ : 68,7 (т);  $C_p^0$ : 45,77 (т); Лит.: [768] 95
3847. **свинца(IV) оксид альфа-форма** (свинца диоксид альфа-форма) коричнево-черн. ромбические крист.  $\text{PbO}_2$ ; М 239,2;  $T_{\text{разл}}$  220°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 9,67 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 95
3848. **свинца(IV) оксид бета-форма** (свинца диоксид бета-форма) коричнево-черн. тетрагональные крист.  $\text{PbO}_2$ ; М 239,2;  $T_{\text{разл}}$  280°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 9,33 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -276,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -218,3 (т);  $S_{298}^0$ : 74,89 (т);  $C_p^0$ : 64,77 (т); Лит.: [768] 95
3849. **свинца пальмитат** бел. пор.  $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{14}\text{COO})_2\text{Pb}$ ; М 718,04;  $T_{\text{пл}}$  112,3°; Раств.: вода: 0,007 (50°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 194-195
3850. **свинца перенат**  $\text{Pb}(\text{ReO}_4)_2$ ; М 707,609;  $T_{\text{пл}}$  562°; Пл.: 6,93 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [785] 320, [301] 24
3851. **свинца шкрат моногидрат** желт. игольчатые крист.  $\text{Pb}(\text{OC}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 681,4;  $T_{\text{разл}}$  130°; Раств.: вода: 0,88 (15°); Пл.: 2,831 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 196-197, [1022] 514
3852. **свинца селенид** сер. кубические крист.  $\text{PbSe}$ ; М 286,15;  $T_{\text{пл}}$  1065°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,1 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 196-197
3853. **свинца сульфат** (англезит) бц. ромбические крист.  $\text{PbSO}_4$ ; М 303,3;  $T_{\text{пл}}$  1170°;  $T_{\text{разл}}$  1170°; Раств.: вода: 0,0045 (25°), 0,0057 (50°), этанол: н.р.; Пл.: 6,35 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -920,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -813,8 (т);  $S_{298}^0$ : 148,6 (т);  $C_p^0$ : 103,2 (т);  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 40; Лит.: [538] 177, [768] 95
3854. **свинца сульфид** (галенит) серо-черн. кубические крист.  $\text{PbS}$ ; М 239,3;  $T_{\text{пл}}$  1077°;  $T_{\text{кип}}$  1281°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,59 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (755°), 1 (853°), 10 (967°), 100 (1108°);  $\Delta H_{298}^0$ : -100,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -98,8 (т);  $S_{298}^0$ : 91,2 (т);  $C_p^0$ : 49,79 (т); Лит.: [376] 366, [768] 95
3855. **свинца теллурид** (алпайт) бел. кубические крист.  $\text{PbTe}$ ; М 334,79;  $T_{\text{пл}}$  917°; Пл.: 8,16 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 196-197. [538] 177
3856. **свинца тиоцианат**  $\text{Pb}(\text{SCN})_2$ ; М 323,365;  $T_{\text{разл}}$  195°; Раств.: вода: 0,05 (20°); Пл.: 3,82 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1023] 586
3857. **свинца титанат** (македонит) желт. крист.  $\text{PbTiO}_3$ ; М 303,065;  $T_{\text{пл}}$  1290°; Лит.: [1026] 519
3858. **свинца тригерманат** бел. гексагональные крист.  $\text{Pb}_5\text{Ge}_3\text{O}_{11}$ ; М 1429,91;  $T_{\text{пл}}$  740°; Лит.: [1020] 530
3859. **свинца 2,4,6-тринитрорезорцинат моногидрат** золотисто-желт. крист.  $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{O}_2\text{Pb} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 468,3;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: 0,09 (20°); Пл.: 3,095 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -841 (т); Лит.: [1023] 306
3860. **свинца формнат** бц. ромбические крист.  $\text{Pb}(\text{HCOO})_2$ ; М 297,22;  $T_{\text{разл}}$  190°; Раств.: вода: 1,6 (16°), 20 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,63 (20°, к в.4, т.); Лит.: [638] 272
3861. **свинца фосфат** бел. гексагональные крист.  $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$ ; М 811,51;  $T_{\text{пл}}$  1014°; Раств.: вода: 0,000014 (20°); Лит.: [897] 198-199
3862. **свинца фторид** (свинца дифторид)  $\text{PbF}_2$ ; М 245,197;  $T_{\text{пл}}$  822°;  $T_{\text{кип}}$  1290°; Раств.: вода: 0,066 (20°); Лит.: [1026] 518
3863. **свинца(IV) фторид** желт.  $\text{PbF}_4$ ; М 283,2;  $T_{\text{пл}}$  600°; Лит.: [54] 3.35, [376] 359

3864. **свинца хлорид** бц. ромбические крист.  $\text{PbCl}_2$ ;  $M$  278,1;  $T_{\text{пл}}$  495°;  $T_{\text{кип}}$  953°; Раств.: вода: 0,67 (0°), 0,98 (20°), 1,08 (25°), 1,19 (30°), 1,32 (35°), 1,78 (50°), 2,13 (65°), 2,62 (80°), 3,25 (100°), глицерин: р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 5,85 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (474°), 1 (549°), 10 (650°), 100 (786°); Вязк.: 4,41 (507°), 3,23 (567°), 2,47 (627°), 1,95 (687°); Пов.нат.: 135 (520°), 132 (550°), 128 (580°);  $\Delta H^0_{298}$ : -359,8 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -314,05 (т);  $S^0_{298}$ : 134,3 (т);  $C_p^0$ : 77 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 23,85;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 128,9; Лит.: [768] 95
3865. **свинца(IV) хлорид** (свинец четыреххлористый, свинца тетрахлорид) желт. маслянистая ж.  $\text{PbCl}_4$ ;  $M$  349,01; CAS 13463-30-4;  $T_{\text{пл}}$  -15°;  $T_{\text{разл}}$  105°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,18 (20°, к в.4, ж.); ДП: 2,78 (20°); Лит.: [897] 198-199, [269] 171
3866. **свинца хромат** желт. моноклинные крист.  $\text{PbCrO}_4$ ;  $M$  323,2;  $T_{\text{пл}}$  844°; Раств.: вода: н.р., укс.: н.р.; Пл.: 6,12 (15°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -910,9 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -819,6 (т);  $S^0_{298}$ : 152,7 (т); Лит.: [768] 95
3867. **себацдиновой кислоты дибутыловый эфир** бледно-желт. маслянистая ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OOC}(\text{CH}_2)_8\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ;  $M$  314,48;  $T_{\text{пл}}$  -10°;  $T_{\text{кип}}$  344-345°; ЛД<sub>50</sub>: 25500 (б. мыши, п/о); Лит.: [401] 108, [1077] 100
3868. **сексифенил** бц. листовидные крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-(C}_6\text{H}_4)_4\text{-C}_6\text{H}_5$ ;  $M$  458,59;  $T_{\text{пл}}$  475°; Лит.: [488] 291
3869. **секуренин**  $\text{C}_{13}\text{H}_{15}\text{NO}_2$ ;  $M$  219,28;  $T_{\text{пл}}$  143°; Раств.: ацетон: пл.р., вода: пл.р., эф.: пл.р., хлф.: р.; Лит.: [1020] 86
3870. **секуренина нитрат** бел. крист.  $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_5$ ;  $M$  280,277;  $T_{\text{пл}}$  203°; Раств.: вода: л.р. (100°), т.р., эф.: н.р., этанол: г.р.; Лит.: [554] 130-131
3871. **селена гипофторит-пентафторид** (пентафторселена фтороксигенат)  $\text{F}_5\text{SeOF}$ ;  $M$  208,95;  $T_{\text{пл}}$  -54°;  $T_{\text{кип}}$  -29°; Лит.: [377] 126
3872. **селена(IV) оксид** (селена диоксид) бц. тетрагональные крист.  $\text{SeO}_2$ ;  $M$  110,96;  $T_{\text{возг}}$  337°;  $T_{\text{разл}}$  1000°; Раств.: ацетон: р., вода: 264 (22°), 472 (65°), укс.: р., этанол: 6,67 (14°); Пл.: 3,954 (16°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (155°), 1 (189°), 10 (231°), 100 (282°);  $\Delta H^0_{298}$ : -225,5 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -173,5 (т);  $S^0_{298}$ : 56,9 (т);  $\Delta H_{\text{возг}}$ : 91,2; ЛД<sub>50</sub>: 4 (кролики, п/к); Лит.: [768] 96
3873. **селена(VI) оксид** (селена триоксид) бц. тетрагональные крист.  $\text{SeO}_3$ ;  $M$  126,96;  $T_{\text{пл}}$  118,5°;  $T_{\text{разл}}$  185°; Разл. на: селена(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., серная кислота 100%: р., тетрахлоорметан: н.р., этанол: р.;  $\Delta H^0_{298}$ : -173,2 (т);  $S^0_{298}$ : 84,1 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 7,1;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 30,5; Лит.: [377] 128-129, [768] 96
3874. **селена(IV) оксидхлорид** желтоват. ж.  $\text{SeOCl}_2$ ;  $M$  165,87;  $T_{\text{пл}}$  9,5°;  $T_{\text{кип}}$  179,4°;  $T_{\text{разл}}$  179,4°; Раств.: бензол: смеш., вода: реак., сероуглерод: смеш., тетрахлоорметан: смеш., хлф.: смеш.; Пл.: 2,445 (16°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); ДП: 46,2 (20°); Дип.: 2,62 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 7 (кролики, п/к); Лит.: [377] 126, [522] 55-56
3875. **селена(IV) фторид** бц. дымящая ж.  $\text{SeF}_4$ ;  $M$  154,95;  $T_{\text{пл}}$  -9,5°;  $T_{\text{кип}}$  107,7°; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,75 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 1 (-12,9°), 10 (17,9°), 100 (57°); Дип.: 1,78 (20°); Пов.нат.: 39,1 (-7,6°), 36,3 (17,8°), 27,5 (89,2°);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 47,1; Лит.: [768] 96
3876. **селена(VI) фторид** бц. г.  $\text{SeF}_6$ ;  $M$  192,95;  $T_{\text{возг}}$  -46,6°; Давл. паров: 1 (-118,6°), 10 (-99,2°), 100 (-74,3°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H^0_{298}$ : -1029 (г);  $\Delta G^0_{298}$ : -928,9 (г);  $S^0_{298}$ : 313,8 (г);  $C_p^0$ : 110,5 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 7,1;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 18,3; Лит.: [768] 96
3877. **селена(II) хлорид** красно-коричнев. ж.  $\text{Se}_2\text{Cl}_2$ ;  $M$  228,83;  $T_{\text{пл}}$  -85°;  $T_{\text{кип}}$  130°; Раств.: вода: реак., эф.: реак., сероуглерод: х.р., тетрахлоорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: реак.; Пл.: 2,906 (17,5°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Дип.: 2,1 (20°);  $\Delta H^0_{298}$ : -85,4 (ж);  $\Delta G^0_{298}$ : -48,5 (ж);  $S^0_{298}$ : 188 (ж); Лит.: [522] 55, [768] 96
3878. **селена(IV) хлорид** бц. кубические крист.  $\text{SeCl}_4$ ;  $M$  220,77;  $T_{\text{возг}}$  196°; Раств.: вода: реак., сероуглерод: м.р., трихлороксид фосфора: р.; Давл. паров: 1 (71°), 10 (105,5°), 100 (146,6°);  $\Delta H^0_{298}$ : -189,5 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -107,1 (т); ЛД<sub>50</sub>: 19 (морские свинки, п/к); Лит.: [768] 96

3879. **селенистая кислота** бц. гексагональные крист.  $\text{H}_2\text{SeO}_3$ ; М 128,97;  $T_{\text{разл}}$  70°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 167 (20°), 385 (90°), этанол: л.р.: Пл.: 3.004 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 2,46 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 7,3 (25°, вода); Лит.: [897] 200-201, [898] 79, [1026] 520
3880. **селеновая кислота** бц. гексагональные крист.  $\text{H}_2\text{SeO}_4$ ; М 144,97;  $T_{\text{пл}}$  60°;  $T_{\text{разл}}$  260°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 566 (20°), серная кислота 100%: р.; Пл.: 2,95 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = -3 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 1,9 (25°, вода); Лит.: [897] 200-201, [898] 79
3881. **селеноводород** бц. г.  $\text{H}_2\text{Se}$ ; М 80,976;  $T_{\text{пл}}$  -65,7°;  $T_{\text{кип}}$  -41,3°;  $pK_a$  (1) = 3,77 (18°, вода);  $pK_a$  (2) = 11 (18°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : 73 (г); Лит.: [341] 270, [898] 79, [377] 116-117, [610] 352-353
3882. **селенофен**  $(\text{CH}=\text{CH})_2\text{Se}$ ; М 131,03456;  $T_{\text{кип}}$  110°; Лит.: [648] 340, 342, [1023] 315
3883. **селен серый** (selenium) сер. тригональные крист. Se; М 78,96;  $T_{\text{пл}}$  217°;  $T_{\text{кип}}$  685°; Пл.: 4,79 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (287°), 1 (350°), 10 (428°), 100 (534°); Пов.нат.: 92,5 (217°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 42,1 (г);  $C_p^0$ : 25,4 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 6,7;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 29; Лит.: [341] 269-270, [1090] 239, [377] 101-111, [386] 48, 51, [393] 33, [768] 95-96
3884. **сепмкарбазид** (карбамоилгидразин) бц. призматические крист. (р.п. этанол)  $\text{NH}_2\text{NHCONH}_2$ ; М 75,07;  $T_{\text{пл}}$  96°; Раств.: бензол: н.р., вода: х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.;  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 3,53 (25°, вода); Дип.: 3,77 (20°); Лит.: [514] 788-789, [1023] 315, [768] 178
3885. **сера моноклиппная** желт. моноклинные крист.  $S_8$ ; М 256,48;  $T_{\text{пл}}$  119,3°;  $T_{\text{кип}}$  444,6°; Раств.: бензол: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0,38 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0,19 (г);  $S_{298}^0$ : 32,6 (г);  $C_p^0$ : 23,6 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 1,72;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 9,2; Лит.: [1090] 236, [768] 96
3886. **сера ромбическая** (sulfur orthorhombic) желт. ромбические крист.  $S_8$ ; М 256,52;  $T_{\text{пл}}$  112,8°;  $T_{\text{кип}}$  444,6°; Раств.: ацетон: р.2,5 (25°), бензол: 1 (0°), 2,1 (25°), 4,5 (50°), 8,7 (70°), вода: н.р., гексан: 0,25 (20°), эф.: 0,283 (23°), пиридин: р., сероуглерод: р.22 (0°), 50,4 (25°), 143,9 (50°), 257,1 (70°), тетрахлорметан: 0,34 (0°), 0,84 (25°), 1,83 (50°), толуол: р., хлф.: р., этанол: 0,065 (25°); Пл.: 2,07 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (137°), 1 (182°), 10 (243°), 100 (331°); ДП: 3,52 (118°); Вязк.: 10,94 (123°), 7,09 (149.5°), 7,19 (156.3°), 77,2 (160.3°), 500, (165°), 1600, (184°), 2150, (200°), 1860, (220°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 31,9 (г);  $C_p^0$ : 22,7 (г);  $T_{\text{криг}}$ : 1040;  $R_{\text{криг}}$ : 11,8;  $P_{\text{криг}}$ : 0,119; Лит.: [895] 38-50, [1090] 236, [377] 5-27, 34, 57, [386] 51, [454] 31, 36, [768] 96
3887. **сера ромбоздрическая** красновато-оранж.  $S_8$ ; М 192,39;  $T_{\text{разл}}$  50°; Пл.: 2,209 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 14-15
3888. **серебра азид** бел. ромбические крист.  $\text{AgN}_3$ ; М 149,89;  $T_{\text{пл}}$  250°;  $T_{\text{разл}}$  297°; Разл. на: серебро, азот; Раств.: ацетон: 0,015 (20°), вода: н.р. (20°), 0,01 (100°), этанол: 0,006 (20°); Пл.: 4,81 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); рПП (0) = 7,82 (45°, вода); рПП (0) = 8,19 (35°, вода); рПП (0) = 8,58 (25°, вода); рПП (0) = 9,01 (15°, вода); рПП (0) = 9,48 (5°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : 279,5 (г); Лит.: [821] 1094, [897] 206-207, [898] 750, [278] 238-241; Синт.: [821] 1094
3889. **серебра арсенат** темно-коричнев.  $\text{Ag}_3\text{AsO}_4$ ; М 462,52;  $T_{\text{пл}}$  830°;  $T_{\text{разл}}$  830°; Пл.: 6,657 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [539] 72
3890. **серебра ацетат** крист.  $\text{CH}_3\text{COOAg}$ ; М 166,92;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: вода: 0,72 (0°), 0,88 (10°), 1,02 (20°), 1,21 (30°), 1,89 (60°), 2,52 (80°); Пл.: 3,25 (20°, к в.4, г.); рПП (0) = 2,4 (20°, вода); Лит.: [519] 186-187, [898] 180, [1026] 522, [767] 254
3891. **серебра ацетиленид** бел. крист.  $\text{Ag}_2\text{C}_2$ ; М 239,76;  $T_{\text{разл}}$  120-140°; Лит.: [278] 424-434
3892. **серебра борогидрид** бел.  $\text{AgBH}_4$ ; М 122,71;  $T_{\text{разл}}$  -30°; Лит.: [611] 269

3893. **серебра борогидрид - трифенилфосфин (1/2)**  $\text{AgBH}_4 \cdot 2\text{P}(\text{C}_6\text{H}_5)_3$ ; М 647,28;  $T_{\text{пл}}$  133°; Лит.: [611] 269
3894. **серебра бромид** светло-желт. кубические крист.  $\text{AgBr}$ ; М 187,77;  $T_{\text{пл}}$  424°;  $T_{\text{разл}}$  700°; Раств.: аммиак жидкий: 2,4 (0°), вода: 0,000165 (25°), 0,00037 (100°), диоксид серы: 0,003 (0°), метанол: 0,0000007 (20°), этанол абсолютный: 0,000000016 (20°); ПЛ: 6,473 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\rho_{\text{ПР}}(0) = 12,2$  (20°, вода); Вязк.: 3,3 (447°), 2,86 (497°), 2,53 (547°); Пов.нат.: 153 (460°), 152 (500°), 149,5 (600°);  $\Delta H_{298}^0$ : -100,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -97,2 (т);  $S_{298}^0$ : 107,1 (т);  $C_p^0$ : 52,3 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 12,6;  $\Delta H_{\text{кри}}$ : 177; Лит.: [546] 90, [767] 254, [768] 98
3895. **серебра вольфрамат** светло-желт. крист.  $\text{Ag}_2\text{WO}_4$ ; М 463,59;  $T_{\text{пл}}$  620°; Раств.: вода: 0,05 (15°); Лит.: [897] 206-207, [328] 114
3896. **серебра гипонитрит** желт.  $\text{AgON}=\text{NOAg}$ ; М 275,75;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: вода: о.м.р.; ПЛ: 5,75 (30°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 206-207, [766] 17
3897. **серебра дигидроцианурат**  $\text{AgH}_2\text{C}_3\text{N}_3\text{O}_3$ ; М 235,93;  $T_{\text{разл}}$  380-420°; Лит.: [212] 313
3898. **серебра дишптрамид**  $\text{AgN}(\text{NO}_2)_2$ ; М 213,89;  $T_{\text{пл}}$  130°; Лит.: [810] 8, 10
3899. **серебра дигидродитиокарбамат** пор.  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NC}(\text{S})\text{SAg}$ ; М 256,138;  $T_{\text{пл}}$  173°; Лит.: [328] 112
3900. **серебра подат** бц. ромбические крист.  $\text{AgIO}_3$ ; М 282,77;  $T_{\text{пл}}$  200°; Раств.: вода: 0,003 (10°), 0,019 (60°); ПЛ: 5,525 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\rho_{\text{ПР}}(0) = 7,5$  (20°, вода); Лит.: [897] 206-207, [328] 113
3901. **серебра подид** желт. кубические крист.  $\text{AgI}$ ; М 234,77;  $T_{\text{пл}}$  554°;  $T_{\text{разл}}$  554°; Раств.: аммиак жидкий: 531 (0°), вода: 0,0000003 (20°), диоксид серы: 0,016 (0°); ПЛ: 5,71 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\rho_{\text{ПР}}(0) = 15,96$  (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -61,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -66,4 (т);  $S_{298}^0$ : 115,5 (т);  $C_p^0$ : 57 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 9,41; Лит.: [377] 508-509, [393] 71-72, [611] 259-263, [768] 98
3902. **серебра карбонат** светло-желт. моноклинные крист.  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$ ; М 275,75;  $T_{\text{разл}}$  120°; Раств.: вода: 0,0032 (20°), 0,05 (100°), этанол: н.р.; ПЛ: 6,077 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\rho_{\text{ПР}}(0) = 11,09$  (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -506,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -437,2 (т);  $S_{298}^0$ : 167,4 (т);  $C_p^0$ : 112,5 (т); Лит.: [328] 113, [768] 98
3903. **серебра лаурат** (лауриновой кислоты серебрянная соль) бел. триклинные крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{COOAg}$ ; М 307,19;  $T_{\text{пл}}$  212,5°; Раств.: эф.: 0,008 (15°), этанол: 0,007 (25°);  $\rho_{\text{ПР}}(0) = 9,3$  (25°, вода); Лит.: [640] 280, [897] 206-207; Синт.: [667] 470
3904. **серебра молибдат** желт. кубические крист.  $\text{Ag}_2\text{MoO}_4$ ; М 375,674;  $T_{\text{пл}}$  483°; Раств.: вода: 0,00386 (25°); Лит.: [898] 181, [328] 114
3905. **серебра нитрат** (серебро азотнокислое) бц. ромбические крист.  $\text{AgNO}_3$ ; М 169,87;  $T_{\text{пл}}$  209,7°;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: ацетон: 0,44 (18°), вода: 122,2 (0°), 173,2 (10°), 222,5 (20°), 249,6 (25°), 274,5 (30°), 321,9 (40°), 449 (60°), 604 (80°), 770 (100°), метанол: 3,6 (20°), пиридин: 33,6 (20°), этанол: р.2,12 (20°); ПЛ: 4,352 (19°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Вязк.: 3,77 (244°), 3,04 (275°), 2,29 (342°); Пов.нат.: 149 (220°), 144 (300°);  $\Delta H_{298}^0$ : -124,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -33,6 (т);  $S_{298}^0$ : 140,9 (т);  $C_p^0$ : 93,05 (т); Лит.: [1023] 322, [1026] 522, [393] 109, [768] 98
3906. **серебра нитрид** черн. кубические крист.  $\text{Ag}_3\text{N}$ ; М 337,62;  $T_{\text{разл}}$  165°; Разл. на: серебро, азот; Раств.: вода: м.р.; ПЛ: 9, (19°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 199,1 (т); Лит.: [821] 1094-1095; Синт.: [821] 1094, [824] 482-483
3907. **серебра нитрит** бц. ромбические крист.  $\text{AgNO}_2$ ; М 153,88;  $T_{\text{разл}}$  140°; Разл. на: серебро, азота(IV) оксид; Раств.: вода: 0,155 (0°), 0,41 (25°), 1,363 (60°), этанол: н.р.; ПЛ: 4,453 (26°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 206-207, [1022] 263, [376] 431, [766] 16-17, [974] 271
3908. **серебра оксалат** бц. моноклинные крист.  $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ; М 303,74;  $T_{\text{разл}}$  140°; Раств.: вода: 0,0034 (18°); ПЛ: 5,029 (4°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\rho_{\text{ПР}}(0) = 10,46$  (20°, вода); Лит.: [897] 208-209



3909. **серебра оксид** бур. кубические крист.  $\text{Ag}_2\text{O}$ ; М 231,74;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: вода: 0,0013 (20°), 0,0053 (80°). этанол: н.р.; Пл.: 7,3 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -31,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -11,3 (т);  $S_{298}^0$ : 121 (т);  $C_p^0$ : 65,98 (т); Лит.: [1023] 323, [768] 98; Синт.: [821] 1089
3910. **серебра(I, III) оксид** темно-сер. кубические крист.  $\text{Ag}_2\text{O}_2$ ; М 247,735;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,44 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 98, [905] 400-401
3911. **серебра ортоарсенит** желт. пор.  $\text{Ag}_3\text{AsO}_3$ ; М 446,53;  $T_{\text{пл}}$  150°;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: вода: 0,0005 (20°), укс.: р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 206-207
3912. **серебра перманганат** (silver permanganate) темно-фиолетов. моноклинные крист.  $\text{AgMnO}_4$ ; М 226,81; CAS 7783-98-4;  $T_{\text{разл}}$  160°; Раств.: вода: 0,55 (0°), 0,9 (20°), 1,69 (28,5°), этанол: реак.; Лит.: [897] 206-207, [1021] 643, [11] 464; Синт.: [824] 669
3913. **серебра перренат** бел. тетрагональные крист.  $\text{AgReO}_4$ ; М 358,07;  $T_{\text{пл}}$  455°; Раств.: вода: 0,32 (20°); Пл.: 6,96 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [785] 320, [301] 24, [371] 58-59
3914. **серебра перхлорат** бел. кубические крист.  $\text{AgClO}_4$ ; М 207,32;  $T_{\text{разл}}$  486°; Раств.: вода: 545 (25°), 792,8 (99°). толуол: р., этанол: р.; Пл.: 2,806 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 208-209; Синт.: [821] 1089
3915. **серебра перхлорат моногидрат** бел. крист.  $\text{AgClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 225,334;  $T_{\text{пл}}$  43°;  $T_{\text{разл}}$  43°; Лит.: [328] 113
3916. **серебра субфторид** зеленовато-бронзов. крист.  $\text{Ag}_2\text{F}$ ; М 234,735;  $T_{\text{разл}}$  90°; Разл. на: серебра фторид, серебро; Раств.: вода: реак., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [514] 804, [611] 259, [826] 562-563; Синт.: [824] 133
3917. **серебра сульфат** бел. ромбические крист.  $\text{Ag}_2\text{SO}_4$ ; М 311,79;  $T_{\text{пл}}$  660°;  $T_{\text{разл}}$  1085°; Разл. на: серебро, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 0,57 (0°), 0,69 (10°), 0,8 (20°), 0,84 (25°), 0,89 (30°), 0,98 (40°), 1,15 (60°), 1,3 (80°), 1,41 (100°), серная кислота 100%: р., этанол: н.р.; Пл.: 5,45 (29°, г/см<sup>3</sup>, т.); рПР (0) = 4,7 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -717,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -619,6 (т);  $S_{298}^0$ : 199,8 (т);  $C_p^0$ : 131,4 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 17,9; Лит.: [611] 267, [768] 98-99
3918. **серебра сульфид альфа-форма** (аргентит) черн. кубические крист.  $\text{Ag}_2\text{S}$ ; М 247,8;  $T_{\text{пл}}$  825°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,317 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); рПР (0) = 49,2 (20°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -32,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -40,8 (т);  $S_{298}^0$ : 144 (т);  $C_p^0$ : 76,53 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 14,06; Лит.: [611] 268, [767] 100
3919. **серебра сульфид бета-форма** (акантит) черн. ромбические крист.  $\text{Ag}_2\text{S}$ ; М 247,8;  $T_{\text{пл}}$  842°; Пл.: 7,326 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [767] 100
3920. **серебра сульфит** бел. крист.  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$ ; М 295,8;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: о.м.р.; Лит.: [897] 208-209
3921. **серебра тетразолат**  $\text{AgCHN}_4$ ; М 176,914;  $T_{\text{разл}}$  224°; Лит.: [963] 581, 583
3922. **серебра тетрафторборат**  $\text{AgBF}_4$ ; М 194,7;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [974] 264-266
3923. **серебра трифторацетат** (silver trifluoroacetate) бел. пор.  $\text{CF}_3\text{COOAg}$ ; М 220,9; CAS 2966-50-9;  $T_{\text{пл}}$  251-255°; Раств.: бензол: 7,2 (20°), диоксан: р., эф.: 6,3 (20°), толуол: р., трифторукс.: 17,9 (30°); Лит.: [11] 464, [974] 434
3924. **серебра фосфат** (серебра ортофосфат) желт. кубические крист.  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$ ; М 418,58;  $T_{\text{пл}}$  849°; Лит.: [371] 60-61
3925. **серебра фторид** светло-желт. кубические крист.  $\text{AgF}$ ; М 126,87;  $T_{\text{пл}}$  435°; Раств.: вода: 85,8 (0°), 119,8 (10°), 172 (20°), 179,6 (25°), 190,1 (30°), 216 (50°), этанол: м.р.; Пл.: 5,852 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -206 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -187,9 (т);  $S_{298}^0$ : 83,7 (т);  $C_p^0$ : 48,1 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 17;  $\Delta H_{\text{крист}}$ : 185; Лит.: [611] 259, [768] 99, [826] 563-566
3926. **серебра(II) фторид** (серебра дифторид) темно-коричнев. моноклинные крист.  $\text{AgF}_2$ ; М 145,86;  $T_{\text{пл}}$  690°; Раств.: вода: реак., фтороводород: 0,54 (12°); Пл.: 4,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -359,4 (т); Лит.: [115] 157-163, [377] 166, [611] 275, [768] 99, [826] 566-567

3927. **серебра(III) фторид** ярко-красн. крист.  $\text{AgF}_3$ ; М 164,863;  $T_{\text{разл}} 20^\circ$ ; Разл. на: серебра(II) тетрафтораргентат(III), фтор: Лит.: [115] 157-163, [144] 4192-4198
3928. **серебра фульминат** (гремучее серебро) бел. крист.  $\text{AgONC}$ ; М 149,885;  $T_{\text{разл}} 235^\circ$ ; Раств.: ацетон: 0,012 ( $20^\circ$ ), вода: 0,016 ( $20^\circ$ ), 2,8 ( $100^\circ$ ), эф.: 0,015 ( $20^\circ$ ), этанол: 0,01 ( $20^\circ$ ); Пл.: 4,09 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [278] 83-87
3929. **серебра хлорат** бел. тетрагональные крист.  $\text{AgClO}_3$ ; М 191,319;  $T_{\text{пл}} 230^\circ$ ; Раств.: вода: 8,52 ( $5^\circ$ ), 18,03 ( $25^\circ$ ), 23,74 ( $35^\circ$ ); Лит.: [898] 181, [328] 112
3930. **серебра хлорид** (хлораргирит) бел. кубические крист.  $\text{AgCl}$ ; М 143,32;  $T_{\text{пл}} 455^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 1550^\circ$ ; Раств.: аммиак жидкий: 0,215 ( $-33,9^\circ$ ), 0,28 ( $0^\circ$ ), ацетон: 0,0000013 ( $20^\circ$ ), вода: 0,00009 ( $10^\circ$ ), 0,0021 ( $100^\circ$ ), метанол: 0,000006 ( $20^\circ$ ), пиридин: 5,35 ( $0^\circ$ ), 1,9 ( $20^\circ$ ), этанол абсолютный: 0,0000015 ( $20^\circ$ ); Пл.: 5,56 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); pPP (0) = 9,75 ( $20^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -127,1 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -109,8 (г);  $S_{298}^0$ : 96,11 (г);  $C_p^0$ : 50,79 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 13,2;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 184; Лит.: [898] 290, 302, [546] 90, [611] 262, [768] 99
3931. **серебра хлорит** желт. крист.  $\text{AgClO}_2$ ; М 175,32;  $T_{\text{разл}} 105^\circ$ ; Раств.: вода: 0,17 ( $20^\circ$ ); Лит.: [328] 112, [610] 263
3932. **серебра цианид** бц. тригональные крист.  $\text{AgCN}$ ; М 133,89;  $T_{\text{пл}} 350^\circ$ ; Раств.: вода: 0,000023 ( $20^\circ$ ), диоксид серы: 0,019 ( $0^\circ$ ); Пл.: 3,95 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); pPP (1) = 14,15 ( $25^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : 145,9 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 156,9 (г);  $S_{298}^0$ : 107,2 (г);  $C_p^0$ : 66,73 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 11,5; Лит.: [768] 99
3933. **серебро** (silver) бел. кубические мет. Ag; М 107,87;  $T_{\text{пл}} 960,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 2167^\circ$ ; Раств.: вода: 0,0000035 ( $20^\circ$ ), ртуть: м.р.0,042 ( $18^\circ$ ); Пл.: 10,5 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,01 ( $1028^\circ$ ), 0,1 ( $1163^\circ$ ), 1 ( $1330^\circ$ ), 10 ( $1543^\circ$ ), 100 ( $1825^\circ$ ); Вязк.: 2,98 ( $1200^\circ$ ); Пов.нат.: 1140 ( $900^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 42,55 (г);  $C_p^0$ : 25,4 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 11,3;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 251,5; Лит.: [617] 10, [891] 5, [1023] 323-324, [386] 51, [611] 244-245, [766] 7-14, [768] 98
3934. **l-серин** (l-альфа-амино-бета-гидроксипропионовая кислота) гексагональные крист. (р.п. вода)  $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ; М 105,1;  $T_{\text{пл}} 228^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 228^\circ$ ; Раств.: бензол: н.р., вода: 25 ( $20^\circ$ ), эф.: н.р., укс.: н.р., этанол: н.р.; Давл. паров: 0,0001 ( $150^\circ$ );  $\text{pK}_{\text{BH}^+}$  (1) = 2,21 ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a$  (1) = 9,15 ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a$  (2) = 13,6 ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [768] 178, [943] 299
3935. **серная кислота** (sulfuric acid) бц. вязкая ж.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ; М 98,07; CAS 7664-93-9;  $T_{\text{пл}} 10,31^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 279,6^\circ$ ; Раств.: вода: смеш., этанол: реаг.; Пл.: 1,8305 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,429$  ( $20^\circ$ ); Давл. паров: 1 ( $145,8^\circ$ ), 10 ( $194,2^\circ$ ), 100 ( $257^\circ$ );  $H_0$  (1) = -11,94 ( $25^\circ$ );  $\text{pK}_a$  (1) = -3 ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a$  (2) = 1,9 ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a$  (3) = 3,6 ( $25^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -814,2 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -690,3 (ж);  $S_{298}^0$ : 156,9 (ж);  $C_p^0$ : 138,9 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 10,7;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 50,2; Лит.: [637] 147, [898] 118, 522-523, [11] 479, [187] 47, [260], [274] 147, [377] 59-64, [610] 60, [768] 97, [880] 61
3936. **серной кислоты диамид** бц. крист.  $(\text{H}_2\text{N})_2\text{SO}_2$ ; М 96,109;  $T_{\text{пл}} 93^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 94^\circ$ ; Лит.: [377] 90
3937. **сероводород** (водород сернистый, сероводородная кислота) бц. г.  $\text{H}_2\text{S}$ ; М 34,08;  $T_{\text{пл}} -85,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -60,35^\circ$ ;  $\text{pK}_a$  (1) = 7,2 ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a$  (2) = 14 ( $25^\circ$ , вода); ДП: 8,99 ( $-78^\circ$ ); Ск.зв.: 1497 ( $-76^\circ$ , состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : -21 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -33,8 (г);  $S_{298}^0$ : 205,7 (г);  $C_p^0$ : 34,2 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 2,38;  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 18,7;  $T_{\text{крип}}^0$ : 100,4;  $\text{P}_{\text{крип}}^0$ : 9,01; Пл<sub>крип</sub>: 0,349; Лит.: [339] 51-53, [895] 51-53, [377] 37-38, [393] 51-52, [610] 323-324, [768] 97
3938. **серотонин** (5-гидрокситриптамин, 5-окси-3-бета-аминоэтилиндол, 5-окситриптамин)  $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}$ ; М 176,219;  $T_{\text{пл}} 210^\circ$ ; Раств.: вода: р., орг. р-ли: н.р.;  $\text{pK}_a$  (1) = 9,8 ( $25^\circ$ , вода);  $\text{pK}_a$  (2) = 11,1 ( $25^\circ$ , вода); ЛД<sub>50</sub>: 160 (мышь); Лит.: [1023] 331, [1026] 523, [202] 1984
3939. **серы гипофторит-пентафторид** желт.  $\text{SF}_5\text{OF}$ ; М 162,055;  $T_{\text{пл}} -86^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -35,1^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 210^\circ$ ; Разл. на: серы(VI) фторид, кислород; Лит.: [377] 43, [610] 335

3940. **серы(VI) диоксид-дифторид** (сульфурилфторид) бц. г.  $\text{SO}_2\text{F}_2$ ; М 102,061;  $T_{\text{пл}} -135,81^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -55,37^\circ$ ; Лит.: [857] 50-53, [1023] 474
3941. **серы(VI) диоксид-дихлорид** (сульфурилхлорид) бц. дымящая ж.  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ ; М 134,96;  $T_{\text{пл}} -54^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 69,5^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 160^\circ$ ; Разл. на: хлор, серы(IV) оксид; Раств.: бензол: р., вода: реак., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,66 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 10 ( $-24,7^\circ$ ), 100 ( $17,9^\circ$ ); Дип.: 1,8 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^\circ -391,2$  (ж);  $\Delta G_{298}^\circ -305$  (ж);  $S_{298}^\circ 216,3$  (ж);  $C_p^0$ : 131,4 (ж);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 28; Лит.: [1023] 474, [377] 47-48, [768] 98
3942. **серы(VI) диоксид-пероксид** бел. крист.  $\text{SO}_4$ ; М 96,063;  $T_{\text{разл}} 3^\circ$ ; Лит.: [1054] 103, [377] 56-57
3943. **серы(VI) диоксид-фторид-хлорид**  $\text{ClSO}_2\text{F}$ ; М 118,515;  $T_{\text{пл}} -124,7^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 7,1^\circ$ ; Лит.: [857] 53
3944. **серы(IV) оксид** (серы диоксид) бп. г.  $\text{SO}_2$ ; М 64,06;  $T_{\text{пл}} -75,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -10,01^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 2800^\circ$ ; Раств.: бензол: 14,67 ( $30^\circ$ ), вода: 22,8 ( $0^\circ$ ), 11,5 ( $20^\circ$ ), 2,1 ( $90^\circ$ ), эф.: 138 ( $0^\circ$ ), метанол: 246 ( $0^\circ$ ), 70 ( $20^\circ$ ), нитробензол: 267,4 ( $20^\circ$ ), серная кислота 100%: 3,88 ( $20^\circ$ ), 2,21 ( $40^\circ$ ), 1,47 ( $60^\circ$ ), укс.: р., этанол: 115 ( $0^\circ$ ), 52,6 ( $20^\circ$ ); Пл.: 0,002927 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , г.); Давл. паров: 0,1 ( $-111,6^\circ$ ), 1 ( $-96,2^\circ$ ), 10 ( $-77,4^\circ$ ), 100 ( $-47,9^\circ$ ); ДП: 17,7 ( $-21^\circ$ ); Дип.: 1,67 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^\circ -296,9$  (г);  $\Delta G_{298}^\circ -300,2$  (г);  $S_{298}^\circ 248,1$  (г);  $C_p^0$ : 39,9 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^\circ$ : 7,4;  $\Delta H_{\text{кип}}^\circ$ : 24,9;  $T_{\text{крит}}^\circ$ : 157,5;  $P_{\text{крит}}^\circ$ : 7,88;  $PL_{\text{крит}}^\circ$ : 0,524; Лит.: [339] 64, [895] 72-73, [895] 67-73, [1023] 332-333, [377] 51-55, [768] 96-97
3945. **серы(VI) оксид-тетрафторид**  $\text{SOF}_4$ ; М 124,058;  $T_{\text{пл}} -99,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -49^\circ$ ; Лит.: [857] 47
3946. **серы(VI) оксид альфа-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. моноклинные крист.  $\text{SO}_3$ ; М 80,06;  $T_{\text{пл}} 62,2^\circ$ ; Раств.: серная кислота 100%: реак.; Давл. паров: 0,1 ( $-32,7^\circ$ ), 1 ( $-15,5^\circ$ ), 10 ( $4,3^\circ$ ), 100 ( $27,4^\circ$ ); Дип.: 0 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^\circ -439$  (ж);  $\Delta G_{298}^\circ -368,4$  (ж);  $S_{298}^\circ 122$  (ж);  $C_p^0$ : 180 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}^\circ$ : 30;  $\Delta H_{\text{кип}}^\circ$ : 40,8;  $T_{\text{крит}}^\circ$ : 218;  $P_{\text{крит}}^\circ$ : 8,2;  $PL_{\text{крит}}^\circ$ : 0,633; Лит.: [1023] 333, [768] 97
3947. **серы(VI) оксид бета-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. моноклинные крист.  $\text{SO}_3$ ; М 80,06;  $T_{\text{пл}} 32^\circ$ ; Раств.: серная кислота 100%: реак.; Давл. паров: 0,1 ( $-52,5^\circ$ ), 1 ( $-34,1^\circ$ ), 10 ( $-12,3^\circ$ ), 100 ( $13,9^\circ$ );  $\Delta H_{\text{пл}}^\circ$ : 12;  $\Delta H_{\text{кип}}^\circ$ : 40,8;  $T_{\text{крит}}^\circ$ : 218;  $P_{\text{крит}}^\circ$ : 8,2;  $PL_{\text{крит}}^\circ$ : 0,633; Лит.: [377] 56, [768] 97
3948. **серы(VI) оксид гамма-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. ж.  $\text{SO}_3$ ; М 80,06;  $T_{\text{пл}} 16,8^\circ$ ; Раств.: вода: реак., серная кислота 100%: реак.; Пл.: 1,9255 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,904 ( $25^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,8819 ( $30^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,8588 ( $35^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,8335 ( $40^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,809 ( $45^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,7812 ( $50^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,7552 ( $55^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,732 ( $60^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,709 ( $65^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,686 ( $70^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,637 ( $80^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,587 ( $90^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,536 ( $100^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,419 ( $130^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,344 ( $150^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,195 ( $180^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,038 ( $200^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 0,1 ( $-57,8^\circ$ ), 1 ( $-38,9^\circ$ ), 10 ( $-16,5^\circ$ ), 100 ( $10,7^\circ$ ); ДП: 3,11 ( $18^\circ$ );  $\Delta H_{\text{пл}}^\circ$ : 5,61;  $\Delta H_{\text{кип}}^\circ$ : 40,8;  $T_{\text{крит}}^\circ$ : 218;  $P_{\text{крит}}^\circ$ : 8,2;  $PL_{\text{крит}}^\circ$ : 0,633; Лит.: [895] 83-84, [1023] 333, [377] 55-56, [768] 97
3949. **серы пентафторгидрохлорит**  $\text{SF}_5\text{OCl}$ ; М 178,509;  $T_{\text{кип}} 9^\circ$ ; Лит.: [1019] 272
3950. **серы пентафторид-пероксисульфурилфторид**  $\text{F}_5\text{SOOSO}_2\text{F}$ ; М 242,12;  $T_{\text{кип}} 54,1^\circ$ ; Лит.: [376] 594
3951. **серы пентафторид-хлорид** г.  $\text{SF}_5\text{Cl}$ ; М 162,51;  $T_{\text{кип}} -21^\circ$ ; Лит.: [468] 71
3952. **серы пентафторэтил-пентафторид**  $\text{C}_2\text{F}_5\text{SF}_5$ ; М 246,07;  $T_{\text{кип}} 11,3^\circ$ ; Лит.: [66], [541] 331
3953. **серы трифторметил-пентафторид** (трифторметилпентафторсульфид)  $\text{CF}_3\text{SF}_5$ ; М 196,063;  $T_{\text{пл}} -86,9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -20,4^\circ$ ; Лит.: [1052] 10-11, 253-260
3954. **серы трифторметил-трифторид**  $\text{CF}_3\text{SF}_3$ ; М 158,066;  $T_{\text{пл}} -110^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -7^\circ$ ; Лит.: [66]
3955. **серы(IV) фторид** бц. г.  $\text{SF}_4$ ; М 108,05;  $T_{\text{пл}} -121^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -38^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: реак.; Пл.: 1,919 ( $-73^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 80,8 ( $-73^\circ$ );  $\Delta H_{298}^\circ -770$  (г);

- $\Delta G_{298}^0$ : -725,9 (г);  $S_{298}^0$ : 289,8 (г);  $C_p^0$ : 70,92 (г);  $\Delta H_{\text{крип}}$ : 22;  $T_{\text{крип}}$ : 91; Лит.: [768] 97, [995]
3956. **серы(VI) фторид** (сера шестифтористая) бц. г.  $\text{SF}_6$ ; М 146,05;  $T_{\text{возг}}$  -63,8°; Раств.: нитрометан: р.; Пл.: 1,85 (-50°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0065 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Лит.: [897] 202-203, [377] 40, 42
3957. **серы(II) хлорид** темно-красн. дымящая ж.  $\text{SCl}_2$ ; М 102,97;  $T_{\text{пл}}$  -123°;  $T_{\text{кип}}$  59°;  $T_{\text{разл}}$  59°; Разл. на: дисеры дихлорид, хлор; Раств.: бензол: р., вода: р., реаг., эф.: реаг., тетрагорметан: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,62 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (-64°), 10 (-33°), 100 (9°); Дип.: 0,56 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -49,4 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -79 (ж);  $C_p^0$ : 103 (ж); Лит.: [377] 43-44, [768] 97
3958. **серы(IV) хлорид** бц. ж.  $\text{SCl}_4$ ; М 173,88;  $T_{\text{пл}}$  -30°;  $T_{\text{разл}}$  -15°; Лит.: [897] 202-203. [79] 562
3959. **сип-диацетилфуросана диоксим**  $\text{C}_6\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_4$ ; М 200,15;  $T_{\text{пл}}$  189°; Лит.: [1058] 283
3960. **сиднокарб** (N-фенилкарбамоил-3-(бета-фенилизопропил)сиднонимин, мезокарб) бел. крист.  $\text{C}_{18}\text{H}_{18}\text{N}_4\text{O}_2$ ; М 322,36112;  $T_{\text{пл}}$  133-135°;  $T_{\text{разл}}$  135°; Раств.: вода: н.р., этанол: т.р.; ЛД<sub>50</sub>: 1780 (мыш. в/б); Лит.: [1023] 339, [554] 121-122, [602] 221
3961. **сиднофен** (3-(бета-фенилизопропил)сиднонимина гидрохлорид, feprosidine hydrochloride) бел. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{ClN}_3\text{O}$ ; М 239,70099;  $T_{\text{пл}}$  158°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 524, [554] 104-105
3962. **силликалий** бц. крист.  $\text{KSiH}_3$ ; М 70,2;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [376] 320
3963. **3-силлпентасилан** бц. ж.  $\text{Si}_6\text{H}_{14}$ ; М 182,62;  $T_{\text{пл}}$  -78,4°; Лит.: [376] 319
3964. **2-силлпентасилан** бц. ж.  $\text{Si}_5\text{H}_{12}$ ; М 152,52;  $T_{\text{пл}}$  -109,8°; Лит.: [376] 319
3965. **2-силлтрисилан** бц. ж.  $(\text{SiH}_3)_3\text{SiH}$ ; М 122,42;  $T_{\text{пл}}$  -99,4°; Лит.: [376] 319
3966. **силлманит** бц. ромбические крист.  $\text{Al}_2\text{O}_3\text{Si}$ ; М 162,05;  $T_{\text{пл}}$  1860°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,23 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 18-19
3967. **сипэстрол** (гексэстрол) бел. крист.  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 270,366;  $T_{\text{пл}}$  185°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 528, [284] 452
3968. **бета-ситостерин** (5-стигмастен-3бета-ол)  $\text{C}_{29}\text{H}_{48}\text{O}$ ; М 412,69;  $T_{\text{пл}}$  140°; Лит.: [1026] 528
3969. **скандий** (scandium) серебристо-бел. гексагональные мет. Sc; М 44,96;  $T_{\text{пл}}$  1541°;  $T_{\text{кип}}$  2850°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,02 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (1427°), 0,1 (1597°), 1 (1800°), 10 (2160°), 100 (2380°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 34,3 (т); Лит.: [1023] 359-360, [386] 51, [497] 8-42, [768] 99
3970. **скандия гидроксид** крист.  $\text{Sc}(\text{OH})_3$ ; М 95,98;  $T_{\text{разл}}$  250-460°;  $pK_b$  (3) = 9,12 (25°, вода); Лит.: [898] 81, [1026] 529, [611] 74
3971. **скандия метафосфат** моноклинные крист.  $\text{Sc}(\text{PO}_3)_3$ ; М 281,872;  $T_{\text{разл}}$  1200°; Лит.: [1023] 360
3972. **скандия оксид** бел. кубические крист.  $\text{Sc}_2\text{O}_3$ ; М 137,91;  $T_{\text{пл}}$  2300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1908,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1917,5 (т);  $S_{298}^0$ : 77 (т); Лит.: [768] 99
3973. **скандия фосфат** ромбические крист.  $\text{ScPO}_4$ ; М 139,93;  $T_{\text{пл}}$  1780°; Лит.: [1023] 360
3974. **скандия фторид** тригональные крист.  $\text{ScF}_3$ ; М 101,951;  $T_{\text{пл}}$  1552°;  $T_{\text{кип}}$  1607°; Лит.: [1023] 360
3975. **скандия хлорид** тригональные крист.  $\text{ScCl}_3$ ; М 151,32;  $T_{\text{пл}}$  967°;  $T_{\text{кип}}$  975°; Лит.: [1023] 360
3976. **скавалан** (2,6,10,15,19,23-гексаметилтетракозан, пергидроскавален, спинакан) бц. ж.  $\text{C}_{30}\text{H}_{62}$ ; М 422,83;  $T_{\text{пл}}$  -38°;  $T_{\text{кип}}$  350°; Пл.: 0,8115 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1023] 361, [1026] 529, [54] 1.310

3977. **сквален** (2,6,10,15,19,23-гексаметилтетракоза-2,6,10,14,18,22-гексаен, спинацен) бц. маслянистая ж.  $C_{30}H_{50}$ ;  $M$  410,718;  $T_{пл}$  -20°; Раств.: эф.: р., укс.: м.р., хлф.: р., этанол: м.р.; Давл. паров: 1 (213°); Лит.: [57] 370, [1023] 361, [54] 1.310, [415] 150
3978. **склареол** (лабден-14-диол-8,13)  $C_{20}H_{36}O_2$ ;  $M$  308,5;  $T_{пл}$  106°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,9568 (110°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,25 (164°); Лит.: [1023] 362, [1026] 530
3979. **скополамин гидробромид** бц. крист.  $C_{17}H_{22}BrNO_4$ ;  $M$  384,265;  $T_{пл}$  194°; Раств.: вода: л.р., хлф.: о.м.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 350
3980. **I-скополамин моногидрат**  $C_{17}H_{23}NO_5$ ;  $M$  321,37;  $T_{пл}$  57°; Раств.: бензол: т.р., вода: р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 952-953
3981. **слизевая кислота** (муциновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода)  $HOOC(CHON)_4COOH$ ;  $M$  210,15;  $T_{пл}$  213-214°;  $pK_a$  (1) = 3,21 (25°, вода); Лит.: [897] 810-811, [898] 93
3982. **соланидин** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $C_{27}H_{43}NO$ ;  $M$  397,65;  $T_{пл}$  219°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [897] 952-953, [477] 1131-1133, [606] 402-403
3983. **соланин** игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{45}H_{73}NO_{15}$ ;  $M$  868,09;  $T_{пл}$  285°;  $T_{разл}$  285°; Раств.: вода: 0,002604 (15°), эф.: н.р., этанол: р. (78°);  $pK_{BH}^+$  (1) = 7,34 (25°, вода); Лит.: [620] 227, [897] 952-953, [477] 1131-1133
3984. **транс-транс-сорбиновая кислота** (2-транс,4-транс-гексадиеновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $CH_3CH=CHCH=CHCOOH$ ;  $M$  112,3;  $T_{пл}$  134,5°;  $T_{кип}$  228°;  $T_{разл}$  228°; Раств.: бензол: л.р. (80°), вода: т.р. (20°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.;  $pK_a$  (1) = 4,77 (25°, вода); Лит.: [897] 952-953, [1023] 388-389, [54] 8.50
3985. **цис-транс-сорбиновая кислота** игольчатые крист.  $CH_3CH=CHCH=CHCOOH$ ;  $M$  112,3;  $T_{пл}$  35°; Лит.: [897] 952-953
3986. **d-сорбит** (глюцитол, сорбитол) бц. игольчатые крист.  $HOCH_2(CHON)_4CH_2OH$ ;  $M$  182,17;  $T_{пл}$  110°; Раств.: вода: х.р., этанол: пл.р.; Лит.: [638] 960, [1023] 389, [625] 144
3987. **сорбитанмоностеарат** крист.  $C_{24}H_{46}O_6$ ;  $M$  430,62;  $T_{пл}$  53°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., диоксан: пл.р., тетрахлорметан: пл.р., толуол: пл.р., уайт-спирит: н.р., этанол: пл.р., этилацетат: н.р.; Лит.: [1026] 536
3988. **D-сорбоза** (псевдогалактоза) ромбические крист. (р.п. этанол)  $C_6H_{12}O_6$ ;  $M$  180,2;  $T_{пл}$  165°; Раств.: вода: р.; Лит.: [832] 342-343
3989. **спиропентан** (спиро[2.2]пентан)  $C_5H_8$ ;  $M$  68,117;  $T_{пл}$  -107°;  $T_{кип}$  39,03°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,7551 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,4122 (20°);  $\Delta n_{298}^0$ : -174,84 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 265,3 (г);  $S_{298}^0$ : 282,4 (г);  $C_p^0$ : 88,17 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 6,438;  $\Delta H_{кип}$ : 26,75; Лит.: [637] 167, 355, [1026] 539
3990. **стеариновая кислота** (октадекановая кислота, октадециловая кислота) бц. моноклинные крист.  $CH_3(CH_2)_{16}COOH$ ;  $M$  284,48;  $T_{пл}$  69,4-72°;  $T_{кип}$  370°;  $T_{разл}$  370°; Раств.: бензол: р., вода: 0,034 (25°), 0,1 (37°), эф.: л.р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: 3,16 (20°), 24,9 (40°); Лит.: [897] 952-953, [1026] 541
3991. **стеариновой кислоты амид**  $CH_3(CH_2)_{15}CH_2CONH_2$ ;  $M$  283,492;  $T_{пл}$  109,7°; Лит.: [1026] 541
3992. **стеариновой кислоты метиловый эфир** (метилстеарат) бц. крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $C_{17}H_{35}COOCH_3$ ;  $M$  298,51;  $T_{пл}$  37,8°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (156°), 15 (215°); Лит.: [642] 15, [897] 954-955
3993. **стеариновой кислоты хлорангидрид**  $CH_3(CH_2)_{15}CH_2COCl$ ;  $M$  302,923;  $T_{пл}$  23°; Лит.: [1026] 541
3994. **стеаронл-бета-лизолецитин** игольчатые крист.  $C_{26}H_{56}NO_8P$ ;  $M$  541,699;  $T_{пл}$  257,5-258,5°; Лит.: [415] 147

3995. **стевиозид** бел. крист.  $C_{38}H_{60}O_{18}$ ; М 804,87;  $T_{пл}$  198°; Лит.: [179] 342-347, [520] 61-62. [625] 138-139
3996. **стибин** бц. г.  $SbH_3$ ; М 124,77;  $T_{пл}$  -88°;  $T_{кип}$  -18,4°;  $T_{разл}$  20°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1095 (20°), эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.;  $\Delta H^0_{298}$ : 145,1 (г);  $\Delta G^0_{298}$ : 147,6 (г);  $S^0_{298}$ : 233 (г);  $C_p^0$ : 41,38 (г);  $\Delta H_{кип}$ : 21,1; Лит.: [1026] 554-555, [54] 3.17, [376] 519, 521, [768] 101
3997. **стибония гексафторантимонат** бц. крист.  $SbH_4[SbF_6]$ ; М 361,54;  $T_{разл}$  -70°; Лит.: [376] 519
3998. **стирол** (styrene, винилбензол) бц. ж.  $C_6H_5CH=CH_2$ ; М 116,16;  $T_{пл}$  -30,628°;  $T_{кип}$  145,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: смеш., вода: 0,031 (20°), 0,05 (40°), эф.: р., метанол: р., петр.эф.: смеш., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,906 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,54682$  (20°);  $LD_{50}$ : 5000 (крысы, п/о); Лит.: [54] 1.310. [245] 79. [768] 179; Синт.: [317] 494-495
3999. **стрихнин** бц. ромбические крист.  $C_{21}H_{22}N_2O_2$ ; М 334,42; CAS 57-24-9;  $T_{пл}$  282°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р.0,016 (25°), эф.: м.р., пиридин: р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,36 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 5 (270°);  $pK_{BH^+}(1) = 8$  (25°, вода);  $pK_{BH^+}(2) = 2,3$  (25°, вода);  $LD_{50}$ : 0,5 (кошки, п/о), 0,33 (кошки, в/в), 0,6 (кролики, п/о), 0,4 (кролики, в/в), 2,35-16 (крысы, п/о), 2 (мыши, п/о), 0,12 (мыши, в/в), 0,4 (мыши, в/м), 0,47 (мыши, п/к), 0,98 (мыши, в/б), 0,5 (собаки, п/о), 0,8 (собаки, в/в), 0,35 (собаки, п/к), 3 (утки, п/о), 5-120 (человек, п/о); Лит.: [898] 103, [1023] 441, [1024] 530, [73] 199-205
4000. **стрихнина нитрат** бц. игольчатые крист.  $C_{21}H_{23}N_3O_5$ ; М 397,42;  $T_{пл}$  289°; Раств.: вода: 1,6 (15°), 12,5 (80°), эф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [891] 77, [1023] 441, [284] 386
4001. **стронций** (strontium) серебристо-бел. кубические мет. Sr; М 87,62;  $T_{пл}$  768°;  $T_{кип}$  1390°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: реаг.; Пл.: 2,63 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (533°), 0,1 (621°), 1 (733°), 10 (877°), 100 (1097°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (г);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (г);  $S^0_{298}$ : 53,1 (г);  $C_p^0$ : 27,2 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 9,2;  $\Delta H_{кип}$ : 141,4; Лит.: [1090] 195, [386] 51, [475] 309-316, [768] 99
4002. **стронция азид** бел. крист.  $Sr(N_3)_2$ ; М 171,68;  $T_{разл}$  140-196°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р.45,83 (16°), этанол: н.р.; Лит.: [617] 81, [1089] 19-20, [278] 244-245
4003. **стронция бромид** бц. ромбические крист.  $SrBr_2$ ; М 247,43;  $T_{пл}$  643°; Раств.: аммиак жидкий: 0,008 (0°), ацетон: 0,6 (20°), вода: 88 (0°), 100 (20°), 113 (40°), 135 (60°), 175 (80°), 227 (104°), метанол: 119,4 (20°), 136 (60°), этанол: 63,9 (20°), 75,5 (60°); Пл.: 4,22 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 147 (700°), 143 (800°), 138,5 (900°), 134 (1000°);  $\Delta H^0_{298}$ : -715,9 (г);  $\Delta G^0_{298}$ : -694,5 (г);  $S^0_{298}$ : 135,6 (г);  $C_p^0$ : 75,35 (г); Лит.: [768] 99
4004. **стронция бромид гексагидрат** бц. тригональные крист.  $SrBr_2 \cdot 6H_2O$ ; М 355,52;  $T_{разл}$  88,6°; Раств.: ацетон: м.р., вода: х.р., эф.: н.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 2,36 (18°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 99
4005. **стронция гидрид** бц. крист.  $SrH_2$ ; М 89,636;  $T_{разл}$  800°; Лит.: [747] 15
4006. **стронция гидроксид** бц. крист.  $Sr(OH)_2$ ; М 121,63;  $T_{пл}$  375°;  $T_{разл}$  400°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,41 (0°), 0,56 (10°), 0,81 (20°), 1,01 (25°), 1,23 (30°), 1,77 (40°), 3,68 (60°), 8,3 (80°), 27,9 (100°), метанол: р.; Пл.: 3,625 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b(2) = 0,82$  (25°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -959,4 (г);  $\Delta G^0_{298}$ : -870,3 (г);  $S^0_{298}$ : 86,6 (г); Лит.: [768] 99
4007. **стронция гидроксид октагидрат** бц. тетрагональные крист.  $Sr(OH)_2 \cdot 8H_2O$ ; М 265,75;  $T_{разл}$  100°; Разл. на: стронция гидроксид, вода; Раств.: ацетон: н.р., вода: х.р. (100°), р., метанол: р.; Пл.: 1,9 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 99
4008. **стронция гипонитрит пентагидрат** крист.  $SrN_2O_2 \cdot 5H_2O$ ; М 237,71;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 2,173 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 210-211
4009. **стронция иодид** бц. пластинчатые крист.  $SrI_2$ ; М 341,43;  $T_{пл}$  515°; Раств.: аммиак жидкий: 0,31 (0°), вода: 164 (0°), 179 (20°), 196 (40°), 217 (60°), 277 (80°),

- 370 (100°), 421 (120°), эф.: н.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 4,549 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 111 (600°), 110 (700°), 106 (770°);  $\Delta H_{298}^0$ : -566,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -559,8 (т);  $S_{298}^0$ : 159 (т);  $C_p^0$ : 81,6 (т); Лит.: [768] 100
4010. **стронция карбид** черн. тетрагональные крист.  $\text{SrC}_2$ ; М 111,64;  $T_{\text{пл}}$  1700°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 214-215, [981] 297
4011. **стронция карбонат** бц. ромбические крист.  $\text{SrCO}_3$ ; М 147,63;  $T_{\text{разл}}$  1211°; Раств.: вода: 0,0011 (18°), 0,065 (100°); Пл.: 3,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1218,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1137,6 (т);  $S_{298}^0$ : 97,1 (т);  $C_p^0$ : 81,42 (т); Лит.: [768] 100
4012. **стронция нитрат** бц. кубические крист.  $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$ ; М 211,63;  $T_{\text{пл}}$  645°;  $T_{\text{разл}}$  645°; Разл. на: стронция нитрит, кислород; Раств.: аммиак жидкий: 40,4 (0°), ацетон: м.р., вода: 39,5 (0°), 53,6 (10°), 70,5 (20°), 79,5 (25°), 88,7 (30°), 90,1 (40°), 93,8 (60°), 98 (80°), 102 (100°), гидразин: р., изопропанол: 0,002 (20°), метанол: м.р., пиридин: 0,7 (20°), этанол: 0,009 (20°); Пл.: 2,986 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -984,08 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -778,2 (т);  $S_{298}^0$ : 194,6 (т);  $C_p^0$ : 149,91 (т); ЛД<sub>50</sub>: 1020 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1023] 443, [545] 93, [611] 175, [747] 16, [768] 100
4013. **стронция нитрат тетрагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ; М 283,69;  $T_{\text{разл}}$  29,3-100°; Разл. на: стронция нитрат, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2161 (т);  $S_{298}^0$ : 364 (т); Лит.: [1023] 443, [768] 100
4014. **стронция нитрит** бц. крист.  $\text{Sr}(\text{NO}_2)_2$ ; М 179,63;  $T_{\text{разл}}$  240°; Раств.: вода: 64,7 (19°), 139 (100°); Пл.: 2,867 (27°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 210-211
4015. **стронция оксид** бц. кубические крист.  $\text{SrO}$ ; М 103,62;  $T_{\text{пл}}$  2430°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реак., эф.: н.р., метанол: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 4,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (2068°), 1 (2262°);  $\Delta H_{298}^0$ : -590,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -559,8 (т);  $S_{298}^0$ : 54,4 (т);  $C_p^0$ : 44,52 (т); Лит.: [768] 100
4016. **стронция ортосиликат**  $\text{Sr}_2\text{SiO}_4$ ; М 267,323;  $T_{\text{пл}}$  2325°; Лит.: [1026] 547
4017. **стронция перманганат тригидрат** пурпурн. кубические крист.  $\text{Sr}(\text{MnO}_4)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 379,54;  $T_{\text{разл}}$  175°; Раств.: вода: 250 (18°); Пл.: 2,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [638] 292
4018. **стронция пероксид** бел. крист.  $\text{SrO}_2$ ; М 119,62;  $T_{\text{разл}}$  900°; Лит.: [729] 308-309, [1026] 547
4019. **стронция перхлорат** крист.  $\text{Sr}(\text{ClO}_4)_2$ ; М 286,52;  $T_{\text{разл}}$  415-470°; Раств.: ацетон: 150,1 (25°), этанол: 180,7 (25°); Лит.: [898] 296, [1026] 547
4020. **стронция сульфат** (целестин) бц. ромбические крист.  $\text{SrSO}_4$ ; М 183,68;  $T_{\text{разл}}$  1580°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0132 (20°), 0,0113 (95°), серная кислота 100%: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,96 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1451 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1334,3 (т);  $S_{298}^0$ : 119,7 (т); Лит.: [768] 100
4021. **стронция сульфид** бц. кубические крист.  $\text{SrS}$ ; М 119,68;  $T_{\text{пл}}$  2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: о.м.р.; Пл.: 3,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -452,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -447,7 (т);  $S_{298}^0$ : 68,2 (т);  $C_p^0$ : 48,7 (т); Лит.: [768] 100
4022. **стронция тиосульфат моногидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{SrS}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 217,76;  $T_{\text{разл}}$  189°; Разл. на: стронция тиосульфат, вода; Пл.: 2,916 (25°, к в.4, т.); Лит.: [638] 293
4023. **стронция тиосульфат пентагидрат** бц. моноклинные крист.  $\text{SrS}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 289,82;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: стронция тиосульфат моногидрат, вода; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,17 (17°, к в.4, т.); Лит.: [638] 293
4024. **стронция формат** крист.  $(\text{HCOO})_2\text{Sr}$ ; М 177,66;  $T_{\text{пл}}$  71,9°; Раств.: вода: 9,1 (0°), 10,6 (10°), 12,7 (20°), 34,4 (100°); Лит.: [516] 487, [891] 272, [54] 5,22
4025. **стронция фторид** бц. кубические крист.  $\text{SrF}_2$ ; М 125,62;  $T_{\text{пл}}$  1190°;  $T_{\text{кип}}$  2490°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 0,012 (20°), эф.: м.р., фтороводород: р., этанол: м.р.; Пл.: 4,24 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (1600°), 10 (1827°), 100 (2128°);  $\Delta H_{298}^0$ :

- 1209,2 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1160,6 (т);  $S^0_{298}$ : 81,6 (т);  $C_p^0$ : 68,2 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 18;  $ЛД_{50}$ : 10660 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 100
4026. **стронция хлорид** бц. кубические крист.  $SrCl_2$ ; М 158,53;  $T_{пл}$  873°;  $T_{кип}$  2030°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: 55,6 (18°), вода: 44,3 (0°), 53,1 (20°), 55,5 (25°), 58,7 (30°), 65,8 (40°), 84,8 (60°), 93,1 (80°), 102 (100°), глицерин: р., пиридин: н.р., этанол: р.; Пл.: 3,05 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 168 (880°), 165 (950°), 162 (1000°). 160 (1040°);  $\Delta H^0_{298}$ : -828,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -781,2 (т);  $S^0_{298}$ : 117 (т);  $C_p^0$ : 79,1 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 17,2;  $ЛД_{50}$ : 1030 (б. мыши, в/ж); Лит.: [768] 100
4027. **стронция хлорид гексагидрат** бц. тригональные крист.  $SrCl_2 \cdot 6H_2O$ ; М 266,62;  $T_{разл}$  61,3°; Разл. на: стронция хлорид дигидрат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,933 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -2623,8 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -2226,8 (т);  $S^0_{298}$ : 350,3 (т); Лит.: [768] 100
4028. **стронция хлорид дигидрат**  $SrCl_2 \cdot 2H_2O$ ; М 194,56;  $T_{разл}$  134°; Лит.: [768] 100
4029. **стронция хромат** желт. крист.  $SrCrO_4$ ; М 203,61;  $T_{пл}$  1283°;  $T_{разл}$  1283°; Лит.: [1026] 548
4030. **сукралоза** (1',4,6'-трихлор-1',4,6'-тридезоксигалактосахароза. 1,6-дихлор-бета-D-фруктофуранозил-4-дезоксигалактопиранозид, пищевая добавка Е955) бел. крист.;  $T_{пл}$  125°;  $T_{разл}$  125°; Раств.: вода: 28,2 (20°), 66 (60°); Лит.: [232] 1401, [179] 130-145, [520] 22, [625] 143-144
4031. **суксаметония иодид** (дитилин) бел. крист.  $C_{14}H_{30}I_2N_2O_4$ ; М 544,208;  $T_{пл}$  247-248°; Раств.: вода: л.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [554] 236-237, [994] 236
4032. **сулпидак** ((Z)-(6-fluoro-3-(4-methanesulfinylbenzylidene)-2-methyl-3H-inden-1-yl)acetic acid, (Z)-(6-фтор-3-(4-метансульфинилбензилиден)-2-метил-3Н-инден-1-ил)уксусная кислота, sulindac)  $C_{20}H_{17}FO_3S$ ; М 356,41; CAS 38194-50-2;  $T_{пл}$  182-185°;  $T_{разл}$  185°; Лит.: [26] 106
4033. **сульгин** (N-(4-аминобензолсульфонил)гуанидин) бел. крист.  $H_2NC_6H_4SO_2NHC(NH_2)=NH$ ; М 214,245;  $T_{пл}$  189-192°; Раств.: ацетон: м.р., вода: о.м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 550, [284] 198, [994] 269-270
4034. **сульфадимезин** (2-(4-аминобензолсульфамидо)-4,6-диметилпиримидин) бел. крист.  $C_{12}H_{14}N_4O_2S$ ; М 278,33;  $T_{пл}$  199°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 550, [284] 199, [994] 283-285
4035. **сульфадиметоксип** (6-(4-аминобензолсульфамидо)-2,4-диметоксиимидин) бел. крист.  $C_{12}H_{14}N_4O_4S$ ; М 310,33;  $T_{пл}$  197-202°; Раств.: вода: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 550, [284] 199
4036. **сульфампиновая кислота** (амидосерная кислота, серной кислоты моноамид) бц. ромбические крист.  $NH_2SO_3H$ ; М 97,098;  $T_{пл}$  205°;  $T_{разл}$  210-260°; Раств.: ацетон: 0,04 (25°), вода: 12,8 (0°), 17,57 (20°), 22,77 (40°), 27,06 (60°), 32,01 (80°), эф.: 0,01 (25°), метанол: 0,4 (25°), формамид: 0,18 (25°); Пл.: 2,126 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 1 (25°, вода);  $\Delta H^0_{298}$ : -685,9 (т);  $ЛД_{50}$ : 1600 (крысы), 3100 (мыши); Лит.: [1023] 454, [377] 89-90; Синт.: [824] 251-252
4037. **сульфатипридазин** (6-(4-аминобензолсульфамидо)-3-метоксиимидин) светло-желт. крист.  $C_{11}H_{12}N_4O_3S$ ; М 280,303;  $T_{пл}$  180-183°; Раств.: вода: р. (100°), м.р.; Лит.: [1026] 550-551, [284] 199, [994] 285-286
4038. **сульфацин-натрий** (N-(4-аминобензолсульфонил)ацетамид-натрий) бел. крист.  $H_2NC_6H_4SO_2N(Na)COCH_3 \cdot H_2O$ ; М 254,24;  $T_{пл}$  183°; Раств.: ацетон: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 551, [284] 198, [994] 267-268
4039. **Н-сульфилпилапипин** ж.  $C_6H_5N=S=O$ ; М 139,175; Давл. паров: 12 (80°); Лит.: [645] 397
4040. **3-сульфобензойная кислота**  $HO_3SC_6H_4COOH$ ; М 202,185;  $T_{пл}$  141°;  $pK_a$  (1) = 0,31 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 3,78 (25°, вода); Лит.: [897] 498-499, [898] 93



4041. **4-сульфобензойная кислота**  $\text{HO}_2\text{SC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 202,185;  $T_{\text{пл}}$  260°;  $pK_a$  (1) = 0,37 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 3,72 (25°, вода); Лит.: [897] 498-499. [898] 94
4042. **сульфолан** (тетрагидротиофен-1,1-диоксид, тетраметилсульфон, тиолан-1,1-диоксид) бц. крист.  $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{SO}_2$ ; М 120,17;  $T_{\text{пл}}$  28°;  $T_{\text{кип}}$  285°;  $T_{\text{разл}}$  285°; Разл. на: этен, серы(IV) оксид;  $\text{ЛД}_{50}$ : 2700 (крысы, п/о), 1700 (мышы, п/о); Лит.: [1023] 467, [1026] 552
4043. **сульфония гексафторантимонат** бел. крист.  $\text{SH}_3\text{SbF}_6$ ; М 270,84; CAS 55590-58-4;  $T_{\text{разл}}$  90°; Лит.: [87] 2230-2233, [187] 331, [377] 38
4044. **сурик** (свинца (II, IV) оксид, свинца ортоплембат) красн. тетрагональные крист.  $\text{Pb}_3\text{O}_4$ ; М 685,6;  $T_{\text{пл}}$  830°;  $T_{\text{разл}}$  550°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,79 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -723,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -606,2 (т);  $S_{298}^0$ : 211,3 (т);  $C_p^0$ : 146,9 (т); Лит.: [454] 36, [768] 95
4045. **сургутоксин** бц. призматические крист.  $\text{C}_{25}\text{H}_{26}\text{BrN}_2\text{O}_{11}$ ; М 610,385;  $T_{\text{пл}}$  300°; Лит.: [19] 189-190
4046. **сурьма металлическая** (antimony) серебристо-бел. тригональные мет. Sb; М 121,75;  $T_{\text{пл}}$  630,5°;  $T_{\text{кип}}$  1634°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,69 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,01 (533°), 0,1 (600°), 1 (731°), 10 (960°), 100 (1289°); Вязк.: 1,5 (650°), 1,26 (700°), 1,05 (850°); Пов.нат.: 368 (750°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 45,69 (т);  $C_p^0$ : 25,2 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 20,1;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 124,4;  $\text{ЛД}_{50}$ : 112 (мышы, в/б, сверхчистый металл); Лит.: [1023] 475-477, [376] 515-517, [386] 51, [768] 100
4047. **сурьмы(III) азид** бц. крист.  $\text{Sb}(\text{N}_3)_3$ ; М 247,82;  $T_{\text{разл}}$  130°; Лит.: [40] 508
4048. **сурьмы(III) арсенид** (antimony arsenide)  $\text{SbAs}$ ; М 196,68;  $T_{\text{пл}}$  680°; Лит.: [54] 3.17
4049. **сурьмы(III) бромид** бел. крист.  $\text{SbBr}_3$ ; М 361,47;  $T_{\text{пл}}$  96°;  $T_{\text{кип}}$  288°; Пл.: 4,15 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -259,4 (т); Лит.: [376] 522
4050. **сурьмы(III) иодид** красн. крист.  $\text{SbI}_3$ ; М 502,47;  $T_{\text{пл}}$  170,5°;  $T_{\text{кип}}$  401°; Пл.: 4,92 (22°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -100,4 (т); Лит.: [376] 522
4051. **сурьмы(III) оксид** (валентинит) сер. кубические крист.  $\text{Sb}_2\text{O}_3$ ; М 291,5;  $T_{\text{пл}}$  656°;  $T_{\text{кип}}$  1456°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,19 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (512°), 1 (577°), 10 (660°), 100 (953°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1417,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1250,8 (т);  $S_{298}^0$ : 265,3 (т);  $C_p^0$ : 209,2 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 110;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 74,5; Лит.: [768] 100
4052. **сурьмы(V) оксид** желт. кубические крист.  $\text{Sb}_2\text{O}_5$ ; М 323,5;  $T_{\text{разл}}$  350°; Раств.: вода: м.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -1007,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -864,7 (т);  $S_{298}^0$ : 125,1 (т);  $C_p^0$ : 117,6 (т);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1300 (мышы, в/б); Лит.: [768] 101
4053. **сурьмы(III) селенид** темно-сер. ромбические крист.  $\text{Sb}_2\text{Se}_3$ ; М 480,4;  $T_{\text{пл}}$  617°; Лит.: [1023] 479
4054. **сурьмы(III) сульфид** (антимонит, стибнит) темно-сер. ромбические крист.  $\text{Sb}_2\text{S}_3$ ; М 339,68;  $T_{\text{пл}}$  560°;  $T_{\text{кип}}$  1160°; Раств.: вода: пл.р.; Пл.: 4,64 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -157,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -156,1 (т);  $S_{298}^0$ : 181,6 (т);  $C_p^0$ : 123,2 (т); Лит.: [768] 101
4055. **сурьмы(V) сульфид** оранжево-красн. аморфн. пор.  $\text{Sb}_2\text{S}_5$ ; М 403,8;  $T_{\text{разл}}$  170°; Разл. на: сурьмы(III) сульфид, сера ромбическая; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,12 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [1023] 479, [768] 101
4056. **сурьмы(III) теллурид** сер. крист.  $\text{Sb}_2\text{Te}_3$ ; М 626,32;  $T_{\text{пл}}$  621,6°;  $T_{\text{кип}}$  1173°; Лит.: [1026] 555
4057. **сурьмы(III) фторид** бц. ромбические крист.  $\text{SbF}_3$ ; М 178,75;  $T_{\text{пл}}$  290°;  $T_{\text{кип}}$  319°; Раств.: бензол: р., вода: 384,7 (0°), 444,7 (20°), 492,4 (25°), 563,6 (30°), реаг. (100°), диоксан: р., метанол: р., фтороводород: р., этанол: р.; Пл.: 4,385 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -923,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -778 (т);  $S_{298}^0$ : 105,4 (т);  $\text{ЛД}_{50}$ : 23 (мышы, п/к); Лит.: [768] 101
4058. **сурьмы(V) фторид** бц. ж.  $\text{SbF}_5$ ; М 216,74;  $T_{\text{пл}}$  8,3°;  $T_{\text{кип}}$  142,7°; Пл.: 2,99 (23°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 10 (39,2°);  $S_{298}^0$ : 353,1 (г);  $C_p^0$ : 107,5 (г);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 43,39;

- $\Delta H_{298}^0$ : -1630,1 (ж);  $LD_{50}$ : 270 (мыши, п/к); Лит.: [1023] 478, [614] 14, [768] 101; Синт.: [385] 55
4059. **сурьмы(III) хлорид** бц. ромбические крист.  $SbCl_3$ ; М 228,11;  $T_{пл}$  73,2°;  $T_{кип}$  233°; Раств.: ацетон: р., вода: 601,6 (0°), 815,8 (15°), 988,1 (25°), 1368 (40°), 1917 (50°), 4531 (60°), смеш. (70°), эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: м.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,14 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (18,1°), 1 (45°), 10 (85,4°), 100 (143°); ДП: 33,2 (75°); Дип.: 3,93 (20°); Пов.нат.: 49,6 (74,5°), 42,6 (137°), 38,3 (178°);  $\Delta H_{298}$ : -381,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -322,5 (т);  $S_{298}^0$ : 110,5 (т);  $C_p^0$ : 183,3 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 12,5;  $\Delta H_{кип}$ : 45,73;  $LD_{50}$ : 25 (мыши, в/б);  $T_{криг.}$ : 521;  $PL_{криг.}$ : 0,842; Лит.: [610] 475, [768] 101
4060. **сурьмы(V) хлорид** светло-желт. ж.  $SbCl_5$ ; М 299,02;  $T_{пл}$  2,8°;  $T_{кип}$  140°;  $T_{разл}$  106°; Раств.: вода: реак.; метанол: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (22,2°), 10 (61,2°); ДП: 3,78 (21,5°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -437,2 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -345,35 (ж);  $S_{298}^0$ : 295 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 10;  $\Delta H_{кип}$ : 48,4; Лит.: [1026] 555, [610] 477, [768] 101
4061. **сультантил (sufentanil)**  $C_{22}H_{30}N_2O_2S$ ; М 386,552; CAS 56030-54-7;  $T_{пл}$  96,6°;  $LD_{50}$ : 17,9 (крысы, в/в), 18,7 (мыши, в/в); Лит.: [232] 1402, [26] 223-224, [265] 148-149, [274] 145, [1015] 23
4062. **сфалерит** (цинк сернистый, цинка сульфид) бц. кубические крист.  $ZnS$ ; М 97,43;  $T_{пл}$  1775°; Раств.: вода: 0,00000000003 (18°), укс.: н.р.; Пл.: 4,102 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -205,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -200,7 (т);  $S_{298}^0$ : 57,74 (т);  $C_p^0$ : 45,52 (т); Лит.: [897] 254-255, [900] 120-121, [283] 731-741, [768] 113
4063. **сферофизина дибензоат** (1-гуанидино-4-((3-метилбут-1-ен-1-ил)амино)бутана дибензоат) бел. крист.  $C_{24}H_{34}N_4O_4$ ; М 442,55;  $T_{пл}$  152°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 406, [670] 678
4064. **сцилпирозид** призматические крист.  $C_{32}H_{44}O_{12}$ ; М 620,685;  $T_{пл}$  168-170°; Лит.: [748] 447
4065. **сцилпирозид полугидрат**  $C_{64}H_{90}O_{25}$ ; М 620,69;  $T_{пл}$  170°;  $LD_{50}$ : 0,43 (крысы, п/о); Лит.: [901] 632-633, [748] 447
4066. **табун** (ЕА 1205, G.A. О-этил-диметиламида-цианфосфат, tabun, trilon 83, цианфосфорной кислоты диметиламид этилового эфира) бц. ж.  $(CH_3)_2N(C_2H_5O)P(O)CN$ ; М 162,1; CAS 77-81-6;  $T_{пл}$  -50°;  $T_{кип}$  240°;  $T_{разл}$  240°; Раств.: вода: 13,6 (20°); Пл.: 1,0778 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 12 (108°);  $LD_{50}$ : 0,15 (б. мыши, в/в), 0,6 (б. мыши, п/к), 0,06 (кошки, в/в), 0,2 (кошки, в/м), 0,06 (кролики, в/в), 3,7 (крысы, п/о), 0,8 (крысы, в/м), 0,37 (крысы, п/к), 0,6 (мыши, в/б), 0,08 (собаки, в/в), 5 (человек, п/о), 14 (человек, наочно); Лит.: [193] А1, [326] 252, [825] 79, 89, [1023] 490, [60] 18-19, [255] 115-116, [363] 8-11, [982] 286
4067. **тагатога** бел. крист.  $C_6H_{12}O_6$ ; М 180,16; CAS 87-81-0;  $T_{пл}$  133-137°; Раств.: вода: 58 (20°); Лит.: [179] 262-294
4068. **таликарин**  $C_{41}H_{48}N_2O_8$ ; М 696,828;  $T_{пл}$  160-161°; Раств.: хлф.: р.; Лит.: [1026] 557
4069. **таллий (thallium)** серебристо-бел. гексагональные мет. Тl; М 204,37;  $T_{пл}$  304°;  $T_{кип}$  1475°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 74,83 (18°), серная кислота 100%: реак.; Пл.: 11,85 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 64,18 (т);  $C_p^0$ : 26,32 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 4,27; Лит.: [617] 10, [1023] 490-492, [376] 215, [386] 51, [393] 33, [500] 5-7, [768] 101, [884] 4-5, 8, [955] 112
4070. **таллия азид** желт. тетрагональные крист.  $TlN_3$ ; М 246,39;  $T_{пл}$  334°; Раств.: вода: 0,3 (16°); Лит.: [897] 216-217, [1089] 14
4071. **таллия ацетат**  $CH_3COOTl$ ; М 263,43;  $T_{пл}$  131°;  $T_{разл}$  200°; Лит.: [1026] 557
4072. **таллия бромид** светло-желт. кубические крист.  $TlBr$ ; М 284,27;  $T_{пл}$  460°;  $T_{кип}$  824°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,05 (25°), 0,25 (68°), этанол: р.; Пл.: 7,56 (17°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (367°), 1 (433°), 10 (520°), 100 (652°);  $\Delta H_{298}^0$ : -172,7 (т);

- $\Delta G_{298}^0$ : -167,4 (т);  $S_{298}^0$ : 122,6 (т);  $C_p^0$ : 52,51 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 16,4;  $\Delta H_{кип}$ : 100,4; Лит.: [768] 101
4073. **таллия гидроксид** светло-желт. игольчатые крист.  $TlOH$ ;  $M$  221,38;  $T_{пл}$  125°;  $T_{разл}$  125°; Разл. на: таллия оксид, вода; Раств.: вода: 25,4 (0°), 34,3 (18°), 40,3 (30°), 49,5 (40°), 79,6 (65°), 126,1 (90°), 149 (100°), этанол: р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -233,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -190,6 (т);  $S_{298}^0$ : 255,2 (т);  $C_p^0$ : 47,3 (т); Лит.: [1026] 557, [768] 101
4074. **таллия диванадат** пор.  $Tl_4V_2O_7$ ;  $M$  1031,36;  $T_{пл}$  454°; Раств.: вода: 0,2 (14°), 0,26 (100°); Пл.: 8,21 (19°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [638] 299, [897] 218-219
4075. **таллия дихромат** оранжево-красн. крист.  $Tl_2Cr_2O_7$ ;  $M$  624,73;  $T_{пл}$  360°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [638] 299
4076. **таллия нодид** желт. ромбические крист.  $TlI$ ;  $M$  331,27;  $T_{пл}$  441°;  $T_{кип}$  833°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 0,0064 (20°), 0,12 (100°), пиридин: м.р., этанол: м.р.; Давл. паров: 0,1 (369°), 1 (436°), 10 (533°), 100 (824°);  $\Delta H_{298}^0$ : -123,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -125,3 (т);  $S_{298}^0$ : 127,7 (т);  $C_p^0$ : 53,3 (т);  $\Delta H_{кип}$ : 101,7; Лит.: [768] 102
4077. **таллия карбонат** бц. моноклинные крист.  $Tl_2CO_3$ ;  $M$  468,75;  $T_{пл}$  273°;  $T_{разл}$  360°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 5,23 (18°), 27,2 (100°), эф.: н.р., этанол абсолютный: н.р.; Пл.: 7,11 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -709,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -615,05 (т);  $S_{298}^0$ : 158,6 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 18,4; Лит.: [897] 218-219, [768] 102
4078. **таллия нитрат** бц. ромбические крист.  $TlNO_3$ ;  $M$  266,37;  $T_{пл}$  206,5°;  $T_{разл}$  300°; Раств.: ацетон: р., вода: 3,91 (0°), 6,22 (10°), 9,55 (20°), 46,2 (60°), 414 (100°), этанол: н.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -243,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -153,6 (т);  $S_{298}^0$ : 164,4 (т);  $C_p^0$ : 99,6 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 9,46; Лит.: [768] 102
4079. **таллия оксид** черн. гексагональные крист.  $Tl_2O$ ;  $M$  424,74;  $T_{пл}$  303°;  $T_{кип}$  493°; Раств.: вода: реак., этанол: р.; Пл.: 9,52 (16°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -167,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -153,1 (т);  $S_{298}^0$ : 161,1 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 30,3; Лит.: [768] 102, [884] 5
4080. **таллия(III) оксид** (авиценнит) темно-коричнев. кубические крист.  $Tl_2O_3$ ;  $M$  456,74;  $T_{пл}$  717°;  $T_{разл}$  400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10, (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -390,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -321,4 (т);  $S_{298}^0$ : 148,1 (т); Лит.: [768] 102
4081. **таллия сульфат** (целид) бц. ромбические крист.  $Tl_2SO_4$ ;  $M$  504,8;  $T_{пл}$  632°; Раств.: вода: 2,7 (0°), 3,7 (10°), 4,87 (20°), 6,16 (30°), 9,21 (50°), 10,92 (60°), 14,61 (80°), 18,45 (100°), серная кислота 100%: х.р.; Пл.: 6,675 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -933,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -832 (т);  $S_{298}^0$ : 243,5 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 23,8; ЛД<sub>50</sub>: 2,5 (крысы, п/о); Лит.: [897] 218-219, [901] 634-635, [376] 213, [768] 102
4082. **таллия сульфид** черн. тригональные крист.  $Tl_2S$ ;  $M$  440,8;  $T_{пл}$  448°; Раств.: ацетон: н.р., вода: м.р.; Пл.: 8,4 (20°,  $г/см^3$ , т.); Пов.нат.: 213,6 (500°), 210 (600°), 206,5 (700°);  $\Delta H_{298}^0$ : -87,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -87,8 (т); Лит.: [768] 102
4083. **таллия(III) сульфид** черн. пор.  $Tl_2S_3$ ;  $M$  504,92;  $T_{пл}$  260°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [768] 102
4084. **таллия тиосульфат**  $Tl_2S_2O_3$ ;  $M$  520,895;  $T_{разл}$  130°; Раств.: вода: 0,18 (25°); Лит.: [328] 217, [484] 127
4085. **таллия триподид** коричнев. игольчатые крист.  $TlI_3$ ;  $M$  585,097;  $T_{пл}$  460°;  $T_{кип}$  819°; Лит.: [897] 218-219, [376] 228-229
4086. **таллия формиат**  $HCOTl$ ;  $M$  249,401;  $T_{пл}$  104°;  $T_{разл}$  200°; Лит.: [1026] 558
4087. **таллия фторид** бц. ромбические крист.  $TlF$ ;  $M$  223,37;  $T_{пл}$  322°;  $T_{кип}$  840°; Раств.: вода: 185 (0°), 245 (25°), 285 (50°), фтороводород: х.р., этанол: м.р.; Пл.: 8,36 (20°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 1 (404°), 10 (474°), 100 (560°);  $\Delta H_{298}^0$ : -327 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -306,2 (т);  $S_{298}^0$ : 95,69 (т);  $C_p^0$ : 54,8 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 13,87;  $\Delta H_{кип}$ : 93,43; Лит.: [768] 102
4088. **таллия(III) фторид** бел. крист.  $TlF_3$ ;  $M$  261,379;  $T_{пл}$  550°;  $T_{разл}$  550°; Раств.: фтороводород: 0,081 (12°); Лит.: [376] 228, [377] 166
4089. **таллия хлорид** бц. кубические крист.  $TlCl$ ;  $M$  239,82;  $T_{пл}$  431°;  $T_{кип}$  820°; Раств.: вода: 0,16 (0°), 0,32 (20°), 0,38 (25°), 0,78 (50°), 1,6 (80°), 2,38 (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 7, (20°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 (357°), 1 (422°), 10 (515°), 100

- (645°);  $\Delta H_{298}^0$ : -204,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -185 (т);  $S_{298}^0$ : 111,5 (т);  $C_p^0$ : 50,92 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 15,56;  $\Delta H_{кпл}$ : 101; Лит.: [768] 102
4090. **таллия(III) хлорид** бц. моноклинные крист.  $PtCl_3$ ; М 310,73;  $T_{пл}$  155°;  $T_{разл}$  155°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -311,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -290,8 (т); Лит.: [768] 102
4091. **таллия хромат** желт. ромбические крист.  $Pt_2CrO_4$ ; М 524,73;  $T_{пл}$  633°; Раств.: вода: 0.0042 (20°), 0.03 (60°), 0.2 (100°); Пл.: 6.91 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -934,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -850,6 (т);  $S_{298}^0$ : 282,3 (т); Лит.: [768] 102
4092. **таллия этоксид** маслянистая ж.  $(PtOC_2H_5)_4$ ; М 249,444;  $T_{пл}$  9,5°;  $T_{разл}$  80°; Раств.: этанол: 9,1 (25°); Лит.: [856] 228, [891] 871, [1026] 557
4093. **тантал (tantalum)** сер. кубические мет. Та; М 180,95;  $T_{пл}$  3015°;  $T_{кпл}$  5500°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 16,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0.01 (3056°), 0.1 (3352°), 1 (3705°), 10 (4135°), 100 (4680°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 41,5 (т);  $C_p^0$ : 25,36 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 34,7;  $\Delta H_{кпл}$ : 744,8; Лит.: [1023] 494-495, [768] 102
4094. **тантала карбид** золотисто-желт. кубические крист. ТаС; М 192,96;  $T_{пл}$  3880°;  $T_{кпл}$  5500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 14,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -141,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -140,4 (т);  $S_{298}^0$ : 42,34 (т);  $C_p^0$ : 36,8 (т); Лит.: [981] 303, [1026] 121, [768] 103
4095. **тантала нитрид** голубовато-сер. гексагональные крист. ТаN; М 194,95;  $T_{пл}$  3000°;  $T_{разл}$  3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 14,36 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -252,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -223,8 (т);  $S_{298}^0$ : 41,8 (т);  $C_p^0$ : 42,7 (т); Лит.: [768] 103
4096. **тантала оксид** бц. ромбические крист.  $Ta_2O_5$ ; М 441,89;  $T_{пл}$  1870°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,53 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2047 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1947,7 (т);  $S_{298}^0$ : 143,1 (т);  $C_p^0$ : 134,8 (т); ЛД<sub>50</sub>: 8000 (крысы, в/ж), 4000 (мыши, в/ж); Лит.: [1023] 496, [767] 104
4097. **тантала фторид** бц. моноклинные крист.  $TaF_5$ ; М 275,94;  $T_{пл}$  96°;  $T_{кпл}$  229,2°; Раств.: сероуглерод: р., тетрагидрометан: р., укс.: м.р., хлф.: р., этанол: м.р.; Пл.: 4,98 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (80°), 10 (103,5°), 100 (161,2°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1903,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1790,8 (т);  $S_{298}^0$ : 170 (т);  $C_p^0$ : 130,5 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 12,6;  $\Delta H_{кпл}$ : 51,9; Лит.: [768] 103
4098. **тантала хлорид** светло-желт. моноклинные крист.  $TaCl_5$ ; М 358,21;  $T_{пл}$  216,5°;  $T_{кпл}$  236°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: реаг., эф.: м.р., сероуглерод: р., тетрагидрометан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,68 (27°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (117,6°), 10 (150,5°), 100 (190,4°);  $\Delta H_{298}^0$ : -857,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -750,5 (т);  $S_{298}^0$ : 238 (т);  $C_p^0$ : 146 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 34;  $\Delta H_{кпл}$ : 56,1; ЛД<sub>50</sub>: 1900 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 103
4099. **тебанн** призматические крист. (р.п. этанол)  $C_{19}H_{21}NO_3$ ; М 311,39;  $T_{пл}$  193°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: 0,71 (10°), хлф.: л.р., этанол: 10 (20°);  $pK_{BH}^1$  (1) = 6,05 (15°, вода); Лит.: [897] 964-965
4100. **теллур (tellurium)** серебристо-сер. тригональные крист. Те; М 127,6;  $T_{пл}$  449,8°;  $T_{кпл}$  990°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: н.р.; Пл.: 6,25 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (376°), 0.1 (432°), 1 (517°), 10 (632°), 100 (1792°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 49,5 (т);  $C_p^0$ : 25,77 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 17,5;  $\Delta H_{кпл}$ : 51; Лит.: [341] 288-289, [1023] 513-515, [377] 100-118, [386] 51, [393] 83, [768] 103
4101. **теллура(IV) бромид** оранжев. моноклинные крист.  $TeBr_4$ ; М 447,22;  $T_{пл}$  380°;  $T_{кпл}$  421°; Пл.: 4,31 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -195 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -126,8 (т);  $S_{298}^0$ : 71,1 (т); Лит.: [768] 103
4102. **теллура(IV) оксид** (теллурит) бел. ромбические крист.  $TeO_2$ ; М 159,6;  $T_{пл}$  733°;  $T_{кпл}$  1257°; Раств.: вода: 0,00067 (20°); Давл. паров: 0,1 (731°), 1 (830°), 10 (949°), 100 (1097°); Лит.: [768] 103
4103. **теллура(VI) оксид альфа-форма** желтовато-бур. аморфн. крист.  $TeO_3$ ; М 175,6;  $T_{разл}$  400°; Раств.: вода: р. (100°); Пл.: 5,08 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 103
4104. **теллура(VI) оксид бета-форма** сер. крист.  $TeO_3$ ; М 175,6;  $T_{разл}$  400°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 6,21 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 103

4105. **теллура(VI) фторид** бц. г.  $\text{TeF}_6$ ; М 241,59;  $T_{\text{возг}} -38,6^\circ$ ; Давл. паров: 1 ( $-112,6^\circ$ ), 10 ( $-92,4^\circ$ ), 100 ( $-67,7^\circ$ ); Дипл.: 0 ( $20^\circ$ ):  $\Delta H_{298}^0$ : -1318 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -1247,1 (г);  $S_{298}^0$ : 336 (г);  $C_p^0$ : 117,6 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 7,9;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 26,8; Лит.: [768] 103, [826] 160-165
4106. **теллура(IV) хлорид** светло-желт. моноклинные крист.  $\text{TeCl}_4$ ; М 269,41;  $T_{\text{пл}} 224^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 390^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: реак., сероуглерод: н.р., толуол: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,26 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 10 ( $234^\circ$ ), 100 ( $304^\circ$ ); Дипл.: 2,57 ( $20^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -323,8 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -238,9 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 18,9;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 71,1; Лит.: [768] 103
4107. **теллуристая кислота** бел. ромбические крист.  $\text{H}_2\text{TeO}_3$ ; М 177,61;  $T_{\text{разл}} 40^\circ$ ; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.;  $pK_a(1) = 2,7$  ( $25^\circ$ , вода);  $pK_a(2) = 7,7$  ( $25^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -613 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -318,8 (г); Лит.: [768] 104
4108. **теллуридоводород** бц. г.  $\text{TeH}_2$ ; М 129,62;  $T_{\text{пл}} -51^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -2^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 0^\circ$ ; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 0,00581 ( $0^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,1 ( $-114,3^\circ$ ), 1 ( $-96,8^\circ$ ), 10 ( $-74,9^\circ$ ), 100 ( $-45,3^\circ$ );  $pK_a(1) = 3$  ( $25^\circ$ , вода);  $pK_a(2) = 11$  ( $25^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : 99,7 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 85,16 (г);  $S_{298}^0$ : 228,8 (г);  $C_p^0$ : 35,56 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 4,2;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 23,4; Лит.: [376] 56, [377] 117, [610] 352, [768] 104
4109. **теллуриден** светло-желт. ж.  $(\text{CH}=\text{CH})_2\text{Te}$ ; М 179,68;  $T_{\text{пл}} -36^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 151^\circ$ ; Пл.: 2,13 ( $20^\circ$ , к. в. 4. ж.); Лит.: [1023] 517
4110. **теобромин** (3,7-диметилксантин) бел. крист.  $\text{C}_7\text{H}_8\text{N}_4\text{O}_2$ ; М 180,164;  $T_{\text{пл}} 351^\circ$ ;  $T_{\text{возг}} 290^\circ$ ; Раств.: вода: л.р. ( $100^\circ$ ), м.р., эф.: м.р., хлф.: м.р., этанол: л.р. ( $78^\circ$ );  $pK_a(1) = 7,89$  ( $18^\circ$ , вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1265 (б. крысы), 837 (б. мыши); Лит.: [1026] 562, [284] 398, [670] 659
4111. **теофиллин** (1,3-диметил-2,6-диоксипурин, 1,3-диметилксантин, теонин) моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{N}_4\text{O}_2$ ; М 180,164;  $T_{\text{пл}} 264^\circ$ ; Раств.: вода: 0,44 ( $15^\circ$ ), 1,3 ( $37^\circ$ ), эф.: т.р., этанол: 1,25 ( $20^\circ$ );  $pK_a(1) = 8,77$  ( $25^\circ$ , вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 244 (б. крысы), 252 (б. мыши); Лит.: [817] 229, [897] 964-965, [1026] 562
4112. **тербий** (terbium) серебристо-бел. гексагональные мет. Tb; М 158,93;  $T_{\text{пл}} 1360^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 3200^\circ$ ; Пл.: 8,25 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 73,2 (г);  $C_p^0$ : 28,95 (г); Лит.: [1023] 531-532, [386] 51, [768] 104
4113. **тербия бромид** бел.  $\text{TbBr}_3$ ; М 398,64;  $T_{\text{пл}} 828^\circ$ ; Лит.: [377] 559
4114. **тербия иодид**  $\text{TbI}_3$ ; М 539,64;  $T_{\text{пл}} 957^\circ$ ; Лит.: [377] 559
4115. **тербия фторид** бц. ромбические крист.  $\text{TbF}_3$ ; М 215,921;  $T_{\text{пл}} 1177^\circ$ ; Лит.: [1023] 532
4116. **тербия(IV) фторид** бц. моноклинные крист.  $\text{TbF}_4$ ; М 234,919;  $T_{\text{разл}} 550^\circ$ ; Лит.: [1023] 532
4117. **тербия хлорид** бц. моноклинные крист.  $\text{TbCl}_3$ ; М 265,28;  $T_{\text{пл}} 588-591^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 1550^\circ$ ;  $\text{ЛД}_{50}$ : 550 (мыши, в/б), 5100 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 222-223, [464] 278
4118. **терефталевая кислота** (1,4-бензолдикарбоновая кислота, пара-фталевая кислота) бц. игольчатые крист.  $\text{p-C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$ ; М 166,14;  $T_{\text{пл}} 425^\circ$ ; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0006 ( $20^\circ$ ), 0,00146 ( $40^\circ$ ), 0,00388 ( $60^\circ$ ), 0,0084 ( $80^\circ$ ), ДМСО: 20 ( $25^\circ$ ), ДМФА: 6,7 ( $25^\circ$ ), эф.: н.р., метанол: 0,1 ( $25^\circ$ ), пиридин: р., серная кислота 100%: 2 ( $25^\circ$ ), р. ( $300^\circ$ ), укс.: 0,035 ( $25^\circ$ ), 0,1 ( $108^\circ$ ), хлф.: н.р., этанол: 0,112 ( $20^\circ$ ), 0,158 ( $40^\circ$ ), м.р. 0,26 ( $60^\circ$ ); Пл.: 1,51 ( $20^\circ$ ,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $pK_a(1) = 3,54$  ( $25^\circ$ , вода);  $pK_a(2) = 4,46$  ( $25^\circ$ , вода);  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 3223,3;  $\text{ЛД}_{50}$ : 15300 (мыши, п/о); Лит.: [1023] 532, [650] 224, [768] 180, 223
4119. **терефталевой кислоты моноклорангидрида метилловый эфир** (1,4-бензолдикарбоновой кислоты моноклорангидрида метилловый эфир)  $\text{C}_9\text{H}_7\text{ClO}_3$ ; М 198,6;  $T_{\text{пл}} 39^\circ$ ; Давл. паров: 12 ( $135^\circ$ ); Лит.: [832] 98-99
4120. **тестостерона пропionate** (андростен-4-ол-17бета-она-3 пропionate) бел. крист.;  $T_{\text{пл}} 120^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., жирные масла: р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 445

4121. **1,4,8,11-тетраазапиклотетрадекан** ([14]анN<sub>4</sub>, циклам) бел. волокнистые крист. C<sub>10</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>; М 200,32438; Т<sub>пл</sub> 186°; Раств.: вода: пл.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1101] 52; Синт.: [1101] 52, [1101] 51-52
4122. **тетрааминосилан** бел. ам. в-во Si(NH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>; М 92,176; Т<sub>разл</sub> 0°; Лит.: [264] 368
4123. **тетрааминйодид озонид** красн. [Li(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>]O<sub>3</sub>; М 123,06; Т<sub>разл</sub> -78°; Лит.: [1022] 333, [611] 228
4124. **тетрааминмеди(II) нитрат** темно-син. ромбические крист. [Cu(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>](NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; М 255,68; Т<sub>разл</sub> 200°; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,91 (25°, к в.4, т.); Лит.: [638] 177
4125. **тетрааминмеди(II) сульфат моногидрат** син. ромбические крист. [Cu(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>]SO<sub>4</sub> · H<sub>2</sub>O; М 245,74; Т<sub>разл</sub> 200°; Раств.: вода: 18,5 (21,5°), этанол: н.р.; Пл.: 1,81 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 126-127, [1090] 166, [371] 264-265
4126. **тетрааминнатрия иодид** [Na(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>]I; М 218,02; Т<sub>пл</sub> 3°; Т<sub>разл</sub> 25°; Лит.: [475] 308
4127. **тетрабенз[de,no,st,c'd']гептацен** красн. игольчатые крист. C<sub>42</sub>H<sub>22</sub>; М 526,62; Т<sub>пл</sub> 570°; Лит.: [488] 216-217
4128. **тетрабериллия гексаацетат-оксид** Be<sub>4</sub>O(CH<sub>3</sub>COO)<sub>6</sub>; М 406,32; Т<sub>пл</sub> 284°; Т<sub>кпл</sub> 331°; Раств.: укс.: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 1,36 (20°, к в.4, т.); Лит.: [519] 186-187, [635] 29-30
4129. **тетраборан(10)** бц. г. B<sub>4</sub>H<sub>10</sub>; М 53,32; Т<sub>пл</sub> -121°; Т<sub>кпл</sub> 18°; Раств.: вода: реак., этанол: реак.; Пл.: 0,56 (-35°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (-65°), 100 (-29°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 67,8 (г); ΔH<sub>кпл</sub>: 25,5; Лит.: [1020] 307, [768] 57
4130. **2,3,7,8-тетрабромдibenzo[b,e]-1,4-диоксин** C<sub>12</sub>H<sub>4</sub>Br<sub>4</sub>O<sub>2</sub>; М 499,775; Т<sub>пл</sub> 334-336°; ЛД<sub>50</sub>: 0,45 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464
4131. **тетрабромметан альфа-форма** (carbon tetrabromide, tetrabromomethane, углерод четырехбромистый альфа-форма) бц. моноклинные крист. CBr<sub>4</sub>; М 331,65; CAS 558-13-4; Т<sub>пл</sub> 48,4°; Т<sub>кпл</sub> 189,5°; Т<sub>разл</sub> 189,5°; Раств.: вода: 0,02399 (30°); Лит.: [897] 1018-1019, [241] 16, [787] 480
4132. **тетрабутиламонния бромид** (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub>NBr; М 322,38; CAS 1643-19-2; Т<sub>пл</sub> 104°; Раств.: 1,2-дихлорбензол: смеш., 1,2-дихлорэтан: смеш., Е-1,2-дихлорэтилен: н.р., ацетон: 76 (20°), ацетонитрил: смеш., гексан: н.р., ДМФА: 53 (20°), диоксан: 16 (20°), дихлорметан: смеш., эф.: н.р., изопропанол: смеш., метанол: смеш., н-бутанол: смеш., нитрометан: смеш., сульфолан: 2 (20°), тетрагидрофуран: 25 (20°), толуол: 0,3 (20°), трет-бутанол: 82 (20°), хлф.: 49 (20°), циклогексан: н.р., этанол: смеш., этилацетат: 4 (20°); Лит.: [27] 1150, [54] 1.313, [815] 312
4133. **тетрабутиламонния иодид** (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub>NI; М 369,368; Т<sub>пл</sub> 147°; Лит.: [54] 1.313, [369] 51
4134. **тетрабутиламонния нитрат** (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub>NNO<sub>3</sub>; М 304,469; Т<sub>пл</sub> 121°; Лит.: [369] 51
4135. **тетрабутиламонния перхлорат** (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub>NCIO<sub>4</sub>; М 341,914; Т<sub>пл</sub> 214°; Лит.: [369] 51
4136. **тетрабутиламонния тиоцианат** (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub>NSCN; М 300,55; Т<sub>пл</sub> 127°; Лит.: [369] 51
4137. **тетрабутилгерманий** (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub>Ge; М 301,097; Пл.: 0,9327 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4563 (20°); Давл. паров: 4 (128°); Лит.: [647] 159
4138. **тетрабутилолово** (tetrabutyltin) (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub>Sn; М 347,15; Т<sub>пл</sub> -97°; Лит.: [1026] 571, [54] 1.314; Синт.: [589] 209
4139. **тетрабутилсвинец** (C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub>Pb; М 435,66; Давл. паров: 0,0007 (92°); Лит.: [589] 550, [647] 203
4140. **тетра-трет-бутилтетраэдран** бц. крист. ((CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>C)<sub>4</sub>C<sub>4</sub>; М 276,5; Т<sub>пл</sub> 135°; Т<sub>разл</sub> 135°; Лит.: [150] 13822, [873] 384-386

4141. **тетрабутилфосфония бромид** (ТБФБ) бел. пор.  $(C_4H_9)_4PBr$ ; М 338,87; CAS 3115-68-2;  $T_{пл}$  95-101°;  $T_{разл}$  400°; Раств.: вода: х.р.;  $ЛД_{50}$ : 300 (мышь-самки, в/ж); Лит.: [934] 42-43
4142. **тетравольфрамовая кислота нонагидрат** бц. тетрагональные крист.  $H_2W_4O_{13} \cdot 9H_2O$ ; М 1107,506;  $T_{разл}$  50°; Раств.: вода: 75,6 (22°), 95,5 (43,5°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,93 (20°, г/см³, т.); Лит.: [427] 110-111
4143. **тетрагексаконтан**  $C_{64}H_{130}$ ; М 899,717;  $T_{пл}$  102°; Лит.: [971] 126
4144. **тетрагексиламмония бромид**  $(C_6H_{13})_4NBr$ ; М 434,6; CAS 4328-13-6;  $T_{пл}$  101°; Лит.: [11] 361, [369] 51
4145. **тетрагексиламмония подид**  $(C_6H_{13})_4NI$ ; М 481,581;  $T_{пл}$  105°; Лит.: [369] 51
4146. **тетрагексиламмония нитрат**  $(C_6H_{13})_4NNO_3$ ; М 416,68;  $T_{пл}$  69°; Лит.: [369] 51
4147. **тетрагексиламмония перхлорат**  $(C_6H_{13})_4NClO_4$ ; М 454,127;  $T_{пл}$  107°; Лит.: [369] 51
4148. **тетрагерман**  $Ge_4H_{10}$ ; М 300,64;  $T_{кип}$  176,9°; Лит.: [376] 354
4149. **тетрагидроберберин** (канадин);  $T_{пл}$  133°; Лит.: [1006] 42
4150. **тетрагидро-3,5-диметил-1,3,5-тиадиазептцион-2** (дазомет, милон, тиазон)  $C_5H_{10}N_2S_2$ ; М 162,28;  $T_{пл}$  104°; Лит.: [561] 636
4151. **4,5,6,7-тетрагидроимидазо[4,5-с]пиридин-6-карбоновая кислота** (4,5,6,7-tetrahydroimidazo[4,5-c]pyridine-6-carboxylic acid, spinacine)  $C_7H_9N_3O_2$ ; М 167,165;  $T_{разл}$  290°; Разл. на: углерода(IV) оксид; Лит.: [164] 623, 641
4152. **2,3,5,6-тетрагидроксип-1,4-бензохинона бис-карбонат - тетрагидрофуран (1/0,95)** оранжево-желт. крист.  $C_8O_8 \cdot 0,95C_4H_8O$ ; М 224,081;  $T_{разл}$  50°; Лит.: [229] 4897-4900; Синт.: [229] 4899-4900
4153. **1-1,3,4,5-тетрагидроксипилоксанкарбоновая кислота** (1-хинная кислота)  $(HO)_4C_6H_7COOH$ ; М 192,17;  $T_{пл}$  162°;  $pK_a$  (1) = 5,05 (25°, вода); Лит.: [897] 1078-1079, [898] 96
4154. **1,2,3,4-тетрагидронафталин** (tetrahydronaphthalene, tetralin, гетралин) бц. ж.  $C_{10}H_{12}$ ; М 132,2; CAS 119-64-2;  $T_{пл}$  -35,79°;  $T_{кип}$  207,57°; Раств.: вода: н.р., эф. х.р., метанол: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,9702 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,54135 (20°); Давл. паров: 10 (79,36°); Вязк.: 2,26 (20°); Пов.нат.: 34,5 (25°),  $\Delta H_{кип}$ : 43,85; Лит.: [220] 55-57, [748] 30, [768] 180
4155. **1,2,4,5-тетрагидро-1,2,4,5-тетразин-3,6-дион** (дикарбамид, димочевина, пара-уразин, тетрагидро-симм-тетразиндион) моноклинные крист. (р.п. вода)  $OS(NHNH)_2CO$ ; М 116,08;  $T_{пл}$  266°; Раств.: вода: т.р., укс.: т.р. (118°), этанол: г.р.; Лит.: [897] 1032-1033
4156. **тетрагидротниофен** (тиолан, тиофан)  $(CH_2CH_2)_2S$ ; М 88,2; CAS 110-01-0;  $T_{пл}$  -96,16°;  $T_{кип}$  121,12°; Раств.: орг. р-ли: смеш.; Пл.: 0,9987 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,54048 (20°); Давл. паров: 1 (-19,4°), 10 (14,5°), 30 (34,7°), 100 (61,2°); Лит.: [896] 627, [1023] 583, [1026] 571, [11] 361, [54] 1.318
4157. **тетрагидрофуран** (ТГФ, диэтилена окись, тетраметилена окись, тетраметиленоксид, фуранидин) бц. ж.  $(CH_2CH_2)_2O$ ; М 72,1;  $T_{пл}$  -65°;  $T_{кип}$  65,6°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 0,8892 (20°, г/см³, ж.);  $n$  = 1,405 (20°); Давл. паров: 176 (25°), 385 (45°); ДП: 7,6 (20°); Дип.: 1,63 (20°);  $\Delta H_{кип}$ : 32,1;  $T_{свост.}$ : 250;  $ЛД_{50}$ : 3000 (крысы, п/о), 2300 (морские свинки, п/о), 2300 (мышь, п/о); Лит.: [338] 418-419, [768] 180
4158. **тетрагидрофурфуриловый спирт** бц. ж.  $C_4H_7OCH_2OH$ ; М 102,14;  $T_{кип}$  179°; Раств.: вода: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,05 (20°, г/см³, ж.);  $ЛД_{50}$ : 2300 (б. мышь, п/о), 3000 (крысы, п/о), 3000 (морские свинки, п/о); Лит.: [338] 419-420, [848] 66; Синт.: [848] 65
4159. **1,2,2,3,3,4,5,5,6,6,7,7,8,8-тетрадекаметилпектаслабшицелло[3.2.1]октан**  $Si_8(CH_3)_{14}$ ; М 435,17;  $T_{пл}$  245°; Лит.: [376] 341

4160. **тетрадекан** бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{CH}_3$ ; М 198,4;  $T_{\text{пл}}$  5,863°;  $T_{\text{кип}}$  253,52°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,765 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,4459$  (20°); Давл. паров: 1 (80°), 10 (121,9°), 40 (154°), 100 (179,5°), 400 (226,9°); Лит.: [896] 667, [897] 968-969, [624] 61-62
4161. **тетрадекафторгексан** бц. ж.  $\text{C}_6\text{F}_{14}$ ; М 338,044;  $T_{\text{пл}}$  -82,25°;  $T_{\text{кип}}$  57,23°; Лит.: [761] 322-324
4162. **тетражелеза нитрид**  $\text{Fe}_4\text{N}$ ; М 237,39;  $T_{\text{разл}}$  640°; Разл. на: железо, азот; Лит.: [611] 341
4163. **транс-2-тетразен** бц. моноклинные крист.  $\text{H}_2\text{NN}=\text{NNH}_2$ ; М 60,06;  $T_{\text{разл}}$  -15°; Раств.: дихлорметан: пл.р., эф.: о.м.р., метанол: о.х.р., пентан: о.м.р., тетрагидрофуран: пл.р., триметиламин: пл.р.; Пл.: 1,4 (г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [66], [644] 328, [1020] 58, [79] 676
4164. **1,2,4,5-тетразин** (симм-тетразин) красн. призматические крист.  $\text{C}_2\text{H}_2\text{N}_4$ ; М 82,07;  $T_{\text{пл}}$  99°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [57] 480, [897] 968-969, [477] 1054
4165. **1Н-тетразол** бц. листовидные крист.  $\text{CH}_2\text{N}_4$ ; М 70,06;  $T_{\text{пл}}$  156°; Раств.: ацетон: л.р., бензол: р., вода: л.р., укс.: л.р., этанол: л.р.;  $pK_{\text{BH}}^+(1) = -2,68$  (20°, вода, 4-N);  $pK_a(1) = 4,89$  (20°, вода, 1-NH); Дип.: 5,11 (20°); Лит.: [14] 1231, [57] 480, [353] 8, [1023] 554, [58] 212, [81] 735, [278] 393, [440] 490, [457] 225, [952] 847
4166. **тетранода нонаксид** желт. пор.  $\text{I}_4\text{O}_9$ ; М 651,61;  $T_{\text{разл}}$  75°; Разл. на: иода(V) оксид, иод, кислород; Лит.: [377] 196; Синт.: [819] 377
4167. **тетранодметан** (углерод четырехиодистый) темно-красн. кубические крист.  $\text{CI}_4$ ; М 519,61;  $T_{\text{пл}}$  171°;  $T_{\text{разл}}$  171°; Раств.: вода: н.р. (0°), реаг. (100°), эф.: р., этанол: р. (0°), реаг. (78°); Пл.: 4,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [55] 428, [832] 232-233, [897] 1018-1019, [787] 480
4168. **тетраксис(диметиламидо)пирофосфат** (А-15, ОМПА, октаметил, пестокс 66, пестокс III, шрадан)  $((\text{CH}_3)_2\text{N})_2\text{P}(\text{O})_2\text{O}$ ; М 286,25;  $T_{\text{пл}}$  20°; ЛД<sub>50</sub>: 8 (крысы, в/б), 13,5 (крысы-самцы, п/о), 30 (мыши, п/о), 8 (мыши, в/б); Лит.: [901] 552-553, [363] 8-11, [1083] 107-114
4169. **тетраксис-метилпропионамид-дицианожеležо** крист.  $[(\text{CH}_3\text{NC})_4\text{Fe}(\text{CN})_2]$ ; М 272,087;  $T_{\text{пл}}$  255-257°; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [917] 92-95
4170. **тетраксис-пропилпропионамид-дицианожеležо**  $[\text{Fe}(\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NC})_4(\text{CN})_2]$ ; М 384,3;  $T_{\text{пл}}$  107-111°; Лит.: [917] 94
4171. **N,N,N',N'-тетраксис(триметилсильл)-2-тетразен**  $((\text{CH}_3)_3\text{Si})_2\text{NN}=\text{NN}(\text{Si}(\text{CH}_3)_3)_2$ ; М 348,78;  $T_{\text{пл}}$  46°; Лит.: [376] 394
4172. **тетраксис(триметилсильл)тетраэдран** (tetraakis(trimethylsilyl)tetrahedrane) бц. крист.  $((\text{CH}_3)_3\text{Si})_4\text{C}_4$ ; М 340,8;  $T_{\text{пл}}$  202°;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: орг. р-ли: х.р.; Давл. паров: 0,02 (30°); Лит.: [150] 13819-13826
4173. **тетракозан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{22}\text{CH}_3$ ; М 338,654;  $T_{\text{пл}}$  50,6°;  $T_{\text{кип}}$  394°; Давл. паров: 1 (188°), 10 (236°), 40 (274°), 100 (304°), 400 (360°); Лит.: [896] 672, [731] 10
4174. **тетракоктан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{38}\text{CH}_3$ ; М 563;  $T_{\text{пл}}$  81,5°;  $T_{\text{кип}}$  525°; Давл. паров: 1 (291°), 10 (344°), 40 (386°), 100 (420°), 400 (480°); Лит.: [896] 676, [624] 61
4175. **1-тетракоктен**  $\text{C}_{40}\text{H}_{80}$ ; М 561,063;  $T_{\text{пл}}$  79,8°;  $T_{\text{кип}}$  523°; Лит.: [637] 223
4176. **1-тетракоктин**  $\text{C}_{40}\text{H}_{78}$ ; М 559,047;  $T_{\text{пл}}$  83°;  $T_{\text{кип}}$  512°; Лит.: [637] 223
4177. **тетрамарганца фосфид**  $\text{Mn}_4\text{P}$ ; М 250,73;  $T_{\text{пл}}$  1085°;  $T_{\text{разл}}$  1085°; Лит.: [1021] 648
4178. **тетраметиламмония борогидрид**  $(\text{CH}_3)_4\text{NBH}_4$ ; М 88,988;  $T_{\text{разл}}$  150°; Разл. на: триметиламин - боран (1/1), метан; Раств.: ацетонитрил: 0,4 (25°), вода: 40 (20°), 61 (40°), этанол 95%: 1,45 (25°), этанол абсолютный: 0,5 (25°); Лит.: [993] 70
4179. **тетраметиламмония гидрометасиликат пентагидрат**  $(\text{CH}_3)_4\text{NHSiO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ; М 241,313;  $T_{\text{пл}}$  162-163°; Пл.: 1,307 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [502] 84-85



4180. **тетраметиламмония озонид** красн. орторомбические крист.  $[N(CH_3)_4]O_3$ ; М 122,14; CAS 78657-29-1;  $T_{разл}$  75-100°; Раств.: аммиак жидкий: 1,3 (-63°); Лит.: [104] 4380-4385, [155] 5640-5641, [611] 229
4181. **тетраметиламмония цис-пероксонитрит**  $(CH_3)_4NOONO$ ; М 136,15;  $T_{разл}$  110°; Лит.: [66]
4182. **тетраметиламмония тетрахлороферрат(II)** светло-желт. крист.  $((CH_3)_4N)_2[FeCl_4]$ ; М 345,95;  $T_{разл}$  280°; Лит.: [611] 358
4183. **1,2,4,5-тетраметилбензол** (дурол) бц. моноклинные крист.  $C_6H_2(CH_3)_4$ ; М 134,22;  $T_{пл}$  79,24°;  $T_{кип}$  196,85°; Раств.: бензол: р., вода: 0,000348 (25°), эф.: р., укс.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,838 (81°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (34°), 10 (73,5°), 40 (103,7°), 100 (127,7°), 400 (172°);  $\Delta H_{298}^0$ : -45,3 (ж);  $S_{298}^0$ : 418,5 (ж);  $\Delta H_{кип}$ : 53,4;  $ЛД_{50}$ : 3400 (б. мыши, в/ж), 6700 (крысы, в/ж);  $T_{криг.}$ : 411,4;  $P_{криг.}$ : 3,2; Лит.: [337] 113, [889] 442, 482-483, [896] 656, [897] 668-669, [170] 542-544, [241] 680, [877] 11
4184. **тетраметилгерманий**  $(CH_3)_4Ge$ ; М 132,778;  $T_{пл}$  -88°; Пл.: 0,9758 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,3896 (20°); Давл. паров: 736 (43,5°); Лит.: [647] 159
4185. **тетраметилдиарсин**  $(CH_3)_2AsAs(CH_3)_2$ ; М 209,98;  $T_{пл}$  -1°;  $T_{кип}$  78°; Лит.: [376] 544
4186. **2,2,6,6-тетраметил-4-изоцианатопиперидин-1-оксид**  $OSNCH(CH_2C(CH_3)_2)_2NO$ ; М 197,3;  $T_{пл}$  102-103°; Лит.: [368] 186
4187. **2,2,6,6-тетраметил-4-оксопиперидин-1-оксид** оранжево-желт. игольчатые крист. (р.п. гексан)  $OC(CH_2C(CH_3)_2)_2NO$ ; М 170,22884;  $T_{пл}$  36°; Лит.: [806] 45-51
4188. **тетраметилолово**  $(CH_3)_4Sn$ ; М 178,85;  $T_{пл}$  -54°;  $ЛД_{50}$ : 40 (б. мыши, п/о), 7 (кролики, п/о), 9-16 (крысы, п/о), 40 (морские свинки, п/о); Лит.: [647] 174, [897] 852-853; Синт.: [589] 207
4189. **2,2,4,4-тетраметилпентан**  $(CH_3)_3CCH_2C(CH_3)_3$ ; М 128,26;  $T_{пл}$  -66°;  $T_{кип}$  122°; Лит.: [731] 40
4190. **тетраметилсвинец**  $(CH_3)_4Pb$ ; М 267,34;  $T_{пл}$  -27,5°;  $T_{кип}$  110°; Лит.: [339] 460-461, [647] 203
4191. **тетраметилсилан**  $Si(CH_3)_4$ ; М 88,22;  $T_{пл}$  -99°;  $T_{кип}$  26,6-26,7°;  $n$  = 1,3588 (20°); Лит.: [638] 1205
4192. **тетраметилтитан** желт.  $Ti(CH_3)_4$ ; М 108,005;  $T_{разл}$  -20°; Лит.: [1046] 493, [377] 309
4193. **тетраметилтиурамдисульфид** (ТМТД, тиурам, тиурам Д) желт. крист.  $((CH_3)_2NCS)_2S_2$ ; М 240,41;  $T_{пл}$  141-156°;  $ЛД_{50}$ : 400-850 (крысы, п/о); Лит.: [338] 81-83, [897] 536-537, [1077] 182
4194. **тетраметилцирконий** красн.  $Zr(CH_3)_4$ ; М 151,36;  $T_{разл}$  -15°; Лит.: [377] 309
4195.  **$N,N,N',N'$ -тетраметилэтилендиамин**  $(CH_3)_2NCH_2CH_2N(CH_3)_2$ ; М 116,21;  $T_{пл}$  -55°;  $T_{кип}$  120-122°; Пл.: 0,77 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,4179 (20°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 2,2 (25°, вода);  $pK_{BH^+}$  (1) = 6,35 (25°, вода); Лит.: [54] 1.319, 8.68
4196. **тетрамин** (2,6-дитиа-1,3,5,7-тетразатрицикло[3.3.1.1<sup>3,7</sup>]декан-2,2,6,6-тетроксид, TETS, tetramethylenedisulfotetramine, ДСТА, дисульфотетраазадамантан, тетраметилendisulfотетрамин)  $C_4H_8N_4O_4S_2$ ; М 240,26;  $T_{пл}$  260°;  $T_{разл}$  260°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., укс.: р.;  $ЛД_{50}$ : 0,35 (крысы-самцы, в/б), 0,25 (мыши, п/о); Лит.: [901] 634-635, [364] 27-28, 47, 121, [933] 14-15; Синт.: [138] 6101
4197. **1,3,5,7-тетранитроадаманган**  $C_{10}H_{12}N_4O_8$ ; М 316,224;  $T_{пл}$  361°; Лит.: [4] 80
4198. **1,2,3,5-тетранитробензол** светло-желт. крист.  $C_6H_2(NO_2)_4$ ; М 258,102;  $T_{пл}$  130°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетон: р., бензол: р. (80°), вода: н.р., укс.: р.; Лит.: [1089] 537
4199. **1,2,4,5-тетранитробензол** светло-желт. крист.  $C_6H_2(NO_2)_4$ ; М 258,102;  $T_{пл}$  188°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетон: р., бензол: р. (80°), вода: н.р., укс.: р.; Лит.: [1089] 537

4200. **тетранитрометан** бц. ж.  $C(NO_2)_4$ ; М 196,04;  $T_{пл}$  13°;  $T_{кип}$  125,7°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,65 (13°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,6377 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 20 (34°); Лит.: [338] 213, [897] 784-785, [675] 195-196; Синт.: [861] 411-413
4201. **2,3,4,6-тетранитротолуол**  $(O_2N)_4C_6HCH_3$ ; М 272,13;  $T_{пл}$  136,5°; Лит.: [674] 186
4202. **1,1,3,3-тетранитроциклобутан** крист.  $(O_2N)_2C(CH_2)_2C(NO_2)_2$ ; М 236,097;  $T_{пл}$  165°; Пл.: 1,83 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [4] 70
4203. **тетраоксидфторид**  $O_4F_2$ ; М 102;  $T_{пл}$  -191°; Лит.: [1021] 389
4204. **тетраоптиламмоний бромид**  $(C_8H_{17})_4NBr$ ; М 546,79;  $T_{пл}$  95-98°; Лит.: [239] 49
4205. **тетраоптиламмоний бромид**  $(C_5H_{11})_4NBr$ ; М 378,43;  $T_{пл}$  101,3°; Лит.: [239] 50, [369] 51
4206. **тетраоптиламмоний иодид**  $(C_5H_{11})_4NI$ ; М 425,48;  $T_{пл}$  135°; Лит.: [369] 51
4207. **тетраоптиламмоний нитрат**  $(C_5H_{11})_4NNO_3$ ; М 360,58;  $T_{пл}$  116°; Лит.: [369] 51
4208. **тетраоптиламмоний нитрит**  $(C_5H_{11})_4NNO_2$ ; М 344,58;  $T_{пл}$  97°; Лит.: [369] 51
4209. **тетраоптиламмоний перхлорат**  $(C_5H_{11})_4NClO_4$ ; М 398,021;  $T_{пл}$  117,7°; Лит.: [239] 50, [369] 51
4210. **тетраоптиламмоний пикрат**  $(C_5H_{11})_4NOC_6H_2(NO_2)_3$ ; М 526,666;  $T_{пл}$  74°; Лит.: [369] 51
4211. **тетраоптиламмоний тетрафенилборат**  $(C_5H_{11})_4N[B(C_6H_5)_4]$ ; М 617,797;  $T_{пл}$  203,3°; Лит.: [239] 50
4212. **тетраоптиламмоний тиоцианат**  $(C_5H_{11})_4NSCN$ ; М 356,65;  $T_{пл}$  50°; Лит.: [369] 51
4213. **тетрапропиламмоний бромид**  $(C_3H_7)_4NBr$ ; М 266,26;  $T_{пл}$  252°; Лит.: [369] 51
4214. **тетрапропиламмоний иодид**  $(C_3H_7)_4NI$ ; М 313,262;  $T_{пл}$  280°;  $T_{разл}$  280°; Лит.: [369] 51
4215. **тетрапропиламмоний нитрат**  $(C_3H_7)_4NNO_3$ ; М 248,36;  $T_{пл}$  260°;  $T_{разл}$  260°; Лит.: [369] 51
4216. **тетрапропиламмоний перхлорат**  $(C_3H_7)_4NClO_4$ ; М 285,808;  $T_{пл}$  238°; Лит.: [369] 51
4217. **тетрапропиламмоний пикрат**  $(C_3H_7)_4NOC_6H_2(NO_2)_3$ ; М 414,453;  $T_{пл}$  120°; Лит.: [369] 51
4218. **О,О,О,О-тетрапропилдигтонпрофосфат** (E-8573, АСП-51, НПД, аспон)  $O(P(S)(OCH_2CH_2CH_3)_2)_2$ ; М 378,43; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р., петр.эф.: т.р.; n = 1,4713 (25°); Давл. паров: 0,008 (109°); ЛД<sub>50</sub>: 100 (крысы, п/о); Лит.: [901] 524-525, [1083] 104-106
4219. **тетраселена тетранитрид** оранжев. крист.  $Se_4N_4$ ; М 371,87;  $T_{разл}$  160°; Лит.: [377] 132
4220. **тетрасеры динитрид** темно-красн.  $N_2S_4$ ; М 156,27;  $T_{пл}$  23°;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [41] 84, [377] 78, [610] 397
4221. **тетрасеры тетранитрид**  $S_4(NH)_4$ ; М 188,319;  $T_{пл}$  145°; Лит.: [377] 83-84
4222. **тетрасеры тетранитрид** (азотистая сера, тетраазота тетрасульфид) оранжево-желт. крист.  $N_4S_4$ ; М 184,29;  $T_{пл}$  179°;  $T_{разл}$  180°; Раств.: вода: н.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : 460 (т); Лит.: [41] 85-88, [377] 72-78, [610] 396, [941] 21
4223. **тетрасилиан**  $Si_4H_{10}$ ; М 122,4214;  $T_{пл}$  -84°;  $T_{кип}$  107°; Раств.: бензин: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,825 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1023] 340, [264] 44, [475] 390
4224. **тетрасульфид** желт. маслянистая ж.  $HSSSSH$ ; М 130,28;  $T_{пл}$  -86°;  $T_{кип}$  240°; Пл.: 1,582 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,791 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -12,6 (ж);  $C_p$ : 154 (ж); Лит.: [1023] 456, [600] 59

4225. **тетратриаконтан** пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{32}\text{CH}_3$ ; М 478,9;  $T_{\text{пл}}$  72,7°;  $T_{\text{кип}}$  482°; Давл. паров: 1 (259°). 3 (285,4°). 10 (311°), 40 (352°), 100 (384°), 400 (444°); Лит.: [57] 480, [896] 675, [731] 10
4226. **тетратриаконтилбензол**  $\text{C}_{40}\text{H}_{74}$ ; М 555,016;  $T_{\text{пл}}$  77°;  $T_{\text{кип}}$  538°; Давл. паров: 1 (300°), 10 (362°), 100 (442°); Лит.: [637] 223
4227. **тетрафениларсония тригипметафосфат**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{As}(\text{PS}_3)$ ; М 510,506;  $T_{\text{пл}}$  183°; Лит.: [376] 475
4228. **тетрафениларсония хлорид** бел. крист.  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{AsCl}$ ; М 418,8;  $T_{\text{пл}}$  258-260°; Лит.: [515] 120
4229. **тетрафенилвисмутония тетрафенилборат**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{Bi}[\text{B}(\text{C}_6\text{H}_5)_4]$ ; М 836,623;  $T_{\text{пл}}$  228°; Лит.: [376] 556
4230. **тетрафенилгерманий**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{Ge}$ ; М 381,06;  $T_{\text{пл}}$  228°; Лит.: [647] 159
4231. **тетрафенилдиарсени**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{AsAs}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ ; М 458,26;  $T_{\text{пл}}$  127°; Лит.: [376] 544
4232. **тетрафенилдиэтибис**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{SbSb}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ ; М 551,94;  $T_{\text{пл}}$  122°; Лит.: [376] 544
4233. **тетрафенилен** бц. крист.  $\text{C}_{24}\text{H}_{16}$ ; М 304,38;  $T_{\text{пл}}$  233°; Лит.: [488] 59
4234. **тетрафенилметан** бц. ромбические крист. (р.п. бензол)  $\text{C}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$ ; М 320,43;  $T_{\text{пл}}$  285°;  $T_{\text{вод}}$  431°;  $\Delta H_{298}^0$ : 279,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 597,5 (т);  $S_{298}^0$ : 383,51 (т);  $C_p^0$ : 368,02 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 21,98; Лит.: [637] 364, [638] 782
4235.  **$\text{N,N,N',N'}$ -тетрафенилмочевина** бц. ромбические крист. (р.п. бензол)  $(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NCON}(\text{C}_6\text{H}_5)_2$ ; М 364,44;  $T_{\text{пл}}$  183°; Лит.: [638] 982
4236. **тетрафенилсвинец**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{Pb}$ ; М 515,616;  $T_{\text{пл}}$  223°; Лит.: [647] 203
4237. **тетрафенилсилан**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{Si}$ ; М 336,501;  $T_{\text{кип}}$  428°; Лит.: [376] 340; Синт.: [264] 100
4238. **тетрафенилсульфур**  $(\text{C}_6\text{H}_5)_4\text{S}$ ; М 340,48;  $T_{\text{разл}}$  -80°; Лит.: [1023] 473
4239. **тетрафтораммония гексафторантимонат** бел. тетрагональные крист.  $\text{NF}_4\text{SbF}_6$ ; М 325,75;  $T_{\text{пл}}$  318°; Раств.: фтороводород: 260 (20°); Пл.: 2,98 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [42] 16, [91] 850, 937-940, [684], [809] 37
4240. **тетрафтораммония гексафторарсенат**  $\text{NF}_4\text{AsF}_6$ ; М 278,912;  $T_{\text{разл}}$  250°; Раств.: фтороводород: 120 (20°); Пл.: 2,72 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [684] 226, [809] 37
4241. **тетрафтораммония гексафторвисмутат(V)** (perfluoroammonium perfluorobismuthate) бел. тетрагональные крист.  $\text{NF}_4\text{BiF}_6$ ; М 412,97; CAS 61587-71-1;  $T_{\text{пл}}$  341°; Лит.: [91] 937-940
4242. **тетрафтораммония гексафторгерманиат(IV)** бел. крист.  $(\text{NF}_4)_2\text{GeF}_6$ ; М 366,63;  $T_{\text{разл}}$  238°; Лит.: [89] 1275-1282
4243. **тетрафтораммония гексафторманганат(IV)** желт. крист.  $(\text{NF}_4)_2\text{MnF}_6$ ; М 348,929; CAS 74449-37-9;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: фтороводород: 130 (24°); Лит.: [94] 3254-3256
4244. **тетрафтораммония гексафторникелат(IV)** темно-красн. тетрагональные крист.  $(\text{NF}_4)_2[\text{NiF}_6]$ ; М 352,68; CAS 63105-40-8;  $T_{\text{разл}}$  200°; Пл.: 2,71 (г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -930 (т); Лит.: [92] 2238-2241, [111] 76
4245. **тетрафтораммония гексафторстаннат** бел. крист.  $(\text{NF}_4)_2\text{SnF}_6$ ; М 412,701; CAS 61587-66-4;  $T_{\text{разл}}$  240°; Лит.: [91] 849-854
4246. **тетрафтораммония гексафтортитаниат(IV)** бел. крист.  $(\text{NF}_4)_2\text{TiF}_6$ ; М 341,86;  $T_{\text{разл}}$  200°; Лит.: [90] 353-359
4247. **тетрафтораммония гексафторфосфат** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{PF}_6$ ; М 234,96;  $T_{\text{разл}}$  245°; Лит.: [89] 1275-1282
4248. **тетрафтораммония гексафторхромат(V)** гемно-красн. крист.  $\text{NF}_4\text{CrF}_6$ ; М 255,99;  $T_{\text{разл}}$  125°; Разл. на: хрома(V) фторид, фтор, азота трифторид; Раств.: фтороводород: 639 (23°); Лит.: [102] 2286-2292
4249. **тетрафтораммония гексафторвольфрама** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{WF}_7$ ; М 406,829; CAS 80735-93-9;  $T_{\text{разл}}$  145°; Лит.: [98] 2091-2094; Синт.: [98] 2092

4250. **тетрафтораммонния гептафторксенат(VI)** светло-желт. крист.  $\text{NF}_4\text{XeF}_7$ ; M 354,28; CAS 82963-12-0;  $T_{\text{разл}}$  75°; Лит.: [97] 4117-4121
4251. **тетрафтораммонния гептафторуранат** бледно-желт. крист.  $\text{NF}_4\text{UF}_7$ ; M 461,018; CAS 80735-09-7;  $T_{\text{разл}}$  145°; Лит.: [98] 2091-2094
4252. **тетрафтораммонния гидрофторид** ж.  $\text{NF}_4\text{HF}_2$ ; M 129,005; CAS 71485-49-9;  $T_{\text{пл}}$  -78°;  $T_{\text{разл}}$  25°; Разл. на: азота трифторид, фтор, фтороводород; Лит.: [95] 1494-1498
4253. **тетрафтораммонния пентафторгерманат(IV)** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{GeF}_5$ ; M 257,63;  $T_{\text{разл}}$  249°; Лит.: [89] 1275-1282
4254. **тетрафтораммонния пентафтороксвольфрамат(VI)** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{WOF}_5$ ; M 384,83; CAS 79028-46-9;  $T_{\text{разл}}$  85°; Лит.: [96] 4139-4143
4255. **тетрафтораммонния пентафторстаннат** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{SnF}_5$ ; M 303,702; CAS 61587-75-5;  $T_{\text{разл}}$  120°; Лит.: [91] 849-854
4256. **тетрафтораммонния пербромат**  $\text{NF}_4\text{BrO}_4$ ; M 233,902; CAS 25483-10-7;  $T_{\text{разл}}$  25°; Лит.: [95] 1494-1498
4257. **тетрафтораммонния перхлорат** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{ClO}_4$ ; M 189,45; CAS 13706-14-4;  $T_{\text{разл}}$  0°; Разл. на: азота трифторид, хлора триоксид-типофторит. Лит.: [95] 1494-1498
4258. **тетрафтораммонния тетрафторборат**  $\text{NF}_4\text{BF}_4$ ; M 176,805;  $T_{\text{разл}}$  240-350°; Лит.: [684] 225-227, [809] 39
4259. **тетрафтораммонния тетрафторбромат(III)** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{BrF}_4$ ; M 245,898;  $T_{\text{разл}}$  25°; Лит.: [103] 1904-1906
4260. **тетрафтораммонния тетрафтороксибромат(V)** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{BrOF}_4$ ; M 291,897;  $T_{\text{разл}}$  25°; Лит.: [103] 1904-1906
4261. **тетрафтораммонния фторсульфат** бел. крист.  $\text{NF}_4\text{SO}_3\text{F}$ ; M 189,06;  $T_{\text{разл}}$  10°; Лит.: [93] 3046-3049
4262. **тетрафторгидразин** г.  $\text{N}_2\text{F}_4$ ; M 104,007;  $T_{\text{пл}}$  -161,5°;  $T_{\text{кип}}$  -74,2°;  $T_{\text{разл}}$  150°; Пл.: 1,454 (-74,2°, 1 см<sup>3</sup>, ж.);  $T_{\text{криг}}$  36,2; Лит.: [1026] 573, [684]; Синт.: [818] 222, [818] 222-223
4263. **тетрафториода тетрафторхромундекафтордиантимолат** коричневл.  $\text{IF}_4(\text{CrF}_4\text{Sb}_2\text{F}_{11})$ ; M 783,39;  $T_{\text{разл}}$  153°; Лит.: [44] 932
4264. **тетрафторметан** (R14, carbon tetrafluoride, tetrafluorometane, метфоран, перфторметан, углерод четырехфтористый, углерода тетрафторид, фреон 14, хладон 14) бц. г.  $\text{CF}_4$ ; M 88,005; CAS 75-73-0;  $T_{\text{пл}}$  -183,7°;  $T_{\text{кип}}$  -129°;  $T_{\text{разл}}$  910°; Раств.: бензол: р., вода: 0.001858 (25°). хлф.: р.; Пл.: 1,96 (-184°, 1 см<sup>3</sup>, т.). 1,629 (-132,5°, 1 см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,151$  (-73,3°); Скзв.: 1034 (-173°, состояние среды - жидкость)902 (-153°, состояние среды - жидкость)763 (-133°, состояние среды - жидкость)627 (-113°, состояние среды - жидкость)494 (-93°, состояние среды - жидкость)354 (-73°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : -933 (г);  $S_{298}^0$ : 261 (г);  $C_p^0$ : 63 (г);  $T_{\text{криг}}$ : -45,65;  $P_{\text{криг}}$ : 3,745; Пл<sub>криг</sub>: 0.625; Лит.: [343] 281-282, 690-691. [761] 14-23. [897] 1020-1021. [1024] 279, [241] 18, [600] 133
4265. **2,2,3,3-тетрафторпропанол**  $\text{CHF}_2\text{CF}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; M 132,06;  $T_{\text{пл}}$  -15°;  $T_{\text{кип}}$  109-110°; Лит.: [1023] 407
4266. **тетрафторхлора гексафторантимолат**  $\text{ClF}_4\text{SbF}_6$ ; M 347,197;  $T_{\text{пл}}$  120°; Лит.: [809] 46
4267. **тетрафторхлора гексафтортетраантимолат**  $\text{ClF}_4\text{Sb}_4\text{F}_{21}$ ; M 997,45;  $T_{\text{пл}}$  62°; Лит.: [809] 46
4268. **тетрафторхлора ундекафтордиантимолат**  $\text{ClF}_4\text{Sb}_2\text{F}_{11}$ ; M 563,95;  $T_{\text{пл}}$  64°; Лит.: [809] 46
4269. **1,1,1,2-тетрафторэтан** (хладагент R134a)  $\text{CF}_3\text{CH}_2\text{F}$ ; M 102,031;  $T_{\text{пл}}$  -101,1°;  $T_{\text{криг}}$  101,15;  $P_{\text{криг}}$  4,06; Лит.: [272] 28-29

4270. **тетрафторэтилен-дигиофторит**  $\text{CF}_3\text{CF}(\text{OF})_2$ ; М 170,011;  $T_{\text{разл}}$  150°; Лит.: [774] 11
4271. **тетрафторэтилен** бц. г.  $\text{CF}_2=\text{CF}_2$ ; М 100,015;  $T_{\text{пл}}$  -142,6°;  $T_{\text{кип}}$  -76,3°;  $\Delta H_{298}^0$ : -658,56 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -623,71 (г);  $S_{298}^0$ : 299,95 (г);  $C_p^0$ : 80,5 (г);  $T_{\text{криг}}$ : 33,3; Лит.: [1026] 574, [270] 228, [1092] 332
4272. **2,3,7,8-тетрахлордibenzo[b,e]-1,4-диоксин** (2,3,7,8-ТХДД, диоксин) бц. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Cl}_4\text{O}_2$ ; М 321,97; CAS 1746-01-6;  $T_{\text{пл}}$  305°;  $T_{\text{кип}}$  421,2°;  $T_{\text{разл}}$  750°; Раств.: ацетон: 0,011, бензол: 0,057, вода: 0,00000000193 (22°), метанол: 0,001, октанол: 0,005, хлорбензол: 0,072, хлф.: 0,037; Пл.: 1,827 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,000000001 (25°); ЛД<sub>50</sub>: 0,06 (куры, п/о), 0,001 (морские свинки, п/о), 0,2 (мыши, п/о), 0,07 (обезьяны, п/о), 0,22 (овцы, п/о), 5 (хомяки, п/о); Лит.: [326] 235-238, [340] 242, [1021] 73, [171] 2111-2118, [265] 96-101, [323]. [458] 44, [929] 2-4, 13, [931] 31-32, [954] 29-42
4273. **2,3,7,8-тетрахлордibenzo[b,d]фуран** крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_4\text{Cl}_4\text{O}$ ; М 305,97;  $T_{\text{пл}}$  227,5°; ЛД<sub>50</sub>: 1 (крысы), 0,007 (морские свинки, п/о), 6 (мыши); Лит.: [68] 63, [458] 28, 44, [929] 2
4274. **тетрахлорметан** (carbon tetrachloride, tetrachloromethane, углерод четыреххлористый, углеродтетрахлорид) бц. ж.  $\text{CCl}_4$ ; М 153,82; CAS 56-23-5;  $T_{\text{пл}}$  -22,87°;  $T_{\text{кип}}$  76,75°; Раств.: ацетон: р., бензол: смеш., вода: 0,097 (0°), 0,07691 (25°), 0,08 (25°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,63195 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,5954 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,5842 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4607$  (20°); ДП: 2,238 (20°); Дипл.: 0 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -139,3 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -686 (ж);  $S_{298}^0$ : 214,4 (ж);  $C_p^0$ : 132,6 (ж);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 29,96;  $T_{\text{криг}}$ : 283,2;  $R_{\text{криг}}$ : 4,5; Лит.: [1024] 392-393, [241] 17-18, [258] 308, [369] 187, [768] 185-186, [1042] 82; Синт.: [762] 40-41
4275. **тетрахлорфосфора тетрачлорферрат(III)**  $\text{PCl}_4[\text{FeCl}_4]$ ; М 370,44;  $T_{\text{пл}}$  332°; Лит.: [611] 370
4276. **1,1,1,2-тетрахлорэтан** (несимм-тетрахлорэтан) ж.  $\text{CH}_2\text{ClCCl}_3$ ; М 167,84;  $T_{\text{кип}}$  130,5°; Раств.: вода: 0,1089 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,588 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,5424 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1126-1127, [241] 24
4277. **тетрахлорэтилен** (перхлорэтилен)  $\text{Cl}_2\text{C}=\text{CCl}_2$ ; М 165,83;  $T_{\text{пл}}$  -22°;  $T_{\text{кип}}$  121°; Раств.: вода: 0,04 (25°), орг. р-ли: смеш.; Пл.: 1,625 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5044$  (20°); Лит.: [337] 231-233, [1026] 435-436
4278. **тетрацения оксид** красно-фиолетов.  $\text{Cs}_4\text{O}$ ; М 547,62;  $T_{\text{разл}}$  10,5°; Лит.: [376] 90
4279. **1,2,4,5-тетрацианобензол** бел. крист.  $\text{C}_6\text{H}_2(\text{CN})_4$ ; М 178,16;  $T_{\text{пл}}$  258°; ЛД<sub>50</sub>: 28 (мыши, в/ж); Лит.: [338] 123
4280. **тетрацианозетилен** бц. моноклинные крист.  $(\text{NC})_2\text{C}=\text{C}(\text{CN})_2$ ; М 128,09;  $T_{\text{пл}}$  201°;  $T_{\text{кип}}$  223°;  $T_{\text{возг}}$  120°;  $T_{\text{разл}}$  800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,318 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,56$  (25°); ЛД<sub>50</sub>: 28 (мыши, п/о); Лит.: [338] 117, [1023] 558
4281. **тетраэтиламмония бромид** крист. (р.п. этанол)  $(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{NBr}$ ; М 210,17;  $T_{\text{пл}}$  284°; Раств.: 1,2-дихлорбензол: н.р., 1,2-дихлорэтан: н.р., 2-бутанол: н.р., 4-метил-2-пентанол: н.р., Е-1,2-дихлорэтилен: н.р., ацетон: 0,193 (20°), 0,252 (35°), ацетонитрил: 8 (20°), вода: 308 (20°), 329 (35°), гексаметилфосфаттриамид: 0,6 (20°), гексан: н.р., ДМСО: 20 (20°), ДМФА: 5 (20°), диоксан: н.р., диоклорметан: 14 (20°), эф.: н.р., изобутанол: 20 (20°), изопропанол: 15,9 (20°), метанол: 140 (20°), 160 (35°), н-бутанол: 22,7 (20°), нитрометан: 18,3 (20°), пиридин: 0,4 (20°), пропиленкарбонат: 7,6 (20°), сульфолан: 10 (20°), тетрагидрофуран: н.р., тетрачлорметан: н.р., толуол: н.р., трет-бутанол: н.р., хлф.: 28,7 (20°), циклогексан: н.р., этанол: 39,2 (20°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,397 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [891] 752-753, [897] 418-419, [239] 49, [815] 312

4282. **тетраэтиламмония озонид** тригональные крист.  $((C_2H_5)_4N)O_3$ ; М 178,25; CAS 133324-06-8;  $T_{разл}$  30-50°; Разл. на: триэтиламин, этен, кислород; Лит.: [104] 4380-4385
4283. **тетраэтилолово** бц. маслянистая ж.  $(C_2H_5)_4Sn$ ; М 234,37;  $T_{пл}$  -112°;  $T_{кип}$  181°;  $ЛД_{50}$ : 7 (кролики), 15 (крысы), 37 (морские свинки), 40 (мыши); Лит.: [897] 854-855, [378] 164, [907] 121; Синт.: [589] 207-208
4284. **О,О,О,О-тетраэтилпрофосфат** (ЕА 1285. НЕТ. ТЕРР. ТЭПФ. бладан. ва-потон, инфос Т, нифос Т, тетрон)  $O(PO(OC_2H_5)_2)_2$ ; М 290,188; CAS 107-49-3;  $T_{разл}$  230°; Раств.: вода: смеш., орг. р-ли: х.р., петр.эф.: т.р.; Пл.: 1,185 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4196$  (20°); Давл. паров: 0,000155 (20°), 1 (124°), 2 (135°);  $ЛД_{50}$ : 1,1 (крысы, п/о), 0,65 (крысы, в/б), 7 (мыши, п/о), 0,85 (мыши, в/б); Лит.: [193] А2, [901] 564-565, [60] 307, [363] 8-11, [982] 349-350, [1083] 84-96
4285. **тетраэтилсвинец** бц. маслянистая ж.  $Pb(C_2H_5)_4$ ; М 323,44;  $T_{пл}$  -130°;  $T_{кип}$  200°;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Давл. паров: 0,05 (0°);  $ЛД_{50}$ : 12,7 (крысы, п/о); Лит.: [620] 125-126, [1023] 559-560, [417] 721-728; Синт.: [1078] 271, [1078] 272, [1078] 273
4286. **тетраэтилпирамдисульфид** (ТЭТД, антабус, тетурам, тиурам Е) бел. пор.  $(C_2H_5)_2NC(S)SSC(S)N(C_2H_5)_2$ ; М 296,52;  $T_{пл}$  71-73°;  $ЛД_{50}$ : 3300 (крысы, п/о); Лит.: [338] 84-85, [1026] 575, [1077] 184
4287. **тетраэтоксиметан** (tetraethyl orthocarbonate, тетраэтилортокарбонат)  $C(OC_2H_5)_4$ ; М 192,3; CAS 78-09-1;  $T_{кип}$  158-161°; Пл.: 0,9186 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,3932$  (20°); Лит.: [1022] 412, [11] 360
4288. **тетраэтоксисилан** (ортокремниевой кислоты тетраэтиловый эфир, этилорто-силикат, этилсиликат) ж.  $Si(OC_2H_5)_4$ ; М 208,34;  $T_{пл}$  -82,5°;  $T_{кип}$  166,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,9676 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,9334 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $ЛД_{50}$ : 420 (б. крысы, в/б); Лит.: [897] 948-949, [1020] 98
4289. **тетрил** (N-(2,4,6-тринитрофенил)метилнитрамин, N-метил-N,2,4,6-тетранитроанилин) бц. крист.  $(O_2N)_3C_6H_2N(CH_3)NO_2$ ; М 287,09;  $T_{пл}$  129,45°; Раств.: вода: пл.р. 0,008 (20°), эф.: 0,58 (20°), сероуглерод: пл.р. 0,017 (20°), тетрахлорметан: 0,16 (20°), этанол: 0,7 (20°); Пл.: 1,73 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -19,65 (т); Лит.: [1023] 560
4290. **тетродотоксин ацетат** (tetrodotoxin, тарихатоксин) бц. крист.  $C_{13}H_{21}N_3O_{16}$ ; М 379,32;  $T_{пл}$  225°;  $T_{разл}$  225°; Раств.: вода: пл.р., эф.: р., этанол: р.;  $pK_{BH^+}(1) = 8,7$  (20°, вода);  $ЛД_{50}$ : 0,008 (б. мыши, в/м), 0,008 (мыши, в/б), 0,01 (человек, п/о); Лит.: [620] 236, [1024] 526, [1026] 727, [7] 4782-4785, [151] 8798-8805, [152] 11510-11511, [415] 244, [603] 36-37, [1062] 146
4291. **технеций** (technetium) серебристо-бел. гексагональные мет. Тс; М 98,91;  $T_{пл}$  2200°;  $T_{кип}$  4600°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 11,49 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (3100°), 10 (3500°), 100 (4100°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 33,5 (т);  $C_p^0$ : 24,3 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 24;  $\Delta H_{кип}$ : 593; Лит.: [1023] 560-561, [1090] 268, [377] 373-374, [386] 51, [768] 104
4292. **технеция(VII) оксид** желт. крист.  $Tc_2O_7$ ; М 309,81;  $T_{пл}$  119,5°;  $T_{кип}$  311°; Раств.: вода: р., диоксан: р.;  $\Delta H^0_{298}$ : -1114,6 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -937,6 (т);  $S^0_{298}$ : 191,6 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 47,75;  $\Delta H_{кип}$ : 58,79; Лит.: [768] 104
4293. **технеция(VI) оксид-тетрафторид** син.  $TcOF_4$ ; М 170,899;  $T_{пл}$  134°; Лит.: [377] 383
4294. **технеция(VII) триоксид-фторид** желт.  $TcO_3F$ ; М 165,903;  $T_{пл}$  18,3°;  $T_{кип}$  100°; Лит.: [377] 383
4295. **технеция(V) фторид** желт.  $TcF_5$ ; М 193,898;  $T_{пл}$  50°; Лит.: [377] 382
4296. **технеция(VI) фторид** желт.  $TcF_6$ ; М 212,897;  $T_{пл}$  37,4°;  $T_{кип}$  55,3°; Лит.: [377] 382
4297. **технеция(IV) хлорид** красн.  $TcCl_4$ ; М 240,718;  $T_{возг}$  300°; Лит.: [377] 382
4298. **технеция(VI) хлорид** зелен.  $TcCl_6$ ; М 311,62;  $T_{пл}$  25°; Лит.: [377] 382

4299. **тиазилфторид** бц. г. NSF; M 65,07; T<sub>пл</sub> -89°; T<sub>кип</sub> 0,4°; T<sub>разл</sub> 200°; Лит.: [855] 249-251. [41] 140-143. [377] 85
4300. **тиазол** бц. ж. C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>NS; M 85,12; T<sub>кип</sub> 116,8°; Раств.: ацетон: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1998 (17°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5969 (25°); Дипл.: 1,62 (20°); Лит.: [768] 181
4301. **2-(тиазол-4-бензимидазол** (текто, тиабендазол) C<sub>10</sub>H<sub>7</sub>N<sub>3</sub>S; M 201,25; T<sub>пл</sub> 296-304°; ЛД<sub>50</sub>: 3330 (); Лит.: [561] 560
4302. **тиамин гидробромид** (витамин В<sub>1</sub>) C<sub>12</sub>H<sub>18</sub>Br<sub>2</sub>N<sub>4</sub>OS; M 426,17; T<sub>пл</sub> 215°; Лит.: [897] 576-577
4303. **тиамин гидрохлорид** (аневрин, витамин В<sub>1</sub>, оризанин, горулин) бц. крист. C<sub>12</sub>H<sub>18</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>4</sub>OS; M 337,26; T<sub>пл</sub> 250°; Раств.: ацетон: т.р., вода: 100 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,3 (20°); Лит.: [817] 226-227. [897] 576-577. [11] 575
4304. **тиантрен** моноклинные крист. (р.п. этанол) C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>S<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>; M 216,31; T<sub>пл</sub> 158,8-159°; T<sub>кип</sub> 366°; Лит.: [638] 987
4305. **1-(2-тиепил)силатран** N(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>SiC<sub>4</sub>H<sub>9</sub>S; M 257,38; T<sub>пл</sub> 221°; ЛД<sub>50</sub>: 1,7 (); Лит.: [334]
4306. **тилдин** C<sub>17</sub>H<sub>23</sub>NO<sub>2</sub>; M 273,17; CAS 51931-66-9; T<sub>пл</sub> 34°; Давл. паров: 0,01 (96°); Лит.: [26] 227
4307. **тилдина гидрохлорид** C<sub>17</sub>H<sub>24</sub>ClNO<sub>2</sub>; M 309,83; CAS 27107-79-5; T<sub>пл</sub> 159°; Лит.: [26] 227
4308. **тилдина гидрохлорид гемигидрат** C<sub>34</sub>H<sub>50</sub>Cl<sub>2</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>; M 637,68; T<sub>пл</sub> 125°; Лит.: [26] 227
4309. **2-тиобарбитуровая кислота** (2-тиоксопиримидин-4,6-дион, малонилтиомочевина) пластинчатые крист. (р.п. вода) C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>S; M 144,14; T<sub>пл</sub> 235°; T<sub>разл</sub> 235°; Раств.: вода: р. (100°), этанол: р.; Лит.: [832] 294-295, [897] 972-973
4310. **тиодихлусовая кислоты дитиловый эфир** C<sub>6</sub>H<sub>10</sub>O<sub>4</sub>S; M 178,2062; T<sub>кип</sub> 267-268°; Лит.: [57] 493; Синт.: [249] 88
4311. **тиоксантон** желт. иглочатые крист. (р.п. хлороформ) C<sub>13</sub>H<sub>8</sub>OS; M 212,3; T<sub>пл</sub> 213°; Раств.: бензол: р., укс.: р., этанол: м.р.; Лит.: [832] 346-347
4312. **тиомоноадугольная кислота** красн. маслянистая ж. H<sub>2</sub>CS<sub>4</sub>; M 142,287; T<sub>пл</sub> -36°; pK<sub>a</sub> (1) = 4 (°, вода); pK<sub>a</sub> (2) = 7 (°, вода); Лит.: [941] 57
4313. **тиомочевина** (thiourea, тиокарбамид, тиоугольной кислоты диамид) ромбические крист. NH<sub>2</sub>CSNH<sub>2</sub>; M 76,11; CAS 62-56-6; T<sub>пл</sub> 176°; T<sub>разл</sub> 200°; Раств.: бензол: н.р., вода: 4,9 (0,2°), 9,18 (13°), 15,2 (22,7°), 68 (60,2°), 200 (97°), эф.: т.р., метанол: р.11,9 (25°), пиридин: р.12,5 (20°), тетрахлометан: н.р., этанол: р.4 (25°); Пл.: 1,405 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 8000 (мышь, п/о); Лит.: [897] 974-975, [1023] 574-575, [1026] 578, [241] 12; Синт.: [382] 628
4314. **тиомочевинный диоксид** (формаминадинсульфин, формаминадинсульфиновая кислота) бел. крист. (H<sub>2</sub>N)<sub>2</sub>SO<sub>2</sub>; M 108,12; T<sub>пл</sub> 123°; Разл. на: серы(IV) оксид; Раств.: ацетонитрил: н.р., вода: 3 (20°), 4,25 (31°), 4,86 (35°). ДМСО: 2,29 (31°), 2,37 (35°), 2,65 (45°), ДМФА: 0,1 (31°), 0,11 (35°), 0,12 (45°), нитрометан: н.р., пропиленкарбонат: н.р., тетрагидрофуран: н.р., формамид: 2,18 (31°), 2,25 (35°), 2,65 (45°), этанол: 0,75 (20°); pK<sub>a</sub> (1) = 6,82 (25°, вода); Лит.: [338] 58, [338] 58, [303], [978] 499; Синт.: [305] 113
4315. **тионилхлорид** (сульфинила хлорид) бц. дымящая ж. SOCl<sub>2</sub>; M 118,97; T<sub>пл</sub> -104,5°; T<sub>кип</sub> 75,6°; T<sub>разл</sub> 80°; Разл. на: дисеры дихлорид, серы(IV) оксид, хлор; Раств.: бензол: р., вода: реаг., хлф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,655 (10,4°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-56,2°), 10 (-23,6°), 100 (20,6°); ДП: 9,25 (20°); Дипл.: 1,44 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -247 (ж); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 278,6 (ж); Cp<sup>0</sup>: 120,5 (ж); ΔH<sub>кип</sub>: 31,8; Лит.: [819] 424, [610] 330, [768] 98; Синт.: [478] 354

4316. **тиопирин** (2,3-диметил-1-фенил-5-пиразолинтион) бц. крист.  $C_{11}H_{12}N_2S$ ; M 204,28;  $T_{пл}$  166°; Раств.: вода: т.р. (20°), р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 976-977
4317. **тиоридазин** (2-метилтио-10-(2-(1-метил-2-пиперидил)этил)фенотиазин, меллерил) крист.  $C_{21}H_{26}N_2S_2$ ; M 370,57;  $T_{пл}$  73°; Лит.: [748] 429
4318. **тиоридазина гидрохлорид** (10-(2-(1-метил-2-пиперидинил)этил)-2-метилтио-10Н-фенотиазина гидрохлорид) бел. крист.  $C_{21}H_{27}ClN_2S_2$ ; M 407,1; CAS 50-52-2;  $T_{пл}$  159°; Раств.: вода: р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [784] 868, [748] 429
4319. **тиосемкарбазид**  $H_2NCSNHNH_2$ ; M 91,135;  $T_{пл}$  183°; ЛД<sub>50</sub>: 23 (б. крысы, в/ж), 20 (кошки, в/ж), 10 (собаки, в/ж); Лит.: [338] 60-61
4320. **тиосерная кислота** (серноватистая кислота) маслянистая ж.  $H_2S_2O_3$ ; M 114,144;  $T_{разл}$  -78°;  $pK_a$  (1) = 0,66 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 1,56 (25°, вода); Лит.: [898] 80, [377] 65, [610] 333
4321. **тиосерной кислоты эфират**  $H_2S_2O_3 \cdot 2(C_2H_5)_2O$ ; M 262,39;  $T_{разл}$  -5°; Лит.: [610] 333-334
4322. **тиотинилфторид**  $SSF_2$ ; M 102,127;  $T_{пл}$  -164,6°;  $T_{кип}$  -10,6°; Лит.: [377] 40
4323. **тиоуксусная кислота** (этантиоловая кислота) бц. ж.  $CH_3C(S)OH$ ; M 76,11;  $T_{кип}$  93°;  $pK_a$  (1) = 3,33 (25°, вода); Лит.: [897] 976-977, [898] 94
4324. **тиоуксусной кислоты амид** (тиоацетамид, этантиоамид) желт. моноклин-ные крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $CH_3CSNH_2$ ; M 75,13;  $T_{пл}$  108,5°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 200 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 976-977
4325. **тиофен-2-карбоновая кислота** (альфа-тиофеновая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода)  $C_4H_3SCOOH$ ; M 128,15;  $T_{пл}$  126,5-129°;  $T_{кип}$  260°;  $pK_a$  (1) = 3,48 (25°, вода); Лит.: [897] 980-981, [898] 94
4326. **тиофен** бц. ж.  $(CH=CH)_2S$ ; M 84,14;  $T_{пл}$  -38,3°;  $T_{кип}$  84,12°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., диоксан: смеш., эф.: смеш., пиридин: смеш., тетрахлорметан: смеш., гомол: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0644 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5289 (20°); Дипл.: 0,55 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -82 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 59,04;  $\Delta H_{кип}$ : 34,47;  $\Delta H_{сгор}$ : 2805,4;  $T_{криг}$ : 312;  $R_{криг}$ : 4,56; Лит.: [768] 182
4327. **тиофенол** (бензолиол, фенилмеркаптан) бц. ж.  $C_6H_5SH$ ; M 110,18;  $T_{пл}$  -14,93°;  $T_{кип}$  169,5°; Пл.: 1,0775 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_a$  (1) = 9,43 (25°, вода); Лит.: [897] 982-983, [898] 94, [328] 256
4328. **тиоформамид**  $HC(S)NH_2$ ; M 61,106;  $T_{пл}$  32-34°; Лит.: [645] 648
4329. **тиофосген** (тиокарбонилхлорид) красн. ж.  $SCl_2$ ; M 114,97;  $T_{кип}$  76°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,5085 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 982-983, [610] 519
4330. **тиофосфорной кислоты трис-этиленамид** (тиофосфамид) бел. пластинчатые крист.  $(C_2H_4N)_3PS$ ; M 189,23;  $T_{пл}$  55°; Раств.: бензол: л.р., вода: л.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; ЛД<sub>50</sub>: 15 (крысы, в/м), 8,4 (крысы, в/б), 18,2 (мыши, в/б), 10 (собаки, в/м); Лит.: [284] 248, [763] 117-124; Синт.: [763] 118
4331. **1-типрозин** (1-альфа-амино-п-гидроксигидрокоричная кислота, 1-бета-п-оксифенилаланин) игольчатые крист. (р.п. вода)  $HOOC_6H_4CH_2CH(NH_2)COOH$ ; M 181,2;  $T_{пл}$  290-318°;  $pK_a$  (1) = 8,4 (17°, вода); Лит.: [897] 984-985, [898] 94
4332. **титан** (titanium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ti; M 47,9;  $T_{пл}$  1668°;  $T_{кип}$  3330°; Раств.: вода: н.р. (20°), реаг. (100°), укс.: н.р.; Пл.: 4,505 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (1946°), 1 (2191°), 10 (2490°), 100 (2833°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 30,6 (т);  $C_p^0$ : 25,1 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 15;  $\Delta H_{кип}$ : 410; Лит.: [386] 51, [768] 104, [985] 167
4333. **титана(III) борогидрид**  $Ti(BH_4)_3$ ; M 92,395;  $T_{разл}$  10°; Лит.: [993] 45
4334. **титана(IV) бромид** желт. кубические крист.  $TiBr_4$ ; M 367,52;  $T_{пл}$  38°;  $T_{кип}$  231°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3,24 (20°, г/см<sup>3</sup>,



- т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -619,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -592 (т);  $S_{298}^0$ : 243,5 (т);  $C_p^0$ : 131,5 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 12,9;  $\Delta H_{кит}$ : 44,4. Лит.: [768] 104
4335. **титана диборид**  $TiB_2$ ; М 69,49;  $T_{пл}$  2980°; Лит.: [376] 145
4336. **титана изопропоксид**  $Ti(OCN(CH_3)_2)_4$ ; М 284,22;  $T_{кит}$  220°; Лит.: [54] 3,56
4337. **титана(IV) иодид** красн. гексагональные крист.  $TiI_4$ ; М 555,52;  $T_{пл}$  155°;  $T_{кит}$  379,5°; Раств.: вода: х.р. (20°), реаг. (100°); Пл.: 4,4 (25°, г/см³, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -386,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -381,6 (т);  $S_{298}^0$ : 246 (т);  $C_p^0$ : 125,6 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 19,8;  $\Delta H_{кит}$ : 56,5; Лит.: [768] 104
4338. **титана карбид** сер. кубические крист.  $TiC$ ; М 59,91;  $T_{пл}$  3140°;  $T_{кит}$  4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,92 (20°, г/см³, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -209 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -205,7 (т);  $S_{298}^0$ : 24,7 (т);  $C_p^0$ : 34,3 (т); Лит.: [981] 451, [1023] 592, [482], [768] 104
4339. **титана(IV) нитрат** бел.  $Ti(NO_3)_4$ ; М 295,89;  $T_{пл}$  58°; Лит.: [377] 304
4340. **титана нитрид** желтовато-коричн. кубические крист.  $TiN$ ; М 61,91;  $T_{пл}$  2950°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,43 (20°, г/см³, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -323 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -294,4 (т);  $S_{298}^0$ : 30,3 (т);  $C_p^0$ : 37,1 (т); Лит.: [1023] 592-593, [768] 104
4341. **титана(III) оксид** темно-фиолетов. моноклинные крист.  $Ti_2O_3$ ; М 143,8;  $T_{пл}$  1830°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,6 (20°, г/см³, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1518 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1431 (т);  $S_{298}^0$ : 77,3 (т);  $C_p^0$ : 95,86 (т); Лит.: [768] 104
4342. **титана фосфид** гексагональные крист.  $TiP$ ; М 78,84;  $T_{пл}$  1990°; Лит.: [1024] 133
4343. **титана(IV) фторид** бел. крист.  $TiF_4$ ; М 123,89;  $T_{возг}$  285,5°; Раств.: вода: реаг., эф.: н.р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 2,8 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 10 (174°), 100 (227°);  $S_{298}^0$ : 134 (т);  $C_p^0$ : 114,3 (т);  $\Delta H_{возг}$ : 90,4;  $\Delta G_{298}^0$ : -1513,5 (т); Лит.: [768] 105
4344. **титана(IV) хлорид** светло-желт. ж.  $TiCl_4$ ; М 189,71;  $T_{пл}$  -24,1°;  $T_{кит}$  136,35°; Раств.: вода: реаг., хлор жидкий: 298 (20°); Пл.: 1,727 (20°, г/см³, ж.); Давл. паров: 1 (-13,2°), 10 (22,5°), 100 (73,3°); ДП: 2,79 (20°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -804,2 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -737,4 (ж);  $S_{298}^0$ : 252,4 (ж);  $C_p^0$ : 145,2 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 9,97;  $\Delta H_{кит}$ : 35,7;  $ЛД_{50}$ : 150 (б. мыши, п/о), 472 (крысы, п/о); Лит.: [1024] 280, [768] 105, [1096] 543-559
4345. **тифен** (дифенилтиоуксусной кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид) бел. крист.  $(C_6H_5)_2CHC(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$ ; М 363,95;  $T_{пл}$  130°; Лит.: [284] 134
4346. **альфа-токоферол** (2,5,7,8-тетраметил-2-(4,8,12-триметилтридецил)-6-оксихроман, витамин Е) светло-желт. маслянистая ж.  $C_{29}H_{50}O_2$ ; М 430,72;  $T_{разл}$  350°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Спектры: 295 () максимум возбуждения; Лит.: [817] 206-207, [897] 986-987, [1020] 386-387
4347. **Т-2 токсин**  $C_{24}H_{34}O_9$ ; М 466,52;  $T_{пл}$  150-151°;  $ЛД_{50}$ : 5,2 (крысы), 3,06 (морские свинки, п/о), 10,5 (мыши, п/о); Лит.: [1022] 81, [203] 342
4348. **токсогонин** (обидоксима хлорид) желтоват. крист.  $(HON=CHC_5H_4NCH_2OCH_2NC_5H_4CH=NOH)Cl_2$ ; М 359,2;  $T_{пл}$  205°;  $T_{разл}$  209°; Раств.: вода: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [748] 388-389
4349. **4-толлментазол**  $CH_3C_6H_4-N(N=)N_2$ ; М 161,16;  $T_{разл}$  3°; Лит.: [50] 843
4350. **толуол** (methylbenzene, toluene) бц. ж.  $C_6H_5CH_3$ ; М 92,14; CAS 108-88-3;  $T_{пл}$  -95°;  $T_{кит}$  110,626°; Раств.: вода: 0,05 (20°); Пл.: 0,86694 (20°, г/см³, ж.);  $n = 1,49693$  (20°); Давл. паров: 14 (14,5°);  $pK_a$  (1) = 35 (20°, вода,  $CH_3$  группа);  $ЛД_{50}$ : 7000 (б. крысы, п/о); Лит.: [762] 622-623, [220] 39-41, [241] 390-391, [245] 79, [274] 147, [336] 200, [369] 76, [386] 229, [768] 183
4351. **толуолтрикарбонилхром** желт.  $CH_3C_6H_5Cr(CO)_3$ ; М 228,165;  $T_{пл}$  80-81°;  $ЛД_{50}$ : 5,62 (мыши, в/в); Лит.: [339] 495, [1046] 461
4352. **торий** (thorium) серебристо-бел. кубические мет. Th; М 232,04;  $T_{пл}$  1750°;  $T_{кит}$  4800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 11,7 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (2460°), 1 (2730°), 10 (3080°), 100 (3610°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 53,39 (т);  $C_p^0$ : 27,32 (т); Лит.: [386] 51, [768] 105, 312

4353. **тория бромид** бел.  $\text{ThBr}_4$ ;  $M$  551,65;  $T_{\text{пл}}$  679°; Лит.: [377] 588
4354. **тория дикарбид**  $\text{ThC}_2$ ;  $M$  256,06;  $T_{\text{пл}}$  2656°; Лит.: [981] 303
4355. **тория иодид** желт.  $\text{ThI}_4$ ;  $M$  739,66;  $T_{\text{пл}}$  556°; Лит.: [377] 588
4356. **тория карбид** желт. кубические крист.  $\text{ThC}$ ;  $M$  244,05;  $T_{\text{пл}}$  2625°;  $T_{\text{кип}}$  5000°; Раств.: вода: реак.; Лит.: [897] 226-227, [981] 298
4357. **тория оксид** бел. кубические крист.  $\text{ThO}_2$ ;  $M$  264,04;  $T_{\text{пл}}$  3200°;  $T_{\text{кип}}$  4400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,7 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -1226,7 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1168,2 (т);  $S^0_{298}$ : 64,39 (т);  $C_p^0$ : 61,76 (т); Лит.: [768] 105
4358. **тория сульфат** бц. крист.  $\text{Th(SO}_4)_2$ ;  $M$  424,15;  $T_{\text{разл}}$  400°; Раств.: вода: 0,75 (0°), 1,38 (20°), 1,99 (30°), 3 (40°), 3,35 (43°), 1,63 (60°), 0,81 (80°), 0,7 (100°), метанол: 0,029 (15°), 0,024 (25°), 0,01 (55°); Пл.: 4,37 (18°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -2541,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -2306,2 (т);  $S^0_{298}$ : 148,1 (т);  $C_p^0$ : 173,2 (т); Лит.: [768] 105
4359. **тория фторид** бц. моноклинные крист.  $\text{ThF}_4$ ;  $M$  308,03;  $T_{\text{пл}}$  1050°;  $T_{\text{кип}}$  1700°; Раств.: вода: н.р., фтороводород: н.р.; Пл.: 6,32 (24°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -2018,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1924,2 (т);  $S^0_{298}$ : 142,05 (т);  $C_p^0$ : 110,71 (т); Лит.: [768] 105
4360. **тория хлорид** бц. тетрагональные крист.  $\text{ThCl}_4$ ;  $M$  373,85;  $T_{\text{пл}}$  765°;  $T_{\text{кип}}$  922°; Раств.: вода: х.р. (20°), реак. (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,59 (15°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 10 (69°), 100 (781°);  $\Delta H^0_{298}$ : -1190,3 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1101,2 (т);  $S^0_{298}$ : 195,8 (т); Лит.: [768] 105
4361. **трамадол** (трамал, транс-(+)-2-(диметиламинометил)-1-(3-метоксифенил)циклогексанола гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{16}\text{H}_{26}\text{ClNO}_2$ ;  $M$  299,836; CAS 27203-92-5;  $T_{\text{пл}}$  179°; Раств.: вода: х.р., хлф.: л.р., этанол: х.р.; ЛД<sub>50</sub>: 286 (крысы, п/к), 260 (крысы-самки, п/о), 360 (крысы-самцы, п/о), 200 (мыши, п/к), 310 (мыши-самцы, п/о); Лит.: [782] 867-871, [784], [936] 40
4362. **трегалоza** крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ ;  $M$  342,3;  $T_{\text{пл}}$  214-216°; Раств.: вода: 68,9 (20°); Лит.: [832] 350-351, [179] 355-363
4363. **треморина дигидрохлорид** (1,4-пирролидинил-2-бутина дигидрохлорид, tremorine dihydrochloride)  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{Cl}_2\text{N}_2$ ;  $M$  265,24; CAS 300-68-5;  $T_{\text{пл}}$  237°; ЛД<sub>50</sub>: 25 (морские свинки, п/к), 2,5 (морские свинки, в/б), 65 (мыши, п/к), 4 (мыши, в/б); Лит.: [27] 1207, [543] 248-249, [628] 46-47
4364. **1-трео-изолейцин** (1-трео-альфа-амино-бета-метилвалериановая кислота) ромбические крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ;  $M$  131,18;  $T_{\text{пл}}$  286°;  $T_{\text{разл}}$  286°; Раств.: вода: 4,12 (25°), 6,08 (75°), эф.: н.р., укс.: р. (118°), этанол: м.р. (78°);  $pK_a$  (1) = 9,76 (25°, вода); Лит.: [768] 149, [943] 299
4365. **1-треонин** (1-трео-альфа-амино-бета-гидроксимасляная кислота) бц. крист.  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ;  $M$  119,12;  $T_{\text{пл}}$  253°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [768] 183, [943] 299
4366. **2,4,6-триазидо-1,3,5-триазин** крист.  $(\text{NCN}_3)_3$ ;  $M$  204,11;  $T_{\text{пл}}$  94,5°;  $T_{\text{разл}}$  150-200°; Раств.: ацетон: р., этанол: т.р. (0°), л.р. (78°); Пл.: 1,71 (13°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [278] 284-289
4367. **1,3,5-триазин** бел. крист.  $\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_3$ ;  $M$  81,08;  $T_{\text{пл}}$  86°;  $T_{\text{кип}}$  114°; Лит.: [1023] 628-629, [477] 1053, [610] 521
4368. **1,2,3-триазол** (озотриазол)  $\text{C}_2\text{H}_3\text{N}_3$ ;  $M$  69,065;  $T_{\text{пл}}$  23°;  $T_{\text{кип}}$  203°; Лит.: [515] 252, [1026] 588
4369. **триаконтан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{28}\text{CH}_3$ ;  $M$  422,8;  $T_{\text{пл}}$  66°;  $T_{\text{кип}}$  450°; Давл. паров: 1 (234°), 10 (284°), 40 (324°), 100 (356°), 400 (414°); Лит.: [896] 674, [624] 61, [731] 10
4370. **1-триаконтанол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{28}\text{CH}_2\text{OH}$ ;  $M$  438,81;  $T_{\text{пл}}$  86,3°; Лит.: [57] 538, [542] 283
4371. **триаконтилбензол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{29}\text{C}_6\text{H}_5$ ;  $M$  498,909;  $T_{\text{пл}}$  70°;  $T_{\text{кип}}$  512°; Лит.: [896] 675
4372. **триамантан** (гептацикло[7.7.1.1<sup>3,15</sup>.0<sup>1,12</sup>.0<sup>2,7</sup>.0<sup>4,13</sup>.0<sup>6,11</sup>])октадекан)  $\text{C}_{18}\text{H}_{24}$ ;  $M$  240,38;  $T_{\text{пл}}$  221°; Лит.: [279] 8, 18

4373. **1,3,5-триамино-2,4,6-тринитробензол** (ТАТВ) желт. крист.  $C_6(NH_2)_3(NO_2)_3$ ; М 258,148;  $T_{разл}$  300°; Раств.: вода: пл.р.: Пл.: 1,93 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1026] 589, [1089] 546-547, [4] 172-174
4374. **триацетона меллитат** бц. ам. в-во  $C_6(COOH)_6 \cdot 3C_6H_5NH_2$ ; М 621,54828;  $T_{пл}$  320°;  $T_{разл}$  320°; Лит.: [831] 83
4375. **2,4,5-триацетоксибензальдегид** призматические крист.  $(CH_3COO)_3C_6H_2CHO$ ; М 280,23;  $T_{пл}$  115°; Лит.: [57] 575
4376. **триацетона трипероксид** (acetoneperoxide, triacetone triperoxide, ацетона перекись, триацетона триперекись, циклотриацетонтрипероксид) бел. призматические крист.  $((CH_3)_2COO)_3$ ; М 222,236;  $T_{пл}$  97°;  $T_{возг}$  70°; Раств.: ацетон: х.р. 10,07 (17°), бензол: х.р. 22 (17°), вода: н.р., эф.: х.р. 5,8 (17°), метанол: пл.р., петр.эф.: х.р. 7,93 (17°), пиридин: х.р. 16,28 (17°), тетрахлометан: х.р., толуол: х.р., трихлорэтилен: 29,37 (17°), укс.: л.р., хлф.: х.р. 73,9 (17°), этанол: 0,15 (17°), р. (78°); Пл.: 1,3 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^\circ$  -90,8 (т); Лит.: [61] A42-A45, [1089] 351, [278] 411-415, [992] 338-339, [1057] 468-469
4377. **трибенз[de,kl,rst]пентафен** (террилен) красно-фиолетов. листовидные крист.  $C_{30}H_{16}$ ; М 376,448;  $T_{пл}$  510-511°; Лит.: [488] 237-240
4378. **трибензилолова хлорид** бц. игольчатые крист.  $(C_6H_5CH_2)_3SnCl$ ; М 427,54;  $T_{пл}$  142-144°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 854-855; Синт.: [589] 185
4379. **трибора пентафторид**  $(BF_2)_2BF$ ; М 127,43;  $T_{разл}$  -50°; Разл. на: октабора додекафторид, дибора тетрафторид; Лит.: [376] 192-193
4380. **триброма гексафторарсенат** коричнев.  $Br_3AsF_6$ ; М 428,624;  $T_{возг}$  50°;  $T_{разл}$  70°; Лит.: [79] 452, [187] 431, [377] 189
4381. **2,4,6-триброманилин** игольчатые крист.  $Br_3C_6H_2NH_2$ ; М 329,8;  $T_{пл}$  122°;  $T_{кип}$  300°; Лит.: [832] 24-25; Синт.: [366] 118
4382. **трибромацетальдегид** ж.  $CBBr_3CHO$ ; М 280,74;  $T_{кип}$  174°; Пл.: 2,665 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 32-33, [1026] 82
4383. **трибромметан** (bromoform, methyl tribromide, tribromomethane, бромоформ) бц. ж.  $HCBr_3$ ; М 252,75; CAS 75-25-7;  $T_{пл}$  8,5°;  $T_{кип}$  149,5°; Раств.: бензол: р., вода: 0,3001 (15°), 0,319 (30°), эф.: смеш., лигрои́н: р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 2,8912 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,598 (20°); Давл. паров: 46 (15°); ДП: 4,39 (20°); Вязк.: 1,89 (25°); Пов.нат.: 31,68 (20°);  $\Delta H_{кип}$ : 43,45; Лит.: [241] 3, [768] 132, [1042] 82; Синт.: [382] 394
4384. **2,4,6-трибромфенол** желт. игольчатые крист.  $C_6H_2Br_3OH$ ; М 330,799;  $T_{пл}$  96°; Лит.: [897] 1050-1051; Синт.: [805] 64
4385. **2,3,7-трибром-8-хлордibenzo[b,e]-1,4-диоксин**  $C_{12}H_4Br_3ClO_2$ ; М 455,32;  $T_{пл}$  309-310°; ЛД<sub>50</sub>: 0,5 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464
4386. **трибутилвинил**  $(C_4H_9)_3N$ ; М 185,36;  $T_{пл}$  -70°;  $T_{кип}$  216,5°; Пл.: 0,7782 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4297 (20°);  $pK_{BH}^+$  (1) = 11,04 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 115 (б. мыши, п/о), 615 (кролики, п/о), 455 (крысы, п/о); Лит.: [1020] 333
4387. **трибутилвисмут**  $(C_4H_9)_3Bi$ ; М 380,323;  $T_{кип}$  124°; Пл.: 1,456 (27°, к в.4, ж.); Лит.: [1078] 325
4388. **N-(три-трет-бутилсилл)-ди-трет-бутилсиланмин** бледно-желт. крист.  $((CH_3)_3C)_2Si=NSi(C(CH_3)_3)_3$ ; М 355,75;  $T_{пл}$  85°;  $T_{разл}$  85°; Лит.: [376] 339
4389. **1,2,3-три-трет-бутил-4-триметилгермилтетраэдран**  $(CH_3)_3Ge((CH_3)_3C)_3C_4$ ; М 337,129;  $T_{пл}$  143°; Лит.: [881] 79
4390. **три-трет-бутил-(триметилсилл)тетраэдран**  $(CH_3)_3C((CH_3)_3Si)_3C_4$ ; М 292,575;  $T_{пл}$  162°;  $T_{разл}$  180°; Лит.: [873] 385
4391. **1,3,6-три-трет-бутил-2,4,5-трифторбензвален**  $C_{18}H_{27}F_3$ ; М 300,402; Давл. паров: 11 (140°); Лит.: [624] 576

4392. **1,2,3-три-трет-бутил-4,5,6-трифторбензол**  $((\text{CH}_3)_3\text{C})_3\text{C}_6\text{F}_3$ ; М 300,402;  $T_{\text{пл}}$  113°; Лит.: [624] 576
4393. **1,2,3-три-трет-бутил-4,5,6-трифторпризман**  $((\text{CH}_3)_3\text{C})_3\text{C}_6\text{F}_3$ ; М 300,402;  $T_{\text{пл}}$  187°; Лит.: [624] 576
4394. **2,4,6-три-трет-бутилфенол** бел. пор.  $((\text{CH}_3)_3\text{C})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$ ; М 262,43;  $T_{\text{пл}}$  135°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 1600 (б. мыши, п/о); Лит.: [1077] 192
4395. **трибутилфосфат** (бутилфосфат) бц. ж.  $(\text{C}_4\text{H}_9\text{O})_3\text{PO}$ ; М 266,32;  $T_{\text{пл}}$  -80°;  $T_{\text{кип}}$  289°; Раств.: вода: 0,38 (22°), эф.: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол: р.; ПЛ: 0,9727 (25°, к в.4, ж.);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1400 (б. крысы), 1200 (б. мыши, п/о); Лит.: [339] 154, [897] 562-563, [1026] 589-590, [378] 168, [1077] 192
4396. **триванадия сиппид** кубические крист.  $\text{V}_3\text{Si}$ ; М 180,91;  $T_{\text{пл}}$  1730°; Лит.: [1023] 346
4397. **тригексилэтиламмония бромид**  $(\text{C}_6\text{H}_{13})_3(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NBr}$ ; М 378,43;  $T_{\text{пл}}$  46,5°; Лит.: [239] 50
4398. **тригерман** бц. ж.  $\text{Ge}_3\text{Hg}$ ; М 225,98;  $T_{\text{пл}}$  -105,6°;  $T_{\text{кип}}$  110,5°; Раств.: тетра-хлорметан: р.; ПЛ: 2,2 (-105°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [896] 607, [376] 354, [427] 114-115
4399. **2,4,6-тригидразино-1,3,5-триазин** бел. крист.  $\text{C}_3\text{N}_3(\text{NHNH}_2)_3$ ; М 171,16;  $T_{\text{пл}}$  287°; Лит.: [212] 303
4400. **2,3,4-тригидроксibenзальдегид**  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$ ; М 154,12;  $T_{\text{пл}}$  161-162°; Лит.: [57] 574
4401. **2,4,5-тригидроксibenзальдегид**  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$ ; М 154,12;  $T_{\text{пл}}$  223°; Лит.: [57] 574
4402. **2,4,6-тригидроксibenзойная кислота** (флороглолицинкарбоновая кислота) крист. (р.п. вода)  $(\text{HO})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$ ; М 170,13;  $T_{\text{пл}}$  100°;  $T_{\text{разл}}$  100°;  $\text{pK}_a$  (1) = 1,68 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95; Синт.: [659] 436-437
4403. **1,2,3-тригидроксibenзол** (виц-триоксibenзол, пирогаллол) игольчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3$ ; М 126,12;  $T_{\text{пл}}$  133°;  $T_{\text{кип}}$  293°; Раств.: бензол: т.р., вода: 62,5 (25°), эф.: 83,3 (25°), хлф.: т.р., этанол: 100 (25°); ПЛ: 1,453 (4°, к в.4, т.); Давл. паров: 12 (171,5°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 990 (крысы, в/ж), 570 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 890-891
4404. **1,2,4-тригидроксibenзол** бц. листовидные крист.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3$ ; М 126,1;  $T_{\text{пл}}$  140,5°; Лит.: [748] 93
4405. **1,3,5-тригидроксibenзол** (1,3,5-бензтриол, 1,3,5-триоксibenзол, флороглолицин) бц. пластинчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3$ ; М 126,12;  $T_{\text{пл}}$  219°; Раств.: бензол: х.р., вода: 1 (20°), 1,13 (25°), эф.: л.р., пиридин: х.р., этанол: л.р.; ПЛ: 1,46 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 1056-1057, [768] 189
4406. **1,3,5-тригидроксibenзол дигидрат** (флороглолина дигидрат) бц.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 162,141;  $T_{\text{пл}}$  117°; Лит.: [768] 189
4407. **2,4,6-тригидроксiben-1,3,5-триазин** (циануровая кислота) бц. моноклинные крист.  $\text{C}_3\text{N}_3(\text{OH})_3$ ; М 129,07;  $T_{\text{разл}}$  360°; Разл. на: изоциановая кислота; Раств.: бензол: 0,23 (25°), вода: 0,27 (25,5°). 2,6 (90°), ДМСО: 15,1 (25°), ДМФА: 6,7 (25°);  $\text{pK}_a$  (1) = 6,75 (25°, вода); Лит.: [897] 1094-1095, [1024] 358, [212] 305-306
4408. **тридейтероаммиак** бц. г.  $\text{ND}_3$ ; М 20,05;  $T_{\text{пл}}$  -74°;  $T_{\text{кип}}$  -31,1°; Раств.: эф.: р., орг. р-ли: р., этанол: 13,2 (20°); ПЛ: 0,6814 (-33,35°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [637] 148, [897] 14-15
4409. **тридекан**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{CH}_3$ ; М 184,4;  $T_{\text{пл}}$  -5,4°;  $T_{\text{кип}}$  235,4°; ПЛ: 0,7568 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,4419 (17°); Давл. паров: 1 (67°), 10 (107,1°), 40 (138,4°), 100 (163,3°), 400 (209,5°); Лит.: [896] 666, [624] 61-62
4410. **тридекановой кислоты метиловый эфир**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{COOCH}_3$ ; М 228,38;  $T_{\text{пл}}$  5,8°; Лит.: [642] 15
4411. **1-тридеканол** (перв-тридециловый спирт) бц. крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{11}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 200,36;  $T_{\text{пл}}$  30,63°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,8223 (31°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1010-1011

4412. **тридекафторгексансульфоновая кислота**  $C_6F_{13}SO_3H$ ;  $M$  400,115;  $T_{пл}$  33°;  $T_{кип}$  222°;  $H_f$  (1) = -12,3 (25°); Лит.: [187] 38, 40
4413. **1-тридецен** (тридецилен) бц. ж.  $CH_2=CH(CH_2)_{10}CH_3$ ;  $M$  182,34;  $T_{пл}$  -23,07°;  $T_{кип}$  232,78°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,76527 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1010-1011
4414. **три-(диметиламидо)фосфат** (гексаметапол, гексаметилфосфотриамид)  $((CH_3)_2N)_3PO$ ;  $M$  179,2;  $T_{кип}$  235°;  $n$  = 1,4579 (20°); ДП: 29,6 (20°); Дип.: 5,5 (20°); Лит.: [404] 236
4415. **тридимит** (кремния диоксид) бц. гексагональные крист.  $SiO_2$ ;  $M$  60,08;  $T_{пл}$  1680°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,264 (25°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -905,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -851,6 (т);  $S_{298}^0$ : 43,5 (т);  $C_p^0$ : 44,6 (т); Лит.: [768] 74
4416. **трижелеза додекакарбонил** черн. крист.  $Fe_3(CO)_{12}$ ;  $M$  503,656;  $T_{разл}$  140°; Раств.: орг. р-ли: м.р.; Пл.: 2, (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [855] 109, [1021] 130-131, [54] 8,129, [611] 348
4417. **трижелеза карбид** (цементит) сер. ромбические крист.  $Fe_3C$ ;  $M$  179,55;  $T_{пл}$  1700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,7 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 25 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 18,8 (т);  $S_{298}^0$ : 108 (т);  $C_p^0$ : 106 (т); Лит.: [611] 340, [768] 63
4418. **трижелеза силлицит**  $Fe_3Si$ ;  $M$  195,62;  $T_{пл}$  1300°; Лит.: [611] 341
4419. **трижелеза фосфид**  $Fe_3P$ ;  $M$  198,51;  $T_{пл}$  1100°; Пл.: 6,74 (20°,  $г/см^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -163 (т); Лит.: [1021] 140
4420. **триизобутиламин**  $N(CH_2CH(CH_3)_2)_3$ ;  $M$  185,36;  $T_{пл}$  -21,8°;  $T_{кип}$  191,5°; Пл.: 0,7662 (20°,  $г/см^3$ , ж.);  $n$  = 1,4234 (20°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 10,3 (25°, вода); Лит.: [1020] 333
4421. **трииода(І) нитрид**  $Ni_3$ ;  $M$  394,72;  $T_{разл}$  -78°; Лит.: [111] 83
4422. **трииода(І) нитрида аммиакат** (азота иодистого аммиакат) черн. ромбические крист.  $Ni_3 \cdot NH_3$ ;  $M$  411,75;  $T_{разл}$  26°; Разл. на: иод; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,5 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [779] 40-41, [897] 14-15, [540] 278, [787] 669, [1069] 182-183
4423. **трииода тетралоралюминат**  $I_3AlCl_4$ ;  $M$  549,507;  $T_{пл}$  45°; Лит.: [79] 451
4424. **трииода фторсульфонат** крист.  $I_3SO_3F$ ;  $M$  479,78;  $T_{пл}$  101,5°; Лит.: [857] 74, [79] 451
4425. **трииодметан** (iodoform, triiodomethane, иодоформ) желт. гексагональные крист. (р.п. ацетон)  $CHI_3$ ;  $M$  393,72; CAS 75-47-8;  $T_{пл}$  123°;  $T_{возг}$  210°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,01 (25°), глицерин: м.р., эф.: 13,6 (25°), жирные масла: м.р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 1,3 (18°), 7,8 (78°); Пл.: 4,008 (20°,  $г/см^3$ , т.); Дип.: 1 (20°); Лит.: [241] 5, [284] 95, [768] 151
4426. **трикарбонил(пи-метилциклопентадиенил)марганец** желт. ж.  $CH_3C_5H_4Mn(CO)_3$ ;  $M$  218,09;  $T_{пл}$  -75°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,3942 (20°,  $г/см^3$ , ж.);  $n$  = 1,5873 (20°); Давл. паров: 12 (106°); ЛД<sub>50</sub>: 58 (крысы, п/о), 230 (мыши, п/о); Лит.: [1026] 590, [796] 19
4427. **трикозан**  $CH_3(CH_2)_{21}CH_3$ ;  $M$  324,6;  $T_{пл}$  47,5°;  $T_{кип}$  380°; Давл. паров: 1 (179°), 10 (227°), 40 (264°), 100 (294°), 400 (349°); Лит.: [896] 672, [731] 10
4428. **1-трикозанол**  $CH_3(CH_2)_{21}CH_2OH$ ;  $M$  340,63;  $T_{пл}$  72,5°; Лит.: [542] 283
4429. **трилгпй-висмут** кубические крист.  $Li_3Bi$ ;  $M$  229,803;  $T_{пл}$  1145°; Лит.: [376] 70, [611] 488
4430. **тримарганца дифосфид**  $Mn_3P_2$ ;  $M$  226,76;  $T_{разл}$  1090°; Лит.: [1021] 648
4431. **тримарганца фосфид**  $Mn_3P$ ;  $M$  195,79;  $T_{пл}$  1105°; Лит.: [1021] 648
4432. **тримеди фосфид** светло-сер.  $Cu_3P$ ;  $M$  221,61;  $T_{пл}$  1022°; ЛД<sub>50</sub>: 392 (мыши, в/б), 10000 (мыши, в/ж); Лит.: [1024] 133, [611] 270
4433. **тримеканил** (N-(диэтиламинометилкарбонил)-2,4,6-триметиланилина гидрохлорид) бел. крист.  $(CH_3)_3C_6H_2NHC(=O)CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$ ;  $M$  284,82;  $T_{пл}$  137°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 185

4434. **триметилалюминий**  $\text{Al}(\text{CH}_3)_3$ ; М 72,08;  $T_{\text{пл}}$  15°;  $T_{\text{кип}}$  130°; ПЛ.: 0,752 (20°; г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1020] 117
4435. **триметиламин** бц. г.  $(\text{CH}_3)_3\text{N}$ ; М 59,11; CAS 75-50-3;  $T_{\text{пл}}$  -124°;  $T_{\text{кип}}$  3,5°; Раств.: вода: х.р.41 (25°), эф.: р., этанол: х.р.; ПЛ.: 0,6709 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 9,8 (25°, вода); Лит.: [241] 79, [393] 48, [768] 183; Синт.: [365] 180-181
4436. **триметиламин - боран (1/1)**  $(\text{CH}_3)_3\text{NBH}_3$ ; М 72,95;  $T_{\text{пл}}$  94-94,5°;  $T_{\text{кип}}$  172°; Лит.: [646] 244, [993] 79
4437. **триметиламин - галлан (1/1)** бц. крист.  $(\text{CH}_3)_3\text{N} \cdot \text{GaH}_3$ ; М 131,86;  $T_{\text{пл}}$  70,5°; Лит.: [376] 222
4438. **1-(N,N,N-триметиламмоний)-10-(N-(3-диметилкарбамокси)пиридил-2-метил)-N,N-диметиламмоний)декана дибромид** (ЕА 3966) крист.  $\text{C}_{24}\text{H}_{46}\text{Br}_2\text{N}_4\text{O}_2$ ; М 582,5; CAS 110913-86-5;  $T_{\text{пл}}$  140°;  $T_{\text{разл}}$  140°; Лит.: [717]
4439. **О-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)бутокс)-5-триметиламмонийфенил-О-изопропил-метилфосфоната тетрафенилборат** (ЕА 2012)  $\text{C}_{74}\text{H}_{83}\text{B}_2\text{N}_2\text{O}_5\text{P}$ ; М 1133,057;  $T_{\text{пл}}$  172°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,017 (кролики, в/в), 0,093 (крысы, в/в); Лит.: [700]
4440. **О-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокс)-5-триметиламмонийфенил-О-изопропил-метилфосфоната тетрафенилборат** (ЕА 2054);  $T_{\text{пл}}$  100°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,015 (кролики, в/в), 0,074 (крысы, в/в); Лит.: [700]
4441. **О-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокс)-5-триметиламмонийфенил-О-пшаколы-метилфосфоната динодид** (ЕА 2613) :  $T_{\text{пл}}$  125°; Раств.: ацетон: р., вода: р., хлф.: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,012 (кролики, в/в), 0,1 (крысы, в/в); Лит.: [700]
4442. **О-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокс)-5-триметиламмонийфенил-О-этил-метилфосфоната тетрафенилборат** (ЕА 2098) ;  $T_{\text{пл}}$  110°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,0067 (кролики, в/в), 0,02 (крысы, в/в); Лит.: [700]
4443. **2,4,6-триметилазопин** (аминомезитилен, мезидин) вязкая ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{NH}_2$ ; М 135,21;  $T_{\text{пл}}$  -4,9°;  $T_{\text{кип}}$  232-233°; ЛД<sub>50</sub>: 372 (б. мышцы, в/ж); Лит.: [1022] 17
4444. **триметиларсин** (триметилмышьяк)  $(\text{CH}_3)_3\text{As}$ ; М 120,025;  $T_{\text{пл}}$  -87,3°;  $T_{\text{кип}}$  51°;  $T_{\text{разл}}$  350°; Лит.: [1023] 639, [907] 121
4445. **1,2,3-триметилбензол** (гемимеллитол) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3$ ; М 120,19; CAS 526-73-8;  $T_{\text{пл}}$  -25,375°;  $T_{\text{кип}}$  176,084°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,00752 (25°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,89438 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5139 (20°); Давл. паров: 1 (19,3°), 10 (56,8°), 40 (86°), 100 (109,1°), 400 (152°);  $\Delta H_{298}^0$  -9,59 (г);  $S_{298}^0$  391,47 (г);  $C_p^0$ : 154,28 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 8,37;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 40,36;  $T_{\text{крит}}$ : 391,3;  $P_{\text{крит}}$ : 3,21; Лит.: [889] 478-479, [896] 652, [897] 594-595, [241] 585, [877] 14
4446. **1,2,4-триметилбензол** (несимм-триметилбензол, псевдокумол) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3$ ; М 120,19; CAS 95-63-6;  $T_{\text{пл}}$  -43,8°;  $T_{\text{кип}}$  169,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,0059 (25°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,8758 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5048 (20°); Давл. паров: 1 (14,8°), 10 (51,7°), 40 (80,5°), 100 (103,4°), 400 (145,6°); Вязк.: 0,894 (15°), 0,73 (30°);  $\Delta H_{298}^0$  -13,94 (г);  $S_{298}^0$  396,62 (г);  $C_p^0$ : 155,33 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 12,35;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 39,57; ЛД<sub>50</sub>: 7000 (крысы, в/ж). 6900 (мышы, в/ж);  $T_{\text{крит}}$ : 380,1;  $P_{\text{крит}}$ : 3,29; Лит.: [343] 175, [889] 478-479, [896] 652, [897] 926-927, [1023] 133, [54] 5.103, [241] 584, [877] 14
4447. **1,3,5-триметилбензол** (мезитилен, симм-триметилбензол) ж.  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3$ ; М 120,19; CAS 108-67-8;  $T_{\text{пл}}$  -44,72°;  $T_{\text{кип}}$  164,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,00482 (25°), 0,01943 (99,99°). эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; ПЛ.: 0,86518 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4491 (20°); Давл. паров: 1 (12,3°), 10 (48,8°), 40 (77,2°), 100 (99,7°), 400 (141,4°); Вязк.: 1,154 (20°);  $\Delta H_{298}^0$  -16,08 (г);  $S_{298}^0$  385,81 (г);  $C_p^0$ : 150,35 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ :

- 9,63;  $\Delta H_{\text{кри}}$ : 39,15;  $\text{ЛД}_{50}$ : 7000 (мыши, в/ж);  $T_{\text{криг}}$ : 370,5;  $R_{\text{криг}}$ : 3,27; Лит.: [343] 175, [889] 478-479. [897] 774-775. [1022] 17-18. [54] 5.103. 5.153. [241] 586. [877] 14; Синт.: [858] 242-245
4448. **4,7,7-триметилбисцикло[4.1.0]гептен-3** (дельта-3-карен) ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ ;  $M$  136,23;  $T_{\text{кип}}$  170°; Пл.: 0,8645 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4723 (20°); Лит.: [1026] 246
4449. **триметилвинилолово**  $\text{CH}_2=\text{CHSn}(\text{CH}_3)_3$ ;  $M$  190,86;  $T_{\text{кип}}$  99-100°; Лит.: [1046] 154
4450. **триметилвисмут**  $(\text{CH}_3)_3\text{Bi}$ ;  $M$  254,084;  $T_{\text{пл}}$  -86°;  $T_{\text{кип}}$  110°; Лит.: [647] 225, [1020] 382, [376] 554
4451. **триметилгаллий**  $\text{Ga}(\text{CH}_3)_3$ ;  $M$  114,83;  $T_{\text{пл}}$  -15,8°;  $T_{\text{кип}}$  55,7°; Лит.: [907] 121
4452. **2,3,5-триметилгексан**  $\text{C}_9\text{H}_{20}$ ;  $M$  128,26;  $T_{\text{кип}}$  129°; Лит.: [731] 33
4453. **триметилгермания гидрид**  $(\text{CH}_3)_3\text{GeH}$ ;  $M$  118,75;  $T_{\text{пл}}$  -123°; Пл.: 1,0128 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,389 (20°); Давл. паров: 755,5 (26°); Лит.: [647] 159
4454. **триметилгермания диэтиламин**  $(\text{CH}_3)_3\text{GeN}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ ;  $M$  189,87;  $T_{\text{кип}}$  138°; Пл.: 1,01 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4304 (20°); Лит.: [647] 159
4455. **триметилгермания метоксид**  $(\text{CH}_3)_3\text{GeOCH}_3$ ;  $M$  148,777;  $T_{\text{пл}}$  -102°; Пл.: 1,075 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,401 (25°); Давл. паров: 753 (88°); Лит.: [647] 159
4456. **триметилгермания оксид**  $((\text{CH}_3)_3\text{Ge})_2\text{O}$ ;  $M$  251,49;  $T_{\text{пл}}$  -61°; Пл.: 1,2154 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4302 (20°); Давл. паров: 750 (137,5°); Лит.: [647] 159
4457. **триметилгермания хлорид**  $(\text{CH}_3)_3\text{GeCl}$ ;  $M$  153,197;  $T_{\text{пл}}$  -13°;  $T_{\text{кип}}$  102°; Пл.: 1,2493 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4337 (20°); Лит.: [647] 159
4458. **триметилгидроксисилан** (триметилсиланол) бц. ж.  $(\text{CH}_3)_3\text{SiOH}$ ;  $M$  90,2;  $T_{\text{кип}}$  98,6°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,8112 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,388 (20°); Лит.: [832] 342-343, [1021] 514, [1026] 525, [264] 354, 356
4459. **триметилзолото**  $\text{Au}(\text{CH}_3)_3$ ;  $M$  242,07;  $T_{\text{разл}}$  -35°; Лит.: [1046] 516-517, [377] 521
4460. **триметилиндий**  $\text{In}(\text{CH}_3)_3$ ;  $M$  159,92;  $T_{\text{пл}}$  88,4°;  $T_{\text{кип}}$  136°; Лит.: [376] 249
4461. **триметилселениридин**  $(\text{CH}_3)_2\text{CN}(\text{CH}_3)\text{O}$ ;  $M$  87,12; Давл. паров: 30 (22°); Лит.: [1080] 27, 33
4462. **триметиллюксония тетрафторборат**  $(\text{CH}_3)_3\text{OBFB}_4$ ;  $M$  147,908;  $T_{\text{пл}}$  141°; Лит.: [513] 713
4463. **триметилолова хлорид**  $(\text{CH}_3)_3\text{SnCl}$ ;  $M$  199,27;  $T_{\text{пл}}$  39,5°;  $T_{\text{кип}}$  154°; Лит.: [376] 374; Синт.: [589] 188
4464. **2,2,4-триметилпентан** (изооктан)  $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$ ;  $M$  114,23;  $T_{\text{пл}}$  -107,38°;  $T_{\text{кип}}$  99,24°; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 0,69192 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,39145 (20°);  $T_{\text{всп}}$  -9;  $T_{\text{свост}}$  430; Лит.: [1026] 211, [336] 200
4465. **триметилсвинца гидрид**  $(\text{CH}_3)_3\text{PbH}$ ;  $M$  253,31;  $T_{\text{пл}}$  -106°;  $T_{\text{разл}}$  -30°; Лит.: [376] 354
4466. **триметилсвинца хлорид**  $(\text{CH}_3)_3\text{PbCl}$ ;  $M$  287,76;  $T_{\text{пл}}$  190°;  $T_{\text{разл}}$  190°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 25,5 (б. крысы, в/б); Лит.: [339] 465. [647] 203
4467. **триметилсульфония борогидрид**  $(\text{CH}_3)_3\text{SBH}_4$ ;  $M$  92,011;  $T_{\text{разл}}$  90°; Разл. на: диметилсульфид - боран (1/1), метан; Лит.: [993] 71
4468. **триметилсурьма** (триметилстибин)  $(\text{CH}_3)_3\text{Sb}$ ;  $M$  166,864;  $T_{\text{пл}}$  -62°;  $T_{\text{кип}}$  78°; Лит.: [647] 225, [376] 554
4469. **1,3,5-триметил-2,4,6-тринитрогробензол** (2,4,6-тринитромезитилен) триклинные крист. (р.п. этанол)  $(\text{CH}_3)_3\text{C}_6(\text{NO}_2)_3$ ;  $M$  255,19;  $T_{\text{пл}}$  231°;  $T_{\text{кип}}$  415°; Раств.: ацетон: т.р., эф.: т.р. (35°), этанол: н.р. (20°), т.р. (78°); Лит.: [897] 774-775
4470.  **$\text{N}_2\text{N}_2\text{N}$ -триметилтришаммония нитрид** бел. крист.  $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{I}$ ;  $M$  330,208;  $T_{\text{пл}}$  210°; Лит.: [217]; Синт.: [217]
4471.  **$\text{N}_2\text{N}_2\text{N}$ -триметилтришаммония хлорид** крист.  $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Cl}$ ;  $M$  238,756;  $T_{\text{пл}}$  193°; Лит.: [217]; Синт.: [217]

4472. **триметилуксусная кислота** (2,2-диметилпропановая кислота, пивалевая кислота) бц. игольчатые крист.  $(\text{CH}_3)_3\text{CCOOH}$ ; М 102,14;  $T_{\text{пл}}$  35,5°;  $T_{\text{кип}}$  163,8°;  $pK_a$  (1) = 5,05 (25°, вода); Лит.: [897] 876-877, [898] 94
4473. **2,4,6-триметилфенол** (2-оксимезитилен, мезитол) игольчатые крист.  $(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}$ ; М 136,19;  $T_{\text{пл}}$  69-72°;  $T_{\text{возг}}$  220°;  $pK_a$  (1) = 10,8 (25°, вода); Лит.: [897] 774-775, [898] 94
4474. **триметилфосфат** (фосфорной кислоты триметиловый эфир) бц. ж.  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{PO}$ ; М 140,075;  $T_{\text{кип}}$  193°; Раств.: вода: 100 (25°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 794-795, [739] 281
4475. **триметилфосфит** (фосфористой кислоты триметиловый эфир) бц. ж.  $\text{P}(\text{OCH}_3)_3$ ; М 124,076;  $T_{\text{кип}}$  111-112°; Лит.: [739] 272
4476. **триметилхлорсилан**  $(\text{CH}_3)_3\text{SiCl}$ ; М 108,64;  $T_{\text{пл}}$  -57,7°;  $T_{\text{кип}}$  57,3°; ПЛ.: 0,846 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1026] 593, [264] 281
4477. **2,4,5-триметоксibenзальдегид** (2,4,5-trimethoxybenzaldehyde, asarylaldehyde) игольчатые крист. (р.п. хлороформ)  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$ ; М 196;  $T_{\text{пл}}$  114°; Раств.: бензол: р., вода: р. (100°), эф.: р., лигрои́н: р.; Лит.: [870] 191
4478. **3,4,5-триметоксibenзальдегид**  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CHO}$ ; М 196,2; CAS 86-81-7;  $T_{\text{пл}}$  74°; Давл. паров: 10 (164°); Лит.: [27] 1238, [56] 582
4479. **2,4,5-триметоксibenзойная кислота** (2,4,5-trimethoxybenzoic acid, asaronic acid)  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$ ; М 212,2; CAS 490-64-2;  $T_{\text{пл}}$  144°; Лит.: [27] 1238
4480. **3,4,5-триметоксibenзойная кислота**  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$ ; М 212,2; CAS 118-41-2;  $T_{\text{пл}}$  170°; Давл. паров: 10 (226°); Лит.: [27] 1238; Синт.: [444] 24
4481. **3,4,5-триметоксibenзойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид**  $\text{C}_{17}\text{H}_{23}\text{ClNO}_5$ ; М 357,827;  $T_{\text{пл}}$  214-216°; Лит.: [163] 2
4482. **1,2,3-триметоксibenзол** (пирогаллола триметиловый эфир) бц. ромбические крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3)_3$ ; М 168,19;  $T_{\text{пл}}$  47°;  $T_{\text{кип}}$  235°; Раств.: бензол: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; ПЛ.: 1,0987 (75°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 518-519, [945] 71
4483. **1,3,5-триметоксibenзол** (флороглюцин триметиловый эфир) бц. призматические крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3)_3$ ; М 168,19;  $T_{\text{пл}}$  54°;  $T_{\text{кип}}$  255,5°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 518-519
4484. **1-(3,4,5-триметоксifenил)-2-аминобутана пикрат** (альфа-этилмескалина пикрат)  $(\text{CH}_3\text{O})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{NH}_2\text{OC}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$ ; М 468,415;  $T_{\text{пл}}$  180°; Лит.: [216] 7
4485. **1,1,1-триметоксиптан** (триметилортоацетат)  $\text{CH}_3\text{C}(\text{OCH}_3)_3$ ; М 120,147;  $T_{\text{кип}}$  107-109°; Лит.: [1022] 412
4486. **трипикеля карбид** гексагональные крист.  $\text{Ni}_3\text{C}$ ; М 188,14;  $T_{\text{разл}}$  350°; ПЛ.: 7,957 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 154-155, [611] 341
4487. **трипикеля тетраоксид дигидрат** черн. гексагональные крист.  $\text{Ni}_3\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 276,108;  $T_{\text{разл}}$  40°; Лит.: [802] 596
4488. **трипикеля фосфид**  $\text{Ni}_3\text{P}$ ; М 207,05;  $T_{\text{разл}}$  970°; Лит.: [1022] 241
4489. **трипикеля станид** крист.  $\text{Nb}_3\text{Sn}$ ; М 397,43;  $T_{\text{пл}}$  2130°; Лит.: [1026] 380
4490. **1,3,3-трипикроазетидин** (TNAZ)  $\text{O}_2\text{NN}(\text{CH}_2)_2\text{C}(\text{NO}_2)_2$ ; М 192,087;  $T_{\text{пл}}$  101°; ПЛ.: 1,84 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1089] 312, [4] 265-268
4491. **2,4,6-трипикроанилин** (THA, пикрамид) желт. моноклинные крист. (р.п. уксусная кислота)  $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{NH}_2$ ; М 228,13;  $T_{\text{пл}}$  188°; Раств.: вода: 0,106 (20°), эф.: 0,121 (17°), укс.: р., этанол: 0,127 (20°); ПЛ.: 1,762 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = -10,1 (25°, вода); Лит.: [897] 432-433, [187] 14
4492. **трипикроацетонитрил**  $(\text{O}_2\text{N})_3\text{CCN}$ ; М 176,05;  $T_{\text{пл}}$  41,5°;  $T_{\text{кип}}$  220°;  $T_{\text{разл}}$  220°; Лит.: [897] 462-463
4493. **2,4,6-трипикробензойная кислота** желт. ромбические крист. (р.п. вода)  $(\text{O}_2\text{N})_3\text{C}_6\text{H}_2\text{COOH}$ ; М 257,12;  $T_{\text{пл}}$  220°;  $T_{\text{разл}}$  228,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р.,



- вода: 2,05 (23°), 4,18 (90°),  $\varphi$ : 14,7 (25°), метанол: х.р., этанол: 26,6 (25°);  $pK_a$  (1) = 0,65 (25°, вода); Лит.: [259] 122, [768] 183
4494. **1,2,3-трипнитробензол** (ряд-тринитробензол) зеленоват. призматические крист. (р.п. этанол)  $C_6H_3(NO_2)_3$ ; М 213,11;  $T_{пл}$  127,5°; Раств.: вода: н.р., этанол: 10 (78°); Лит.: [897] 518-519
4495. **1,2,4-трипнитробензол** (несимм-тринитробензол) желтоват. крист.  $C_6H_3(NO_2)_3$ ; М 213,11;  $T_{пл}$  61°; Раств.: бензол: 14,08 (15°), вода: т.р.,  $\varphi$ : 7,13 (15°), этанол: 5,45 (15°); Пл.: 1,73 (16°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 518-519
4496. **1,3,5-трипнитробензол** (симм-тринитробензол) желтоват. ромбические крист. (р.п. бензол)  $C_6H_3(NO_2)_3$ ; М 213,11;  $T_{пл}$  122°; Раств.: бензол: 6,2 (16°), вода: 0,04 (16°),  $\varphi$ : т.р., этанол: 1,9 (16°); Пл.: 1,688 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{BH}^+$  (1) = -16,04 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 14,4 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 18,6 (25°, вода); Лит.: [897] 518-519, [187] 14
4497. **трипнитрометан** (нитроформ) бц. моноклинные крист.  $HC(NO_2)_3$ ; М 151,04;  $T_{пл}$  25°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р.; Пл.: 1,5967 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,4451$  (24°); Давл. паров: 22 (45°); Лит.: [338] 213, [768] 168; Синт.: [698]
4498. **1,3,8-трипнитронафталин** моноклинные крист. (р.п. хлороформ)  $C_{10}H_5(NO_2)_3$ ; М 263,17;  $T_{пл}$  218°; Лит.: [897] 816-817
4499. **2,4,6-трипнитрорезорцин** (стифниновая кислота) желт. гексагональные крист. (р.п. ацетон)  $(NO_2)_3C_6H(OH)_2$ ; М 245,11;  $T_{пл}$  180°; Раств.: вода: 0,6 (14°),  $\varphi$ : т.р., этанол: р.; Пл.: 1,829 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 960-961, [1023] 637
4500. **2,3,4-трипнитротолуол** (бета-тринитротолуол) триклинные крист.  $(O_2N)_3C_6H_2CH_3$ ; М 227,14;  $T_{пл}$  112°;  $T_{кип}$  302°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р.,  $\varphi$ : л.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,62 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [832] 84-85, [897] 1004-1005
4501. **2,3,5-трипнитротолуол** ромбические крист.  $C_6H_2(NO_2)_3CH_3$ ; М 227,131;  $T_{пл}$  97,2°; Лит.: [832] 84-85
4502. **2,4,5-трипнитротолуол** (гамма-тринитротолуол) желт. ромбические крист.  $(O_2N)_3C_6H_2CH_3$ ; М 227,14;  $T_{пл}$  104°;  $T_{кип}$  291°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.,  $\varphi$ : л.р., укс.: р. (118°), этанол: т.р.; Пл.: 1,62 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 1004-1005
4503. **2,4,6-трипнитротолуол** (ТНТ, альфа-тринитротолуол, симм-тринитротолуол, тол, тротил) бц. ромбические крист.  $CH_3C_6H_2(NO_2)_3$ ; М 227,13;  $T_{пл}$  80,85°;  $T_{разл}$  240°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: л.р., вода: 0,02 (15°),  $\varphi$ : 3,33 (20,3°), сероуглерод: р., тетрахлоорметан: х.р., толуол: х.р., хлф.: х.р., этанол: 1,99 (32°), 18,6 (74°); Пл.: 1,663 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{BH}^+$  (1) = -15,6 (25°, вода);  $pK_{BH}^+$  (2) = -18,36 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 14,45 (20°, вода);  $pK_a$  (2) = 17,5 (25°, вода); Лит.: [897] 1004-1005, [1023] 637-638, [4] 174-176, [187] 14
4504. **2,4,6-трипнитрофенол** (пикриновая кислота) желт. крист.  $(O_2N)_3C_6H_2OH$ ; М 229,09;  $T_{пл}$  122,5°; Раств.: вода: 1,1 (20°), серная кислота 100%: 7,53 (18°), сероуглерод: р., тетрахлоорметан: р.; Пл.: 1,763 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,58 (124°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 2 (195°);  $pK_a$  (1) = 0,71 (25°),  $\Delta H_{298}^0$  -237,9 (т);  $\Delta H_{сгор}$ : 2593; Лит.: [640] 67, [897] 876-877, [1023] 638, [675] 155-157, [816] 92; Синт.: [365] 106
4505. **1,3,5-триоксан** (метаформальдегид, муравьиного альдегида пример, триоксиметилен) игольчатые крист.  $(CH_2O)_3$ ; М 90,08;  $T_{пл}$  64°;  $T_{кип}$  115°; Раств.: бензол: р., вода: 21,1 (25°),  $\varphi$ : р., петр.эф.: м.р., сероуглерод: р., тетрахлоорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,17 (65°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (46°); Дип.: 2,08 (20°); Лит.: [768] 184
4506. **триоксидфторид**  $O_3F_2$ ; М 86;  $T_{пл}$  -189°;  $T_{кип}$  -60°;  $T_{разл}$  -60°; Лит.: [1021] 389
4507. **три(оксиметил)фосфиноксид**  $(HOCH_2)_3PO$ ; М 140,075;  $T_{пл}$  44°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1026] 594

4508. **триоктиламин**  $(\text{CH}_3(\text{CH}_2)_6\text{CH}_2)_3\text{N}$ ;  $M$  353,68; CAS 1116-76-3;  $T_{\text{кип}}$  365,7°; Пл.: 0,809 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,4485$  (20°); ДП: 2,242 (20°); Лит.: [269] 511
4509. **триолеин** (глицерина триолеат) бц. маслянистая ж.  $(\text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$ ;  $M$  885,46; CAS 122-32-7;  $T_{\text{пл}}$  -5,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 0,915 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,8988 (40°, к в.4. ж.), 0,8992 (50°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4621$  (40°); Давл. паров: 18 (235°); ДП: 3,2 (25°); Лит.: [897] 626-627, [269] 512, [869] 239
4510. **трипальмитин** (глицерина трипальмитат, пальмитин, пальмитиновой кислоты глицериновый эфир) бц. игольчатые крист.  $(\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$ ;  $M$  807,34; CAS 555-44-2;  $T_{\text{пл}}$  46°;  $T_{\text{кип}}$  315°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: 0,004 (21°); Пл.: 0,875 (70°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,866 (80°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ДП: 2,927 (60°) 2,895 (70°); Лит.: [897] 626-627, [269] 512, [869] 239
4511. **три(пентафторфенил)бор - фосфин (1/1)** бел. крист.  $(\text{C}_6\text{F}_5)_3\text{B PH}_3$ ;  $M$  545,977;  $T_{\text{разл}}$  25°; Лит.: [376] 202
4512. **трипропилалюминий**  $\text{Al}(\text{C}_3\text{H}_7)_3$ ;  $M$  156,25;  $T_{\text{пл}}$  -107°; Лит.: [376] 246
4513. **трипропиламин**  $(\text{C}_3\text{H}_7)_3\text{N}$ ;  $M$  143,31;  $T_{\text{пл}}$  -93,5°;  $T_{\text{кип}}$  156,4°; Пл.: 0,7558 (20°, к в.4. ж.);  $n = 1,4181$  (20°); Лит.: [1023] 102-103
4514. **триптамин** кремов. игольчатые крист.  $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ;  $M$  160,2; CAS 61-54-1;  $T_{\text{пл}}$  118°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: м.р., эф.: м.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 0,15 (137°);  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 10,2$  (20°, вода); Лит.: [27] 1270, [515] 267-268, [832] 444-445, [217], [415] 34; Синт.: [854] 18-19, [432] 99-100
4515. **триптамина гидрохлорид** светло-сер. крист.  $\text{C}_8\text{H}_6\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$ ;  $M$  196,68; CAS 343-94-2;  $T_{\text{пл}}$  256°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [27] 1270, [849] 73-74, [415] 34; Синт.: [849] 73, [432] 215
4516. **d-триптофан** (d-бета-(3-индолил)аланин) бц. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ ;  $M$  204,22;  $T_{\text{пл}}$  281°; Лит.: [897] 1014-1015, [520] 16, 108, [758] 71, [768] 184
4517. **dl-триптофан** бц. гексагональные крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ ;  $M$  204,22; CAS 54-12-6;  $T_{\text{пл}}$  283°; Раств.: вода: 0,2083 (20°), 0,4391 (50°), этанол: м.р.; Лит.: [241] 736, [768] 184
4518. **l-триптофан** (l-альфа-амино-бета-индолилпропионовая кислота) бц. крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{N}_2\text{O}_2$ ;  $M$  204,22;  $T_{\text{пл}}$  293°;  $T_{\text{разл}}$  293°; Раств.: вода: 1,14 (25°), 2,79 (75°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р. (78°), м.р.;  $pK_{\text{BH}^+}(1) = 2,38$  (25°, вода);  $pK_a(1) = 9,39$  (25°, вода); Лит.: [1024] 5, [1026] 594, [520] 16, [768] 184
4519. **1,2,3-трис(3,8-диметил-5-изопропилазулен-1-ил)циклопропилия трис(дибензо[с,н]флуорен-9-илден)метилметанаид** зеленовато-черн. крист.  $((\text{CH}_3)_2\text{CH}(\text{CH}(\text{CH}_3)_2\text{C}_{10}\text{H}_4)_3\text{C}_3(\text{C}_{21}\text{H}_{12}=\text{CH})_3\text{C}$ ;  $M$  1471,945;  $T_{\text{пл}}$  230°;  $T_{\text{разл}}$  230°; Лит.: [376] 284-285
4520. **трисеры дихлорид** оранжев. маслянистая ж.  $\text{S}_3\text{Cl}_2$ ;  $M$  167,101;  $T_{\text{пл}}$  31°; Пл.: 1,744 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1023] 332, [328] 202, [377] 44
4521. **трисилан**  $\text{Si}_3\text{H}_8$ ;  $M$  92,32;  $T_{\text{пл}}$  -117°;  $T_{\text{кип}}$  53°; Раств.: бензин: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,743 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\Delta H_{298}^0$  121 (г); Лит.: [1023] 339-340, [264] 44, [475] 390
4522. **трисилиламин** бц. ж.  $(\text{H}_3\text{Si})_3\text{N}$ ;  $M$  107,335;  $T_{\text{пл}}$  -105,6°;  $T_{\text{кип}}$  48,6°; Давл. паров: 10 (-40,7°); Лит.: [896] 612, [264] 368
4523. **трис(4-карбоксифенил)фосфиноксид**  $\text{OP}(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOH})_3$ ;  $M$  410,31;  $T_{\text{пл}}$  330°; Лит.: [354] 110
4524. **трис(4-метоксикарбонилфенил)фосфиноксид**  $\text{OP}(\text{C}_6\text{H}_4\text{COOCH}_3)_3$ ;  $M$  452,39;  $T_{\text{пл}}$  124°; Лит.: [354] 110
4525. **трис(пентаметилпентадценил)галлий** бц. крист.  $(\text{C}_5(\text{CH}_3)_5)_3\text{Ga}$ ;  $M$  475,401;  $T_{\text{пл}}$  168°; Лит.: [376] 250
4526. **трис(пентафторэтил)амин**  $(\text{C}_2\text{F}_5)_3\text{N}$ ;  $M$  371,047;  $T_{\text{кип}}$  71°; Лит.: [761] 346-352, [1020] 149, [1052] 42-43

4527. **2,4,6-трис(пикриламино)-1,3,5-триазин** (TPM)  $C_3N_3(NHC_6H_2(NO_2)_3)_3$ ; M 759,39;  $T_{пл}$  316°; Лит.: [4] 320
4528. **2,4,6-трис(пикриламино)-1,3,5-трипигробензол**  $C_6(NO_2)_3(NHC_6H_2(NO_2)_3)_3$ ; M 891,414;  $T_{пл}$  234°; Лит.: [4] 166
4529. **тристеарин** (глицерина тристеарат, стеарин, стеариновой кислоты глицериновый эфир) бц. крист.  $(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$ ; M 891,48;  $T_{пл}$  54,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 0,862 (80°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 628-629, [869] 239
4530. **трис(трифенилфосфин)хлорородий** (комплекс Уилкинсона) красн. крист.  $((C_6H_5)_3P)_3RhCl$ ; M 925,21;  $T_{пл}$  158°; Раств.: ацетон: пл.р., бензол: пл.р., дихлорметан: р., хлф.: р.; Лит.: [1026] 603, [377] 459
4531. **трис(трифторметил)амин**  $(CF_3)_3N$ ; M 221,024;  $T_{кип}$  -11°; Лит.: [1020] 149, [1052] 20-21
4532. **трис(трифторметил)арсин**  $(CF_3)_3As$ ; M 281,939;  $T_{кип}$  33°; Лит.: [1023] 639
4533. **трисульфан** желт. маслянистая ж. HSSH; M 98,21;  $T_{пл}$  -52°;  $T_{кип}$  170°; Пл.: 1,499 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,729 (20°);  $\Delta n^0_{298}$  -15,08 (ж);  $C_p^0$ : 123,5 (ж); Лит.: [1023] 456, [600] 59
4534. **трис(2-хлорвинил)арсин** (L-3)  $(ClCH=CH)_3As$ ; M 259,39; CAS 40334-70-1;  $T_{пл}$  18-23°;  $T_{кип}$  260°; Пл.: 1,57 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [78] 14-17
4535. **трис(2-хлорэтил)амин** (EA 1053, HN3) бц. маслянистая ж.  $N(CH_2CH_2Cl)_3$ ; M 204,54; CAS 555-77-1;  $T_{пл}$  -3,7°; Раств.: вода: 0,016; Пл.: 1,23 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (126°); ЛД<sub>50</sub>: 48 (крысы, п/к); Лит.: [649] 249, [1020] 61, [1026] 15, [60] 163-164, 654, [78] 32-35
4536. **трис(циклопентадиенил)гадолиний** бц.  $(C_5H_5)_3Gd$ ; M 352,53;  $T_{пл}$  350°; Лит.: [611] 87
4537. **трипий** (водород сверхтяжелый) бц. г.  $T_2$ ; M 6,04;  $T_{пл}$  -252,5°;  $T_{кип}$  -248,1°;  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (г);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (г);  $S^0_{298}$ : 153,22 (г);  $C_p^0$ : 29,2 (г);  $\Delta H^0_{пл}$ : 0,234;  $\Delta H^0_{кип}$ : 1,39;  $T_{криг}$ : -229,45;  $P_{криг}$ : 2,11;  $Pl_{криг}$ : 0,112; Лит.: [1024] 5-7, [376] 42-43, 46-49, [768] 59
4538. **триптоугольная кислота** маслянистая ж.  $H_2CS_3$ ; M 110,222;  $T_{пл}$  -27°;  $pK_a$  (1) = 2,7 (20°, вода);  $pK_a$  (2) = 7,15 (20°, вода); Дип.: 2,13 (20°); Лит.: [610] 518; Синт.: [382] 625
4539. **тригтриаконтан**  $CH_3(CH_2)_{31}CH_3$ ; M 464,9;  $T_{пл}$  71,1°;  $T_{кип}$  475°; Давл. паров: 1 (253°), 10 (305°), 40 (345°), 100 (378°), 400 (437°); Лит.: [896] 674, [731] 10
4540. **трифениллауомпиний**  $Al(C_6H_5)_3$ ; M 258,29;  $T_{пл}$  225°; Лит.: [376] 246
4541. **трифениларсин** призматические крист. (р.п. бензол)  $(C_6H_5)_3As$ ; M 306,2;  $T_{пл}$  61°;  $T_{кип}$  360°; Лит.: [832] 354-355, [1023] 639, [613] 20; Синт.: [862] 533-536
4542. **1,3,5-трифенилбензол** (симм-трифенилбензол) ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $C_6H_3(C_6H_5)_3$ ; M 306,4;  $T_{пл}$  170°; Лит.: [897] 518-519
4543. **трифенилвисмут**  $(C_6H_5)_3Bi$ ; M 440,2921;  $T_{пл}$  78°; Лит.: [647] 225, [1020] 382
4544. **трифенилвисмута дихлорид**  $(C_6H_5)_3BiCl_2$ ; M 511,198;  $T_{пл}$  141°; Лит.: [647] 225, [1020] 382
4545. **трифенилгермания гидрид**  $C_{18}H_{16}Ge$ ; M 304,96;  $T_{пл}$  -41°; Давл. паров: 0,01 (130°); Лит.: [647] 159
4546. **трифенилгермания гидроксид**  $(C_6H_5)_3GeOH$ ; M 320,959;  $T_{пл}$  134°; Лит.: [647] 159
4547. **трифенилгермания дифениламид**  $(C_6H_5)_3GeN(C_6H_5)_2$ ; M 472,17;  $T_{пл}$  154°; Лит.: [647] 159
4548. **трифенилгермания метоксид**  $(C_6H_5)_3GeOCH_3$ ; M 334,986;  $T_{пл}$  66°; Лит.: [647] 159
4549. **трифенилгермания оксид**  $((C_6H_5)_3Ge)_2O$ ; M 623,903;  $T_{пл}$  183°; Лит.: [647] 159
4550. **трифенилгермания хлорид**  $(CH_3)_3GeCl$ ; M 339,405;  $T_{пл}$  117°; Давл. паров: 12 (285°); Лит.: [647] 159

4551. **трифенилен** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{18}H_{12}$ ; М 228,29; CAS 217-59-4;  $T_{пл}$  198°;  $T_{кип}$  425°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0.0000043 (25°), укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; ПЛ: 1,302 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [638] 1023, [170] 777-779, [487] 233-239, [623] 264
4552. **трифенилкарбинол** (тританол, трифенилметанол) бц. гексагональные крист. (р.п. бензол)  $(C_6H_5)_3COH$ ; М 260,34;  $T_{пл}$  162,5°;  $T_{кип}$  380°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ: 1.188 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 30.38 (165.8°); Лит.: [1024] 7, [768] 184; Синт.: [365] 236-237
4553. **трифенилметан** (тритан) бц. крист.  $(C_6H_5)_3CH$ ; М 244,32;  $T_{пл}$  94°;  $T_{кип}$  359°; ПЛ: 1,014 (99°, к в.4, ж.);  $n = 1,5839$  (99°);  $pK_a$  (1) = 33 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -162,19 (т);  $S_{298}^0$ : 312,57 (т);  $C_p^0$ : 295,4 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 21,57; Лит.: [1024] 7; Синт.: [365] 164
4554. **трифенилметилэтиловый эфир** крист.  $(C_6H_5)_3COCH_2CH_3$ ; М 288,38;  $T_{пл}$  84-85°; Лит.: [57] 629; Синт.: [249] 67-68
4555. **трифениллоксония иодид**  $(C_6H_5)_3OI$ ; М 374,216;  $T_{пл}$  177-178°;  $T_{разл}$  185°; Разл. на: дифениловый эфир, иодбензол; Лит.: [513] 713-714
4556. **трифенилолова ацетат** (брестан)  $(C_6H_5)_3SnO(CO)CH_3$ ; М 409,066;  $T_{пл}$  124-125°; Раств.: вода: 0.002 (20°);  $JД_{50}$ : 125 (крысы); Лит.: [561] 391, 394
4557. **трифенилолова хлорид**  $(C_6H_5)_3SnCl$ ; М 385,48;  $T_{пл}$  105,5-107°; Лит.: [897] 854-855, [901] 622-623
4558. **трифенилсвинца метоксид**  $(C_6H_5)_3PbOCH_3$ ; М 469,55;  $T_{пл}$  90°; Лит.: [647] 203
4559. **трифенилсвинца хлорид**  $(C_6H_5)_3PbCl$ ; М 473,97;  $T_{пл}$  206°; Лит.: [647] 203
4560. **трифенилсвильперхлорат**  $(C_6H_5)_3SiClO_4$ ; М 358,848;  $T_{разл}$  177°; Лит.: [1022] 499
4561. **трифенилсурьма**  $(C_6H_5)_3Sb$ ; М 353,072;  $T_{пл}$  50°; Лит.: [647] 225
4562. **трифенилсурьмы дихлорид**  $(C_6H_5)_3SbCl_2$ ; М 423,978;  $T_{пл}$  143°; Лит.: [647] 225
4563. **трифенилгаллий**  $Pl(C_6H_5)_3$ ; М 435,695;  $T_{пл}$  170°; Лит.: [376] 249
4564. **2,3,5-трифенилтетразолия хлорид** бц. крист.  $C_{19}H_{15}ClN_4$ ; М 334,8;  $T_{пл}$  255°; Лит.: [477] 1012
4565. **трифенилфосфат** бц. крист.  $(C_6H_5O)_3PO$ ; М 326,27;  $T_{пл}$  49-51°;  $JД_{50}$ : 1320 (мышь, п/о); Лит.: [339] 163-164, [1024] 7-8, [1091] 623-624, [281] 81, [1077] 198
4566. **трифенилфосфин** бел. крист.  $(C_6H_5)_3P$ ; М 262,285; CAS 603-35-0;  $T_{пл}$  85°; ПЛ: 1,075 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_{BH^+}$  (1) = 2,73 (25°, вода);  $JД_{50}$ : 1500 (мышь, в/м), 840 (мышь-самка, п/о); Лит.: [1024] 8, [404] 112, [937] 50
4567. **трифенилфосфинноксид** бц. крист.  $(C_6H_5)_3PO$ ; М 278,29;  $T_{пл}$  153°;  $T_{кип}$  360°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: т.р., лигроиин: т.р., этанол: л.р.; ПЛ: 1,2124 (22.6°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 1060-1061, [1026] 595, [483] 297, [808] 323; Синт.: [501] 261, [501] 262, [501] 261-262
4568. **трифенилфосфит** бц. крист.  $(C_6H_5O)_3P$ ; М 310,27;  $T_{пл}$  21-25°;  $T_{кип}$  360°;  $JД_{50}$ : 1500 (крысы, п/о), 1300 (мышь, п/о); Лит.: [57] 91, [1024] 8, [1077] 198-199
4569. **трифенилхлорметан** бц. гексагональные крист.  $(C_6H_5)_3CCl$ ; М 278,775;  $T_{пл}$  115°;  $T_{кип}$  310°; Лит.: [1024] 8; Синт.: [537] 132-133, [365] 165
4570. **трифторацетальдегид**  $CF_3CHO$ ; М 98,024;  $T_{кип}$  -20°; Лит.: [1052] 12-13
4571. **трифторацетонитрил**  $CF_3CN$ ; М 95,023;  $T_{пл}$  -100°;  $T_{кип}$  -63°; Лит.: [1024] 9, [1052] 10-11
4572. **4,4,4-трифторбутановая кислота** (4,4,4-триформасляная кислота) крист. (р.п. лигроиин)  $CF_3CH_2CH_2COOH$ ; М 142,1;  $T_{пл}$  33,2°;  $T_{кип}$  166,6°;  $pK_a$  (1) = 4,16 (25°, вода); Лит.: [832] 154-155
4573. **трифторвишпиксенона(II) тетрафтороборат** бел. крист.  $C_2F_3XeBF_4$ ; М 299,114;  $T_{разл}$  0°; Лит.: [959] 277

4574. **трифтордизинний ундекафтордиантимонат** бел. крист.  $\text{N}_2\text{F}_3\text{Sb}_2\text{F}_{11}$ ; М 537,51;  $T_{\text{пл}}$  116-119°;  $T_{\text{разл}}$  150°; Лит.: [684] 232-234
4575. **трифтордикриптона гексафторантимонат**  $\text{F}_9\text{Kr}_2\text{Sb}$ ; М 460,35; CAS 52721-22-9;  $T_{\text{разл}}$  0°; Разл. на: фторкриптона гексафторантимонат, криптон, фтор; Лит.: [88] 22-31
4576. **трифториддисксенона гексафтораурат** желто-оранжев. крист.  $(\text{Xe}_2\text{F}_3)[\text{AuF}_6]$ ; М 630,54;  $T_{\text{разл}}$  60°; Разл. на: золота(III) фторид, ксенона дифторид, ксенона тетрафторид; Лит.: [377] 507
4577. **трифторид-оксид-ксенония(VI) гексафторантимонат**  $(\text{XeOF}_3)[\text{SbF}_6]$ ; М 440,038;  $T_{\text{пл}}$  104°; Лит.: [475] 490
4578. **трифторид-оксид-ксенония(VI) ундекафтордиантимонат**  $(\text{XeOF}_3)[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$ ; М 656,79;  $T_{\text{пл}}$  70°; Лит.: [610] 476
4579. **трифторксенона(IV) гексафторантимонат**  $\text{XeF}_3\text{SbF}_6$ ; М 424,039;  $T_{\text{пл}}$  109°; Лит.: [475] 490
4580. **трифторксенона(IV) ундекафтордиантимонат** желтовато-зел.  $\text{XeF}_3\text{Sb}_2\text{F}_{11}$ ; М 640,791;  $T_{\text{пл}}$  81°; Лит.: [475] 490
4581. **трифторметан** (фреон 23, фтороформ, хладон 23) бц. г.  $\text{CHF}_3$ ; М 70,02;  $T_{\text{пл}}$  -163°;  $T_{\text{кип}}$  -82,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,24 (20°), хлф.: т.р., этанол: 1,22 (20°); Пл.: 1,52 (-100°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,215$  (-73,3°); Давл. паров: 15200 (20°);  $T_{\text{крит.}}$  25,85;  $P_{\text{крит.}}$  4,82;  $P_{\text{Лкрит.}}$  0,525; Лит.: [343] 281-282, 690-691, [897] 1004-1005, [1024] 279; Синт.: [382] 305-306
4582. **трифторметансульфокислота** (triflic acid, trifluoromethanesulfonic acid, трифторметансульфоновая кислота) ж.  $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{H}$ ; М 150,07;  $T_{\text{пл}}$  34°;  $T_{\text{кип}}$  162°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,696 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,325$  (25°); Давл. паров: 8 (54°);  $H_0$  (1) = -14,1 (25°);  $pK_a$  (1) = 4,9 (25°, уксусная кислота); Лит.: [1026] 596, [54] 1.331, [111] 102, [186] 82, [369] 30
4583. **трифторметансульфокислота моногидрат**  $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{H} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; М 168,09;  $T_{\text{пл}}$  34°; Давл. паров: 1 (96°); Лит.: [369] 30
4584. **трифторметансульфокислоты ангидрид**  $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{O}$ ; М 282,13; CAS 358-23-6;  $T_{\text{кип}}$  84°; Пл.: 1,677 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3212$  (20°); Лит.: [11] 377, [54] 1.331; Синт.: [978] 561
4585. **трифторметансульфокислоты фторангидрид**  $\text{CF}_3\text{SO}_2\text{F}$ ; М 152,068;  $T_{\text{кип}}$  -21,7°; Лит.: [857] 53, 57
4586. **2-трифторметил-гептафторпропан** (перфторизобутан)  $(\text{CF}_3)_3\text{CF}$ ; М 238,027;  $T_{\text{кип}}$  3°; Лит.: [1050] 37
4587. **трифторметилгидропероксид** г.  $\text{CF}_3\text{OOH}$ ; М 102,013;  $T_{\text{пл}}$  -75--74°;  $T_{\text{кип}}$  -11,5°;  $pK_a$  (1) = 6,4 (20°, вода); Лит.: [773] 129, [774] 110-111
4588. **трифторметилтиофторит** бц. г.  $\text{CF}_3\text{OF}$ ; М 104;  $T_{\text{кип}}$  -95°;  $T_{\text{разл}}$  400°; Лит.: [1024] 204, [1052] 147-156, [38] 1717-1723, [610] 530; Синт.: [820] 712
4589. **трифторметилтиохлорит**  $\text{CF}_3\text{OCl}$ ; М 120,458;  $T_{\text{пл}}$  -142°;  $T_{\text{кип}}$  -46°; Лит.: [1020] 573
4590. **трифторметил-дифторамина**  $\text{CF}_3\text{NF}_2$ ; М 121,009;  $T_{\text{пл}}$  -130°;  $T_{\text{кип}}$  -78°; Лит.: [1052] 10-11, [826] 234
4591. **трифторметилиодид** (трифториодметан)  $\text{CF}_3\text{I}$ ; М 195,91;  $T_{\text{кип}}$  -22,5°; Лит.: [1026] 596; Синт.: [774] 52
4592. **2-трифторметил-10-(3-(1-метилпиперазинил)-4)пропил)фенотиазина дигидрохлорид** (трифтазин) бел. крист.  $\text{C}_{21}\text{H}_{26}\text{Cl}_2\text{F}_3\text{N}_3\text{S}$ ; М 480,417;  $T_{\text{пл}}$  235°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.;  $LD_{50}$ : 520 (крысы, в/ж); Лит.: [1026] 596, [284] 323
4593. **2-трифторметил-нонафторбутан**  $\text{CF}_3\text{CF}(\text{CF}_3)\text{CF}_2\text{CF}_3$ ; М 288,034;  $T_{\text{кип}}$  30,1°; Лит.: [401] 177

4594. **трифторметилпероксидифторфосфат**  $\text{CF}_3\text{OOP}(\text{O})\text{F}_2$ ; М 185,975;  $T_{\text{пл}} -88,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 15,5^\circ$ ; Лит.: [376] 594
4595. **трифторметилпероксиитрат**  $\text{CF}_3\text{OONO}_2$ ; М 147,01;  $T_{\text{кип}} 0,7^\circ$ ; Лит.: [376] 594
4596. **трифторметилперхлорат** бц. г.  $\text{CF}_3\text{ClO}_4$ ; М 168,457;  $T_{\text{кип}} 10^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 100^\circ$ ; Лит.: [1022] 499
4597. **3-трифторметилфенилизоцианат**  $\text{CF}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NCO}$ ; М 187,12; Давл. паров: 11 (54°);  $J\text{D}_{50}$ : 0,975 (крысы, п/о), 0,48 (морские свинки, п/о), 0,975 (мыши, п/о); Лит.: [338] 333, [368] 117
4598. **трифторметилфторпероксид** г.  $\text{CF}_3\text{OOF}$ ; М 120,003;  $T_{\text{кип}} -69,4^\circ$ ; Лит.: [774] 111, 119
4599. **трифторметилхлорпероксид**  $\text{CF}_3\text{OOCI}$ ; М 136,458;  $T_{\text{пл}} -132^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -22^\circ$ ; Лит.: [376] 594, [774] 111, 119
4600. **трифторнадуксусной кислоты трифторметилловый эфир**  $\text{CF}_3\text{COOOCF}_3$ ; М 198,021;  $T_{\text{кип}} 8,9^\circ$ ; Лит.: [774] 118
4601. **трифторнитрозометан** син. г.  $\text{F}_3\text{CNO}$ ; М 99,012;  $T_{\text{пл}} -196,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -84^\circ$ ; Лит.: [1024] 9, [1026] 596; Синт.: [867] 73
4602. **1,1,1-трифтор-2,4-пентадион** (трифторацетилацетон) бц. ж.  $\text{CF}_3\text{COCCH}_2\text{COCCH}_3$ ; М 154,09;  $T_{\text{кип}} 105-107^\circ$ ; Пл.: 1,27 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1024] 8
4603. **трифторуксусная кислота** бц. дымящая ж.  $\text{CF}_3\text{COOH}$ ; М 114,03;  $T_{\text{пл}} -15,36^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 72,4^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,53514 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,489 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,285$  (20°);  $n_D(1) = -3,1$  (25°);  $pK_a(1) = 0,23$  (25°, вода); Вязк.: 0,876 (20°); Лит.: [515] 276, [761] 367-371, [898] 118, [1024] 9, [259] 118, [385] 270, [768] 184
4604. **трифторуксусной кислоты ангидрид**  $(\text{CF}_3\text{CO})_2\text{O}$ ; М 210,03;  $T_{\text{пл}} -65^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 38,8-39^\circ$ ; Лит.: [515] 276-277, [1024] 9
4605. **трифторуксусной кислоты бромангидрид**  $\text{CF}_3\text{COBr}$ ; М 176,92;  $T_{\text{пл}} -13,6^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -5^\circ$ ; Лит.: [1052] 10-11
4606. **трифторуксусной кислоты подангидрид**  $\text{CF}_3\text{COI}$ ; М 223,92;  $T_{\text{кип}} 21^\circ$ ; Лит.: [1052] 12-13
4607. **трифторуксусной кислоты метилловый эфир** бц. ж.  $\text{CF}_3\text{COOCH}_3$ ; М 128,05;  $T_{\text{кип}} 43-43,5^\circ$ ; Лит.: [1052] 142
4608. **трифторуксусной кислоты фторангидрид**  $\text{CF}_3\text{COF}$ ; М 116,014;  $T_{\text{кип}} -59^\circ$ ; Лит.: [1052] 12-13
4609. **трифторуксусной кислоты хлорангидрид**  $\text{CF}_3\text{COCl}$ ; М 132,47;  $T_{\text{кип}} -18,5^\circ$ ; Лит.: [1024] 9, [541] 216
4610. **трифторуксусной кислоты этиловый эфир** (этилтрифторацетат)  $\text{CF}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ ; М 142,077;  $T_{\text{кип}} 61^\circ$ ; Лит.: [1024] 9
4611. **трифторхлорметан** (фреон 13, хладон 13)  $\text{CClF}_3$ ; М 104,46;  $T_{\text{пл}} -181^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -81,5^\circ$ ; Пл.: 1,298 (-30°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,1999$  (-73,3°);  $T_{\text{крит.}} 28,8$ ;  $P_{\text{крит.}} 3,878$ ;  $P\text{Л}_{\text{крит.}} 0,5824$ ; Лит.: [1024] 279
4612. **трифторхлорэтилен** (перфторвинилхлорид) бц. г.  $\text{CF}_2\text{CFCl}$ ; М 116,47;  $T_{\text{пл}} -157,9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -26,8^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.;  $T_{\text{крит.}} 106,2$ ;  $P_{\text{крит.}} 4,07$ ; Лит.: [768] 185
4613. **1,1,1-трифторэтан** (фреон 143а, хладон 143а) бц. г.  $\text{CF}_3\text{CH}_3$ ; М 84;  $T_{\text{пл}} -111,3^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -47,6^\circ$ ; Раств.: эф.: р., хлф.: р.; Пл.: 0,00378 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 26,17 (-99,6°);  $T_{\text{крит.}} 73,1$ ;  $P_{\text{крит.}} 4,11$ ;  $P\text{Л}_{\text{крит.}} 0,445$ ; Лит.: [343] 282-284, 690-691, [897] 1128-1129, [1024] 279
4614. **2,2,2-трифторэтанол**  $\text{CF}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 100,04;  $T_{\text{пл}} -43,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 74^\circ$ ; Пл.: 1,3842 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,2907$  (22°);  $J\text{D}_{50}$ : 240 (мыши. п/о); Лит.: [1023] 407, [385] 262
4615. **трихлорацетальдегид** (трихлоруксусный альдегид, хлораль) бц. ж.  $\text{CCl}_3\text{CHO}$ ; М 147,39;  $T_{\text{пл}} -57,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 97,7^\circ$ ; Раств.: вода: р., эф.: смеш., хлф.: смеш.,

- этанол: смеш.; Пл.: 1,5121 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,45572 (20°); ДП: 4,94 (20°); Пов.нат.: 25,34 (19,4°); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup>: -213,8 (ж); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 150,6 (ж); ЛД<sub>50</sub>: 710 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 192
4616. **1,2,3-трихлорбензол** бц. крист. C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>; М 181,45; Т<sub>пл</sub> 53,5°; Т<sub>кип</sub> 218,5°; Лит.: [1024] 9-10
4617. **1,2,4-трихлорбензол** бц. ж. C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>; М 181,45; Т<sub>пл</sub> 17°; Т<sub>кип</sub> 213,5°; ЛД<sub>50</sub>: 756 (крысы, в/ж), 756 (мыши, в/ж); Лит.: [1024] 9-10; Синт.: [496] 248
4618. **1,3,5-трихлорбензол** бц. крист. C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>; М 181,45; Т<sub>пл</sub> 65,5°; Т<sub>кип</sub> 208,4°; Лит.: [1024] 9-10
4619. **три(транс-2-хлорвинил)сурьма** (ClCH=CH)<sub>3</sub>Sb; М 306,23; Т<sub>пл</sub> 49°; Лит.: [1046] 162
4620. **трихлорметансульфокислоты хлорангидрид** крист. CCl<sub>3</sub>SO<sub>2</sub>Cl; М 217,886; Т<sub>пл</sub> 135°; Т<sub>кип</sub> 170°; Лит.: [914] 118-119
4621. **трихлорметилперхлорат** бц. г. CCl<sub>3</sub>ClO<sub>4</sub>; М 217,82; Т<sub>пл</sub> -55°; Лит.: [1022] 499, [1086] 85-86
4622. **N-(трихлорметилтио)-3,4,5,6-тетрагидрофталимид** (ванцид-89, каптан, мелипур, ортопид-406, фунгицид-406) бел. крист. C<sub>9</sub>H<sub>8</sub>Cl<sub>3</sub>NO<sub>2</sub>S; М 300,59; Т<sub>пл</sub> 172°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,5 (20°, к в.4, г.); ЛД<sub>50</sub>: 740 (кролики), 4,5 (крысы, при отсутствии белка в рационе), 12600 (крысы, при наличии 26% казеина в рационе), 480 (крысы, при наличии 3,5% казеина в рационе), 2650 (крысы), 925 (морские свинки), 130-380 (мыши); Лит.: [338] 380-382, [562] 242-243
4623. **трихлорметилхлоркарбонат** (DP, дифосген) бц. ж. CCl<sub>3</sub>OC(O)Cl; М 197,85; Т<sub>пл</sub> -57°; Т<sub>кип</sub> 128°; Раств.: вода: плр., орг. р-ли: х.р.; n = 1,4566 (20°); Вязк.: 0,75 (20°); Лит.: [338] 153-154, [1021] 98, [255] 186-188
4624. **трихлорметилхлорформоксим** (перхлорацетальдоксим) крист. Cl<sub>3</sub>CC(Cl)=NOH; М 196,85; Т<sub>пл</sub> 60°; Лит.: [628] 52-53
4625. **трихлорпиптрометан** (chloropicrin, хлорпикрин) бц. ж. Cl<sub>3</sub>CNO<sub>2</sub>; М 164,38; CAS 76-06-2; Т<sub>пл</sub> -69,2°; Т<sub>кип</sub> 113°; Т<sub>разл</sub> 400°; Разл. на: фосген, нитрозилхлорид; Раств.: вода: 0,18 (20°); Пл.: 1,6579 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [338] 215-216, [1024] 295, [241] 17, [255] 211-214
4626. **трихлорсилан** SiHCl<sub>3</sub>; М 135,452; Т<sub>пл</sub> -126,5°; Т<sub>кип</sub> 31,8°; Лит.: [855] 199; Синт.: [264] 78
4627. **2,4,6-трихлор-1,3,5-триазин** (цианур хлористый) бц. крист. C<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>N<sub>3</sub>; М 184,5; Т<sub>пл</sub> 146°; Раств.: вода: н.р.; Давл. паров: 0,78 (52°), 107 (135°), 441 (175°), 720 (190°), 764 (194°); ЛД<sub>50</sub>: 485 (б. крысы, в/ж), 350 (мыши, в/ж); Лит.: [515] 708
4628. **трихлоруксусная кислота** бц. ромбические крист. CCl<sub>3</sub>COOH; М 163,38; Т<sub>пл</sub> 57,5°; Т<sub>кип</sub> 197,5°; Раств.: вода: 120 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,6298 (61°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4603 (61°); pK<sub>a</sub> (1) = 0,66 (20°, вода); ДП: 4,6 (60°); Дип.: 1,1 (20°); Пов.нат.: 27,8 (80,2°); ΔH<sub>пл</sub>: 5,88; ΔH<sub>сгор</sub>: 388,3; Лит.: [53], [897] 1028-1029, [768] 185, 223
4629. **2,4,5-трихлорфеноксипуксусная кислота** (2,4,5-Т) бел. крист. Cl<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>OSCH<sub>2</sub>COOH; М 255,483; Т<sub>пл</sub> 159°; Раств.: вода: 0,0189 (20°), орг. р-ли: х.р.; ЛД<sub>50</sub>: 500 (б. крысы, в/ж); Лит.: [338] 130-131, [561] 237-238
4630. **2,4,5-трихлорфенол** Cl<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>OH; М 197,446; CAS 95-95-4; Т<sub>пл</sub> 69°; Т<sub>кип</sub> 247°; Лит.: [172] 2905-2909
4631. **2,4,6-трихлорфенол** (2,4,6-трихлоргидроксibenзол) ромбические крист. C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>Cl<sub>3</sub>O; М 197,44; Т<sub>пл</sub> 68°; Т<sub>кип</sub> 244,5°; Раств.: вода: 0,08 (25°), 0,243 (96°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK<sub>a</sub> (1) = 6 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 820 (крысы, п/о), 770 (мыши, п/о), 276 (мыши, в/б); Лит.: [340] 245, [340] 242-247, [897] 1052-1053
4632. **1,1,1-трихлорэтан** бц. ж. CH<sub>3</sub>CCl<sub>3</sub>; М 133,41; Т<sub>пл</sub> -32,8°; Т<sub>кип</sub> 74,1°; Лит.: [1024] 10

4633. **1,1,2-трихлорэтан** (винилтрихлорид) бц. ж.  $\text{CHCl}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ ; М 133,39;  $T_{\text{пл}}$  -35,5°;  $T_{\text{кип}}$  113,5°; Раств.: вода: н.р.; эф.: смеш.; этанол: смеш.; ПЛ: 1,4416 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1128-1129, [1024] 10
4634. **трихлорэтилен** (chloerylen, narcogen, trethylene, trichloran, trichloroethylene, trilen, трилен) бц. ж.  $\text{CHClCCl}_2$ ; М 131,39;  $T_{\text{пл}}$  -86,4°;  $T_{\text{кип}}$  87,19°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,11 (25°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; ПЛ: 1,465 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4773$  (20°); Давл. паров: 73 (25°); ДП: 3,42 (16°); Дип.: 0,9 (20°); Вязк.: 0,566 (25°);  $C_p^0$ : 122,6 (ж);  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 34,56;  $T_{\text{криг}}^0$ : 271;  $P_{\text{криг}}^0$ : 5,02; Лит.: [871] 819, [1024] 10-11, [554] 13-14, [768] 185
4635. **три(2-хлорэтил)фосфат** (три(бета-хлорэтил)фосфат)  $(\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 285,49;  $T_{\text{пл}}$  -60°; ПЛ: 1,425 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,476$  (20°); Давл. паров: 10 (203°); Лит.: [1026] 597, [172] 3171-3172, [281] 77, 86
4636. **три(2-хлорэтил)фосфит**  $(\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{P}$ ; М 269,49; ПЛ: 1,3596 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,484$  (20°); Давл. паров: 0,5 (115°); Лит.: [1024] 11, [1026] 597-598
4637. **трихомонацид** (2-(4-нитростирил)-4-(1-метил-4-диэтиламинобутиламино)-6-метоксигинолина триортофосфат) желт. ам. в-во  $\text{C}_{27}\text{H}_{43}\text{N}_4\text{O}_{15}\text{P}_3$ ; М 756,57;  $T_{\text{пл}}$  160°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1024] 11, [1026] 598, [284] 299
4638. **трихрома дискарбид** сер. ромбические крист.  $\text{C}_3\text{C}_2$ ; М 180,01;  $T_{\text{пл}}$  1830°;  $T_{\text{разл}}$  1830°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 6,68 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -79,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -81,2 (т);  $S_{298}^0$ : 85,44 (т);  $C_p^0$ : 98,44 (т); Лит.: [981] 358, [1024] 309, [768] 110
4639. **трихрома фосфид** тетрагональные крист.  $\text{C}_3\text{P}$ ; М 186,96;  $T_{\text{пл}}$  1510°; Лит.: [1024] 133
4640. **трицеция оксид**  $\text{Cs}_3\text{O}$ ; М 414,72;  $T_{\text{разл}}$  166°; Лит.: [376] 90
4641. **1,1,3-трициано-2-амино-1-пропен** (2-amino-1-propene-1,1,3-tricarbonitrile, И-9189)  $\text{NCCH}_2\text{C}(\text{NH}_2)=\text{C}(\text{CN})_2$ ; М 132,13; CAS 868-54-2;  $T_{\text{пл}}$  172°; Лит.: [27] 80, [338] 113, [35] 593-596, [628] 13-14
4642. **2,4,6-трициано-1,3,5-триазин** (1,3,5-триазин-2,4,6-трикарбоновой кислоты тринитрил) бц. моноклинные крист.  $\text{C}_3\text{N}_3(\text{CN})_3$ ; М 156,1;  $T_{\text{пл}}$  119°;  $T_{\text{кип}}$  262°; Лит.: [832] 352-353, [212] 302
4643. **три(2-цианэтил)фосфин** бц. крист.  $\text{P}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN})_3$ ; М 193,09;  $T_{\text{пл}}$  98-99°; Лит.: [1024] 11
4644. **1-(трициклогексилстаннил)-1,2,4-триазол** (азоциклотин)  $\text{C}_{20}\text{H}_{35}\text{N}_3\text{Sn}$ ; М 436,222;  $T_{\text{пл}}$  218°; ЛД<sub>50</sub>: 99 (крысы, п/о); Лит.: [1020] 66, [561] 394-395
4645. **триэтаноламин** бц. вязкая ж.  $(\text{HOCH}_2\text{CH}_2)_3\text{N}$ ; М 149,2; CAS 102-71-6;  $T_{\text{пл}}$  21,2°;  $T_{\text{кип}}$  360°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш.; эф.: м.р., лигронин: м.р.; хлф.: р., этанол: смеш.; ПЛ: 1,1242 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4852$  (20°); Давл. паров: 0,049 (30°), 0,17 (50°), 0,71 (75°), 2,34 (100°), 15 (206°), 150 (278°);  $pK_{\text{BH}}^+(1) = 7,76$  (25°, вода); Пов.нат.: 795 (20°), 10,5 (100°);  $T_{\text{всп}}^0$ : 179,44; ЛД<sub>50</sub>: 5160 (кролики, в/ж), 8400 (крысы, в/ж), 5300 (морские свинки, в/ж), 7750 (мышы, в/ж); Лит.: [768] 185, [934] 42
4646. **триэтаноламинна тринитрат дифосфат** (нитранол) бел. крист.:  $T_{\text{пл}}$  110°; Раств.: вода: т.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 138
4647. **триэтилалюминий** бц. ж.  $\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_5)_3$ ; М 114,17;  $T_{\text{пл}}$  -52,5°;  $T_{\text{кип}}$  185,6°; Раств.: вода: взр., этанол: р.; ПЛ: 0,837 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,875 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,48$  (6,5°); Давл. паров: 1 (60°), 20 (105°), 100 (136°); ДП: 2,9 (20°); Лит.: [897] 414-415, [1020] 117, [1024] 11-12, [768] 185
4648. **триэтиламин** бц. ж.  $(\text{C}_2\text{H}_5)_3\text{N}$ ; М 101,2; CAS 121-44-8;  $T_{\text{пл}}$  -114,8°;  $T_{\text{кип}}$  89,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: р.1,5 (20°), р.1,97 (65°), эф.: смеш., хлф.: х.р., этанол: смеш.; ПЛ: 0,728 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,7229 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,40044$  (20°), 1,401 (25°);  $pK_{\text{BH}}^+(1) = 10,87$  (25°, вода); ДП: 2,42 (25°); Дип.: 0,66 (20°);  $T_{\text{всп}}^0$ : -12;  $T_{\text{свсп}}^0$ : 510;  $\Delta H_{\text{сгор}}^0$ : 2420,9;  $T_{\text{криг}}^0$ : 260,1;  $P_{\text{криг}}^0$ : 3; Лит.: [768] 185



4649. **триэтилборан** бц. дымящая ж.  $(C_2H_5)_3B$ ;  $M$  98;  $T_{пл}$  -92,9°;  $T_{кип}$  95°; Раств.: вода: г.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6961 (23°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 235 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 538-539
4650. **триэтилгаллий**  $Ga(C_2H_5)_3$ ;  $M$  156,91;  $T_{пл}$  -82°;  $T_{кип}$  143°; Лит.: [376] 249
4651. **(триэтилгермил)трифенилгерман**  $(C_2H_5)_3GeGe(C_6H_5)_3$ ;  $M$  463,77;  $T_{пл}$  90°; Лит.: [376] 372
4652. **триэтиленгликоль** (бис-(оксиэтил)-гликолевый эфир. ди-(2-гидроксизтоксиэтан) бц. ж.  $HOCH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$ ;  $M$  150,18;  $T_{пл}$  -5°;  $T_{кип}$  290°; Раств.: вода: смеш., эф.: т.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1274 (15°, к в.4, ж.), 1,1254 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4578 (15°); Давл. паров: 2 (134°), 14 (165°); ЛД<sub>50</sub>: 20800 (б. мыши, п/о), 9500 (кролики, п/о), 20000 (крысы, п/о); Лит.: [897] 1018-1019, [1024] 12, [420] 18, [1077] 200-201
4653. **триэтилоксония тетрафторборат**  $(C_2H_5)_3O(BF_4)$ ;  $M$  189,99;  $T_{пл}$  92°; Лит.: [1022] 364-365
4654. **триэтилолова хлорид** бц. ж.  $(C_2H_5)_3SnCl$ ;  $M$  241,33;  $T_{пл}$  15,5°;  $T_{кип}$  208-210°; ЛД<sub>50</sub>: 7 (кролики, п/о), 2,88 (крысы-самки, п/о), 3,45 (крысы-самцы, п/о), 15 (морские свинки, п/о), 20 (мыши, п/о); Лит.: [1077] 202
4655. **N-(триэтилпобил)фталимид**  $(C_2H_5)_3PbN(CO)_2C_6H_4$ ;  $M$  440,506;  $T_{пл}$  131°; Лит.: [647] 203
4656. **триэтилсвинца ацетат**  $(C_2H_5)_3PbOC(O)CH_3$ ;  $M$  353,43;  $T_{пл}$  160°; Лит.: [647] 203
4657. **триэтилсвинца гидрид**  $(C_2H_5)_3PbH$ ;  $M$  295,39;  $T_{пл}$  -145°;  $T_{разл}$  -20°; Лит.: [376] 354
4658. **триэтилсвинца фторацетат**  $(C_2H_5)_3PbOC(O)CH_2F$ ;  $M$  371,42;  $T_{пл}$  180,5°;  $T_{разл}$  180,5°; ЛД<sub>50</sub>: 15 (мыши, п/к); Лит.: [878] 29, 156, [982] 101
4659. **трис(этилглю)метан** (тринортомуравьиной кислоты триэтиловый эфир)  $CH(OC_2H_5)_3$ ;  $M$  196,4;  $T_{кип}$  235°;  $T_{разл}$  235°; Лит.: [832] 354-355; Синт.: [557] 19
4660. **триэтилфосфат** (фосфорной кислоты триэтиловый эфир) бц. ж.  $(C_2H_5O)_3PO$ ;  $M$  182,16;  $T_{кип}$  216°; ЛД<sub>50</sub>: 1400 (крысы, п/о); Лит.: [897] 1146-1147, [1077] 202
4661. **триэтилфосфит** бц. ж.  $(CH_3CH_2O)_3P$ ;  $M$  166,155; Пл.: 0,9687 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (48,2°), 19 (57,5°); Лит.: [515] 282-283
4662. **2,4,5-триэтоксамфетамин гидрохлорид** (EEE)  $(C_2H_5O)_3C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$ ;  $M$  303,825;  $T_{пл}$  167-168°; Лит.: [216]
4663. **триэтоксиметан** (ортомуравьиной кислоты триэтиловый эфир, триэтилортоформат) бц. ж.  $CH(OC_2H_5)_3$ ;  $M$  148,21;  $T_{пл}$  -76,1°;  $T_{кип}$  143-145,9°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8971 (19°, к в.4, ж.), 0,8909 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 854-855, [1022] 412; Синт.: [557] 35, [557] 13-14
4664. **1,1,1-триэтоксипропан** (триэтилортопропионат)  $CH_3CH_2C(OC_2H_5)_3$ ;  $M$  176,25;  $T_{кип}$  161°; Лит.: [1022] 412
4665. **триэтоксилан** бц. ж.  $(C_2H_5O)_3SiH$ ;  $M$  164,284;  $T_{кип}$  131,5°; Лит.: [743] 257, [1020] 98
4666. **1,1,1-триэтоксиптан** (ортоуксусной кислоты триэтиловый эфир, триэтилортоацетат) бц. ж.  $CH_3C(OC_2H_5)_3$ ;  $M$  162,23;  $T_{кип}$  142°; Лит.: [897] 856-857, [1022] 412
4667. **тропафен** (2-фенил-3-(4-ацетоксифенил)пропионовой кислоты тропинового эфира гидрохлорид) бц. крист.  $C_{25}H_{30}ClNO_4$ ;  $M$  443,963;  $T_{пл}$  190-198°; Лит.: [1024] 13-14, [1026] 599
4668. **тропацин** (дифенилуксусной кислоты тропинового эфира гидрохлорид) бел. крист.  $C_{22}H_{26}ClNO_2$ ;  $M$  371,9;  $T_{пл}$  214°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [515] 288, [1026] 599, [284] 350
4669. **тропилия бромид**  $(CH)_7Br$ ;  $M$  171,034;  $T_{пл}$  203°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1024] 14

4670. **троллия иодид**  $(\text{CH})_7\text{I}$ ; М 218,035;  $T_{\text{пл}}$  136°; Лит.: [1024] 14
4671. **троллия хлорид**  $(\text{CH})_7\text{Cl}$ ; М 126,59;  $T_{\text{пл}}$  102°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1024] 14
4672. **dl-троповая кислота** (dl-альфа-фенилгидракриловая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_3$ ; М 166,18;  $T_{\text{пл}}$  117°;  $T_{\text{кип}}$  160°;  $T_{\text{разл}}$  160°; Раств.: бензол: т.р., вода: 2 (15°), л.р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 1018-1019
4673. **тубокурарина хлорид** бц. крист.  $\text{C}_{34}\text{H}_{42}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_6$ ; М 681,65;  $T_{\text{пл}}$  274-275°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,5 (крысы); Лит.: [928] 27, [1024] 16, [670] 548
4674. **(+)-туйан** (2-метил-5-изопропилбицикло[3.1.0]гексан, сабинан) ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_{18}$ ; М 138,25;  $T_{\text{кип}}$  157°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; ПЛ: 0,813 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,44 (20°); Лит.: [1026] 599
4675. **l-туйон** (альфа-туйон) бп. ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$ ; М 152,24;  $T_{\text{кип}}$  200°; Раств.: вода: г.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,913 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 40 (103°); Лит.: [897] 1018-1019, [477] 838
4676. **тулий** (thullium) серебристо-бел. гексагональные мет. Тм; М 168,93;  $T_{\text{пл}}$  1545°;  $T_{\text{кип}}$  1950°; Раств.: вода: реак.; ПЛ: 9,32 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 71,5 (т);  $C_p^0$ : 26,98 (т); Лит.: [1024] 16, [329] 208-209, [386] 51, [768] 105
4677. **тулия бромид** бел.  $\text{TmBr}_3$ ; М 408,65;  $T_{\text{пл}}$  954°; Лит.: [377] 559
4678. **тулия иодид** желт.  $\text{TmI}_3$ ; М 549,65;  $T_{\text{пл}}$  1021°; Лит.: [377] 559
4679. **тулия (II) иодид** черн.  $\text{TmI}_2$ ; М 422,74;  $T_{\text{пл}}$  756°; Лит.: [377] 559
4680. **тулия оксид** бц. кубические крист.  $\text{Tm}_2\text{O}_3$ ; М 385,87;  $T_{\text{пл}}$  2370°; Лит.: [1024] 16
4681. **тулия(II) полонид**  $\text{TmPo}$ ; М 377,93;  $T_{\text{пл}}$  2200°; Лит.: [377] 116
4682. **тулия фторид** бц. ромбические крист.  $\text{TmF}_3$ ; М 225,93;  $T_{\text{пл}}$  1158°; Лит.: [1024] 16
4683. **тулия хлорид** моноклинные крист.  $\text{TuCl}_3$ ; М 275,29;  $T_{\text{пл}}$  824°;  $T_{\text{кип}}$  1490°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 485 (мышь, в/б), 6250 (мышь, в/ж); Лит.: [897] 228-229, [464] 278
4684. **тулия(II) хлорид** зелен.  $\text{TmCl}_2$ ; М 239,84;  $T_{\text{пл}}$  718°; Лит.: [377] 559
4685. **углерода дибромид-оксид**  $\text{COBr}_2$ ; М 187,818;  $T_{\text{кип}}$  65°;  $T_{\text{разл}}$  65°; Лит.: [610] 514
4686. **углерода диселенид** (селеноуглерод) темно-желт. ж.  $\text{CSe}_2$ ; М 169,93;  $T_{\text{пл}}$  -45,5°;  $T_{\text{кип}}$  124°; ПЛ: 2,6824 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [832] 356-357, [787] 499
4687. **углерода дисульфид** (сероуглерод) бц. ж.  $\text{CS}_2$ ; М 76,13;  $T_{\text{пл}}$  -111,61°;  $T_{\text{кип}}$  46,24°; Раств.: вода: 0,179 (20°), 0,014 (50°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 1,539 (-186°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,2927 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,263 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,6295 (18°); Давл. паров: 1 (-73,8°), 10 (-44,9°), 100 (-4,8°); ДП: 2,625 (25°); ПЛ: 0 (20°); Вязк.: 0,433 (0°), 0,365 (20°), 0,319 (40°), 0,297 (50°); Пов.нат.: 35,45 (0°), 32,4 (20°), 27,8 (50°); Скзв.: 1157 (20°, состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : 88,7 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : 64,4 (ж);  $S_{298}^0$ : 151 (ж);  $C_p^0$ : 75,73 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 4,39;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 26,78;  $\text{ЛД}_{50}$ : 3188 (крысы, в/ж), 2780 (мышь, в/ж);  $T_{\text{криг.}}$ : 279;  $P_{\text{криг.}}$ : 7,9; ПЛ<sub>криг.</sub>: 0,44; Лит.: [1023] 331-332, [376] 297, [610] 517-518, [727] 6-29, [768] 106, [787] 497-499, [874], [1042] 82
4688. **углерода недоокись** (1,3-диоксопропадиен, диоксид триуглерода, трикарбодиксид) бц. г.  $\text{O}=\text{C}=\text{C}=\text{O}$ ; М 68,03;  $T_{\text{пл}}$  -111,3°;  $T_{\text{кип}}$  7°; Раств.: вода: реак., эф.: р., скипол: р., сероуглерод: р.; ПЛ: 1,114 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4538 (6°); Давл. паров: 1 (-94,8°), 10 (-71°), 100 (-36,9°), 573,5 (0°);  $\Delta H_{298}^0$ : 199,1 (г); Лит.: [55] 428, [820] 682-684, [896] 605, [897] 228-229; Синт.: [820] 682-683
4689. **углерода(II) оксид** (угарный газ, углерода монооксид) бц. г.  $\text{CO}$ ; М 28,01;  $T_{\text{пл}}$  -205,02°;  $T_{\text{кип}}$  -191,5°;  $T_{\text{разл}}$  500-700°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0041 (0°), ди-хлорметан: р., укс.: р., этанол: р. 0,0255 (0,25°); ПЛ: 0,00125 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.); ДП: 1,00634 (25°); Дипл.: 0,11 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -110,52 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -137,14 (г);  $S_{298}^0$ : 197,54 (г);  $C_p^0$ : 29,11 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 0,838;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 6,04;  $T_{\text{криг.}}$ : -140,23;  $P_{\text{криг.}}$ : 3,499; ПЛ<sub>криг.</sub>: 0,301;

- Лит.: [339] 240-251, [1024] 27, [393] 51, [475] 357-359, [768] 105-106, [787] 483-486, [885] 158-159, [905] 234-235, [1079]
4690. **углерода(IV) оксид** (углекислый газ, углерода диоксид) бц. г.  $\text{CO}_2$ ; М 44,01;  $T_{\text{возг}} -78,5^\circ$ ; Ск.зв.: 274,6 (20°, состоянием среды - газ);  $\Delta H_{298}^0 -393,51$  (г);  $\Delta G_{298}^0 -394,38$  (г);  $S_{298}^0$ : 213,68 (г);  $C_p^0$ : 37,11 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 8,37;  $\Delta H_{\text{возг}}$ : 25,23;  $T_{\text{крит}}: 31$ ;  $P_{\text{крит}}: 7,387$ ;  $\Pi_{\text{крит}}: 0,468$ ; Лит.: [393] 39, 40, 46-47, 62-63, [454] 50-51, [768] 106, [787] 481-483
4691. **углерода оксид-дифторид** (carbonyl fluoride)  $\text{COF}_2$ ; М 66,01;  $T_{\text{пл}} -114^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -83,1^\circ$ ; Лит.: [55] 429, [54] 3.24
4692. **углерода оксид-дицианид** бц. ж.  $\text{OC}(\text{CN})_2$ ; М 80,045; Давл. паров: 740 (65,5°); Лит.: [55] 429
4693. **углерода оксид-селенид** бп. г.  $\text{COSe}$ ; М 106,97;  $T_{\text{пл}} -122^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -22^\circ$ ; Лит.: [610] 514
4694. **углерода оксид-сульфид** (carbonyl sulfide, карбонилсульфид, углерода сероокись) бц. г.  $\text{S}=\text{C}=\text{O}$ ; М 60,075; CAS 463-58-1;  $T_{\text{пл}} -138,2^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -50,2^\circ$ ; Раств.: вода: 0,376 (25°), 0,125 (20°); ПЛ.: 1,52 (-195°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,24 (-87°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-133,8°), 10 (-113,9°), 100 (-86,1°), 7600 (20°); Дип.: 0,65 (20°);  $T_{\text{крит}}: 102,25$ ; Лит.: [55] 429, [896] 606, 615, [1026] 603, [241] 19, [787] 499-500, [874] 31-33
4695. **уксусная кислота** (ледяная уксусная кислота, этановая кислота) бц. прозрачн. ж.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ; М 60,05;  $T_{\text{пл}} 16,64^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 117,8^\circ$ ; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., сероуглерод: р., этанол: смеш.; ПЛ.: 1,0492 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,372$  (20°); Давл. паров: 10 (17,1°), 40 (42,4°), 100 (62,2°), 400 (98,1°), 560 (109°), 1520 (143,5°), 3800 (180,3°);  $pK_a$  (1) = 4,756 (25°, вода); ДП: 6,15 (20°); Дипл.: 1,74 (20°); Вязк.: 1,155 (25,2°), 0,79 (50°); Пов.нат.: 27,8 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -487 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -392,5 (ж);  $S_{298}^0$ : 159,8 (ж);  $C_p^0$ : 123,4 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 11,53;  $T_{\text{всп}}: 38$ ;  $T_{\text{свеп}}: 454$ ;  $\Delta H_{\text{сгор}}: 876,1$ ;  $T_{\text{крит}}: 321,6$ ;  $P_{\text{крит}}: 5,79$ ; Лит.: [338] 5-6, [897] 1020-1021, [1024] 32-33, [259] 118, [386] 229, [477] 249-250, [768] 186, [790] 318-320
4696. **уксусной кислоты аллиловый эфир**  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 100,1;  $T_{\text{кип}} 103,5-104,5^\circ$ ; Лит.: [832] 358-359
4697. **уксусной кислоты амид** (ацетамид) бц. игольчатые крист. (р.п. хлороформ)  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$ ; М 59,07;  $T_{\text{пл}} 81-83^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 222^\circ$ ; Раств.: вода: 97,5 (20°), 178 (50°), глицерин: л.р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: 25 (20°), 257,1 (60°); ПЛ.: 1,159 (20°, к в.4, т.);  $pK_a$  (1) = 15,1 (20°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 30000 (б. крысы, п/о), 10100 (крысы, в/б), 9990 (мыши, в/б); Лит.: [897] 452-453, [1020] 224-225; Синт.: [858] 63-64
4698. **уксусной кислоты ангидрид** (ацетангидрид, уксусный ангидрид) бц. ж.  $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ ; М 102,09;  $T_{\text{пл}} -73,1^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 139,6^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: 13,6 (20°), реаг. (100°), эф.: смеш., тетрагидрофуран: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: реаг.; ПЛ.: 1,082 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3904$  (20°); Давл. паров: 15 (44,6°), 100 (82,2°); Дип.: 2,82 (20°); Вязк.: 0,9 (18°), 0,49 (100°); Пов.нат.: 32,7 (20°), 31,22 (30°);  $\Delta H_{298}^0$ : -624,42 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -489,14 (ж);  $\Delta H_{\text{кип}}: 276,7$ ;  $T_{\text{всп}}: 40$ ;  $T_{\text{свеп}}: 360$ ;  $\Delta H_{\text{сгор}}: 1807$ ;  $\Delta H_{298}^0$ : -576,1 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -477 (г);  $T_{\text{крит}}: 295,8$ ;  $P_{\text{крит}}: 4,68$ ; Лит.: [338] 6, [1022] 180, [1024] 33, [274] 147, [610] 563, [768] 126, [1092] 619-623; Синт.: [480] 71, [309] 370, [347] 169, [790] 322, [786] 233-236, [537] 54-55, [365] 87
4699. **уксусной кислоты бромангидрид** (ацетилбромид) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COBr}$ ; М 122,95;  $T_{\text{пл}} -96^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 81^\circ$ ; Лит.: [1026] 61
4700. **уксусной кислоты бутиловый эфир** (бутилацетат) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COOC}_4\text{H}_9$ ; М 116,16;  $T_{\text{пл}} -76,8^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 126,5^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: 0,5 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ.: 0,8825 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3941$  (20°); ЛД<sub>50</sub>: 14100 (крысы, п/о);  $T_{\text{крит}}: 304$ ;  $P_{\text{крит}}: 3,08$ ; Лит.: [1020] 333-334, [1026] 87, [768] 186; Синт.: [249] 70-71, [365] 81-82
4701. **уксусной кислоты трет-бутиловый эфир** (трет-бутилацетат)  $\text{CH}_3\text{COOC}(\text{CH}_3)_3$ ; М 116,16;  $T_{\text{кип}} 97,5^\circ$ ; Лит.: [832] 360-361; Синт.: [249] 71

4702. **укусной кислоты виниловый эфир** (винилацетат)  $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$ ; М 86,09;  $T_{\text{пл}} -100,2^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 73^\circ$ ; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,9342 ( $20^\circ$ , к в.4. ж.);  $n = 1,3953$  ( $20^\circ$ );  $\text{ЛД}_{50}$ : 1600 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 162-164, [1020] 369, [1026] 96, [1077] 76-77
4703. **укусной кислоты диметиламид** (N,N-диметилацетамид, ДМА) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CON}(\text{CH}_3)_2$ ; М 87,12;  $T_{\text{пл}} -20^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 165,5^\circ$ ; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,9366 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>. ж.);  $n = 1,4356$  ( $20^\circ$ );  $\text{pK}_{\text{BH}}^+ (1) = 0,19$  ( $20^\circ$ , вода); ДП: 37,8 ( $25^\circ$ ); Дил.: 3,79 ( $20^\circ$ ); Вязк.: 0,919 ( $25^\circ$ );  $\text{ЛД}_{50}$ : 4300-5200 (крысы, п/о), 4200-4850 (мыши, п/о); Лит.: [338] 39, [1021] 62, [1026] 169, [768] 144, [1077] 107-108
4704. **укусной кислоты изоамиловый эфир** (грушевая эссенция, изоамилацетат)  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 130,18999;  $T_{\text{пл}} -78,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 142^\circ$ ; Лит.: [1026] 208; Синт.: [365] 82-83
4705. **укусной кислоты изобутиловый эфир** (изобутилацетат) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$ ; М 116,16;  $T_{\text{пл}} -98,9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 116,5^\circ$ ; Раств.: вода: 0,63 ( $25^\circ$ ), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,87 ( $18,8^\circ$ , к в.4. ж.);  $\text{ЛД}_{50}$ : 15000 (б. крысы, п/о), 3700 (кролики, п/о), 6660 (морские свинки, п/о), 6680 (мыши, п/о); Лит.: [897] 1022-1023
4706. **укусной кислоты изопропениловый эфир** (изопропенилацетат)  $\text{CH}_3\text{COOC}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$ ; М 100,12;  $T_{\text{пл}} -92,9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 97^\circ$ ; Лит.: [743] 112
4707. **укусной кислоты изопропиловый эфир**  $\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$ ; М 102,1;  $T_{\text{пл}} -73,4^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 88^\circ$ ; Лит.: [832] 360-361
4708. **укусной кислоты поданидрил** (ацетилиодид) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COI}$ ; М 169,95;  $T_{\text{кип}} 105-108^\circ$ ; Лит.: [832] 360-361, [1026] 61
4709. **укусной кислоты метиловый эфир** (метиалацетат) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ ; М 74,08;  $T_{\text{пл}} -98,1^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 57^\circ$ ; Раств.: вода: 31,9 ( $20^\circ$ ), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9244 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>. ж.), 0,9274 ( $25^\circ$ , г/см<sup>3</sup>. ж.);  $\text{ЛД}_{50}$ : 2900 (б. крысы, п/о), 3600 (морские свинки, п/о); Лит.: [897] 1022-1023
4710. **укусной кислоты 4-метилфениловый эфир** (п-толилацетат)  $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{CH}_3$ ; М 150,17;  $T_{\text{кип}} 214^\circ$ ; Лит.: [832] 360-361; Синт.: [249] 77
4711. **укусной кислоты 2-метоксиэтиловый эфир**  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$ ; М 118,1;  $T_{\text{кип}} 144,5-145^\circ$ ; Лит.: [832] 360-361
4712. **укусной кислоты 1-нафтиловый эфир** пластинчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{CH}_3\text{COOC}_{10}\text{H}_7$ ; М 186,207;  $T_{\text{пл}} 49^\circ$ ; Лит.: [832] 360-361
4713. **укусной кислоты нитрил** (ацетонитрил) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CN}$ ; М 41,05;  $T_{\text{пл}} -44,9^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 81,6^\circ$ ; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., тетрагидрометан: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7828 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>. ж.);  $n = 1,34423$  ( $20^\circ$ );  $\text{pK}_a (1) = 31,3$  ( $25^\circ$ , диметилсульфоксид);  $\text{pK}_a (1) = 25$  ( $20^\circ$ , вода); ДП: 38, ( $20^\circ$ ); Дил.: 3,2 ( $20^\circ$ ); Вязк.: 0,34 ( $25^\circ$ ), 0,442 ( $0^\circ$ ), 0,3448 ( $30^\circ$ ); Пов.нат.: 28,1 ( $20^\circ$ ); Ск.зв.: 1304 ( $20^\circ$ , состояние среды - жидкость);  $\Delta H_{298}^0$ : 53,1 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : 100,4 (ж);  $S_{298}^0$ : 144,3 (ж);  $\Delta H_{\text{кип}}^0$ : 32,75;  $\Delta H_{\text{сгор}}^0$ : 1265,2;  $\Delta H_{298}^0$ : 87,86 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 105,6 (г);  $S_{298}^0$ : 243,47 (г);  $C_p^0$ : 52,22 (г);  $\text{ЛД}_{50}$ : 3800 (крысы, в/ж), 140-260 (морские свинки, в/ж), 200 (мыши, в/ж);  $T_{\text{криг}}^0$ : 274,7;  $\text{Р}_{\text{криг}}^0$ : 4,83; Лит.: [338] 94-95, [1021] 393, [270] 228, [369] 77, [768] 127
4714. **укусной кислоты пептиловый эфир** (амилацетат, укусной кислоты амиловый эфир) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COOC}_5\text{H}_{11}$ ; М 130,19;  $T_{\text{пл}} -70,8^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 149,2^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: 0,18 ( $20^\circ$ ), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8753 ( $20^\circ$ , к в.4. ж.);  $n = 1,40228$  ( $20^\circ$ ); ДП: 5,01 ( $20^\circ$ ); Вязк.: 0,732 ( $20^\circ$ );  $C_p^0$ : 276,1 (ж);  $T_{\text{всп}}^0$ : 25;  $T_{\text{сноп}}^0$ : 450;  $\Delta H_{\text{сгор}}^0$ : 4361,8;  $T_{\text{криг}}^0$ : 304;  $\text{Р}_{\text{криг}}^0$ : 3,8; Лит.: [1026] 33, [768] 186
4715. **укусной кислоты 2,4,6-трибромфениловый эфир**  $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_2\text{Br}_3$ ; М 372,84;  $T_{\text{пл}} 82^\circ$ ; Лит.: [1084] 660

4716. **уксусной кислоты фениловый эфир** (фенилацетат)  $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_5$ ; М 136,2;  $T_{\text{кип}}$  195,3°; Давл. паров: 1 (38,2°), 10 (78°), 40 (108,1°), 100 (131,6°), 400 (173,5°); Лит.: [57] 96, [832] 360-361, [896] 645
4717. **уксусной кислоты 3-хлоруксидиловый эфир** салицилат (3-ацетоксифенилуксидина салицилат, ацеклидин)  $\text{C}_{16}\text{H}_{21}\text{NO}_5$ ; М 307,342;  $T_{\text{пл}}$  135-139°; Лит.: [1026] 61
4718. **уксусной кислоты хлорангидрид** (ацетил хлористый, ацетилхлорид) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COCl}$ ; М 78,5;  $T_{\text{пл}}$  -112°;  $T_{\text{кип}}$  51,8°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: реаг., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: реаг.; Пл.: 1,106 (21,1°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,098 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,057 (55,1°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,38976$  (20°); Давл. паров: 19,1 (-20°), 79,5 (0°), 236,8 (20°), 367,9 (30°), 537,6 (40°); ДП: 15,8 (22°); Дип.: 2,72 (20°); Пов.нат.: 26,7 (14,8°); Лит.: [762] 91-93, [768] 126-127; Синт.: [480] 52-53, [762] 92-93, [790] 321
4719. **уксусной кислоты этиловый эфир** (этилацетат) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 88,1;  $T_{\text{пл}}$  -83,6°;  $T_{\text{кип}}$  77,15°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 7,66 (15°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,901 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4184$  (20°); Давл. паров: 1 (37°), 2 (61°), 10 (75,1°), 15 (81°), 40 (104,6°), 100 (127,9°), 400 (171,4°); Лит.: [896] 662, [897] 1030-1031, [241] 775, [624] 61-62
4721. **ундеканаль** (ундециловый альдегид)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CHO}$ ; М 170,292;  $T_{\text{пл}}$  -4°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Давл. паров: 18 (117°); Лит.: [1026] 605
4722. **1,11-ундекандикарбоновая кислота** (брасиловая кислота)  $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_{11}\text{COOH}$ ; М 244,33;  $T_{\text{пл}}$  112°; Лит.: [1026] 81
4723. **ундекановой кислоты метиловый эфир**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{COOCH}_3$ ; М 200,32;  $T_{\text{пл}}$  -11,3°;  $T_{\text{кип}}$  250°; Лит.: [642] 15
4724. **1-ундеканол** (1-гендеканол, ундециловый спирт) ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 172,32;  $T_{\text{пл}}$  11°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,8334 (23°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4392$  (23°); Давл. паров: 6 (124°), 15 (131°); Лит.: [575] 43, [897] 1030-1031, [1026] 605
4725. **2-ундеканол**  $\text{C}_{11}\text{H}_{24}\text{O}$ ; М 172,32;  $T_{\text{пл}}$  12°;  $T_{\text{кип}}$  228-229°; Лит.: [1026] 605
4726. **ундекасеры динитрид**  $\text{S}_{11}\text{N}_2$ ; М 380,73;  $T_{\text{разл}}$  145°; Лит.: [377] 78-79
4727. **ундекафтордиксенона гексафторфосфат** бц. крист.  $(\text{Xe}_2\text{F}_{11})[\text{PF}_6]$ ; М 616,53; Давл. паров: 7 (20°); Лит.: [610] 455
4728. **ундекафторпиперидин**  $\text{CF}_2(\text{CF}_2\text{CF}_2)_2\text{NF}$ ; М 283,043;  $T_{\text{кип}}$  49-50°; Лит.: [1052] 36-37
4729. **ундекацеция триоксид** фиолетов. крист.  $\text{Cs}_{11}\text{O}_3$ ; М 1509,96;  $T_{\text{пл}}$  52,5°;  $T_{\text{разл}}$  52,5°; Лит.: [376] 90
4730. **уран** (uranium) серебрист. ромбические мет. U; М 238,03;  $T_{\text{пл}}$  1139°;  $T_{\text{кип}}$  4200°; Пл.: 19,04 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,1 (2166°), 1 (2456°), 10 (2824°), 100 (3205°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 50,3 (т);  $C_p^0$ : 27,5 (т); Лит.: [981] 1039, [377] 568-584, [386] 52, [768] 106
4731. **урана(IV) борогидрид**  $\text{U}(\text{BH}_4)_4$ ; М 297,4;  $T_{\text{разл}}$  70°; Лит.: [993] 46
4732. **урана(III) бромид** темно-красн. гексагональные крист.  $\text{UBr}_3$ ; М 477,74;  $T_{\text{пл}}$  730°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 5,98 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (977°), 10 (1127°), 100 (1332°);  $\Delta H_{298}^0$ : -711,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -689,1 (т);  $S_{298}^0$ : 205 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 46; Лит.: [768] 106
4733. **урана(IV) бромид** темно-коричнев. крист.  $\text{UBr}_4$ ; М 557,65;  $T_{\text{пл}}$  519°;  $T_{\text{кип}}$  761°;  $T_{\text{разл}}$  761°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: н.р.; Пл.: 5,35 (26°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл.

- паров: 1 (476°), 10 (538°), 100 (643°);  $\Delta H_{298}^0$ : -822,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -788,7 (т);  $S_{298}^0$ : 205 (т); Лит.: [768] 106
4734. **урана гидрид** серо-коричн. кубические крист.  $UH_3$ ; М 241,06;  $T_{разл}$  432°; Пл.: 10,95 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 230-231
4735. **урана дикарбид**  $UC_2$ ; М 262,05;  $T_{пл}$  2520°;  $T_{кип}$  4370°; Лит.: [981] 298
4736. **урана(III) нодид** черн. ромбические крист.  $UI_3$ ; М 618,74;  $T_{пл}$  680°;  $T_{кип}$  1750°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 6,38 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (974°), 10 (1148°), 100 (1402°);  $\Delta H_{298}^0$ : -477,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -482,4 (т);  $S_{298}^0$ : 238 (т); Лит.: [768] 106
4737. **урана(IV) нодид** черн. крист.  $UI_4$ ; М 745,65;  $T_{пл}$  506°;  $T_{кип}$  762°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 5,6 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (476°), 10 (540°), 100 (642°);  $\Delta H_{298}^0$ : -531,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -527,6 (т);  $S_{298}^0$ : 272 (т); Лит.: [768] 106
4738. **урана(IV) карбид** кубические крист.  $UC$ ; М 250,04;  $T_{пл}$  2350°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 13,63 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [981] 303
4739. **урана(IV) оксид** темно-коричнев. кубические крист.  $UO_2$ ; М 270,03;  $T_{пл}$  2700°;  $T_{разл}$  2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10,95 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1084 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1030 (т);  $S_{298}^0$ : 77,94 (т);  $C_p^0$ : 64,14 (т); Лит.: [768] 106
4740. **урана(VI) оксид альфа-форма** оранжев. тригональные крист.  $UO_3$ ; М 286,03;  $T_{разл}$  500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,34 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1230,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1153 (т);  $C_p^0$ : 84,35 (т); Лит.: [768] 106
4741. **урана(VI) оксид гамма-форма** оранжев. моноклинные крист.  $UO_3$ ; М 286,03;  $T_{разл}$  500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,02 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1226 (т);  $S_{298}^0$ : 98,7 (т); Лит.: [768] 106
4742. **урана фосфид** кубические крист.  $UP$ ; М 269,003;  $T_{пл}$  2850°; Лит.: [1024] 42
4743. **урана(III) фторид** красно-фиолетов. гексагональные крист.  $UF_3$ ; М 295,02;  $T_{пл}$  1495°;  $T_{кип}$  2300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,96 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (1657°), 100 (1944°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1443 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1418 (т);  $S_{298}^0$ : 117 (т); Лит.: [768] 106
4744. **урана(IV) фторид** зелен. моноклинные крист.  $UF_4$ ; М 314,02;  $T_{пл}$  1003°;  $T_{кип}$  1418°; Раств.: вода: 0,01 (25°); Пл.: 6,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (1089°), 100 (1243°); Пов.нат.: 191 (1060°), 183 (1100°), 164 (1200°), 145 (1300°), 126 (1400°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1883 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1761 (т);  $S_{298}^0$ : 152 (т);  $C_p^0$ : 116 (т); Лит.: [768] 106
4745. **урана(V) фторид** бц. тетрагональные крист.  $UF_5$ ; М 333,02;  $T_{разл}$  400°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 5,81 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2056 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1929 (т);  $S_{298}^0$ : 188 (т); Лит.: [768] 107
4746. **урана(VI) фторид** бц. ромбические крист.  $UF_6$ ; М 352,02;  $T_{возг}$  56,6°; Раств.: бензол: реак., вода: реак., эф.: реак., сероуглерод: н.р., хлф.: м.р., этанол: реак.; Пл.: 5,06 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (-30,2°), 10 (-6,2°), 100 (23,6°); Дип.: 0 (20°); Пов.нат.: 17,7 (65°);  $\Delta H_{298}^0$ : -2188 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -2053,5 (т);  $S_{298}^0$ : 227,6 (т);  $C_p^0$ : 166,7 (т);  $\Delta H_{возг}$ : 49,4;  $T_{криг}$ : 230,2;  $P_{криг}$ : 4,61; Лит.: [377] 576-577, 587-588, [768] 107
4747. **урана(III) хлорид** красн. гексагональные крист.  $UCl_3$ ; М 344,39;  $T_{пл}$  842°;  $T_{кип}$  1780°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реак., метанол: реак., тетрахлорметан: н.р., укс.: р., хлф.: н.р.; Пл.: 5,35 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (1023°), 10 (1202°);  $\Delta H_{298}^0$ : -891,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -823,8 (т); Лит.: [768] 107
4748. **урана(IV) хлорид** геммо-зелен. тетрагональные крист.  $UCl_4$ ; М 379,84;  $T_{пл}$  590°;  $T_{кип}$  792°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: реак., эф.: н.р., пиридин: р., хлф.: н.р., этилацетат: р.; Пл.: 4,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (512°), 10 (577°), 100 (645°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1051 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -962,3 (т);  $S_{298}^0$ : 198,3 (т); Лит.: [768] 107
4749. **урана(V) хлорид** красно-коричнев. моноклинные крист.  $UCl_5$ ; М 415,29;  $T_{разл}$  320°; Раств.: ацетон: реак., вода: реак., эф.: реак., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., этанол: реак.; Пл.: 3,18 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (262°), 10 (308°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1094 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -993,3 (т);  $S_{298}^0$ : 242,7 (т); Лит.: [768] 107
4750. **урана(VI) хлорид** темно-зелен. тригональные крист.  $UCl_6$ ; М 450,75;  $T_{пл}$  177°;  $T_{разл}$  177°; Раств.: вода: реак., тетрахлорметан: р.; Пл.: 3,6 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл.

- паров: 1 (104°), 10 (142°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1133 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1010 (т);  $S_{298}^0$ : 285,8 (т); Лит.: [768] 107
4751. **уранила ацетат дигидрат** желт. ромбические крист.  $\text{UO}_2(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 424,15;  $T_{\text{разл}}$  110°; Раств.: вода: 7,73 (15°), реаг. (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,89 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2615 (т); Лит.: [768] 107
4752. **уранила нитрат дигидрат** желт. ромбические крист.  $\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 430,07;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: ацетон: р., вода: 98 (0°), 108 (10°), 119 (20°), 127 (25°), 138 (30°), 163 (40°), 203 (50°), 400 (80°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,35 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1987 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1629 (т); Лит.: [261] 15, [768] 107
4753. **уранила сульфат тригидрат** желтовато-зел. крист.  $\text{UO}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 420,13;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: 151 (30°), 160 (50°), 238 (100°), этанол: 5,06 (20°); Пл.: 3,28 (16,5°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -2766 (т); Лит.: [54] 3,57, [611] 101, [768] 107
4754. **уранила хлорид** желт. ромбические крист.  $\text{UO}_2\text{Cl}_2$ ; М 340,93;  $T_{\text{пл}}$  578°;  $T_{\text{разл}}$  578°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 320 (18°), пиридин: р., тетрахлоорметан: н.р.; Пл.: 5,28 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 107
4755. **уротропин** (гексаметилентетрамин, гексамин, метенамин, уризол) бц. ромбические крист.  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{N}_4$ ; М 140,19;  $T_{\text{пл}}$  263°;  $T_{\text{разл}}$  280°; Раств.: амиловый спирт: 1,84 (20°), аммиак жидкий: 1,3 (20°), ацетон: р.0,65 (20°), бензол: м.р.0,23 (20°), вода: 81,3 (12°), 167 (20°), глицерин: 20,5 (20°), эф.: н.р.0,06 (20°), ксилол: 0,14 (20°), метанол: р.7,25 (20°), петр.эф.: н.р., сероуглерод: 0,17 (20°), тетрахлоорметан: м.р.0,85 (20°), трихлорэтилен: 0,11 (20°), хлф.: р.13,4 (20°), этанол: 3,2 (12°), 2,89 (20°); Пл.: 1,331 (-5°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,27 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -99,2 (т);  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 4212; Лит.: [373] 351-352, [1020] 507, [652] 105, [674] 502-503, [768] 187
4756. **уротропина динитрат** бел. крист.  $(\text{CH}_2)_6\text{N}_4 \cdot 2\text{HNO}_3$ ; М 266,212;  $T_{\text{пл}}$  165°; Раств.: ацетон: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., тетрахлоорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [674] 503-504, [675] 228-229
4757. **d-усниновая кислота** ((+)-usnic acid) желт. призматические крист. (р.п. бензол)  $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{O}_7$ ; М 344,33;  $T_{\text{пл}}$  196°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: л.р., этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 4,4 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 8,8 (25°, вода);  $pK_a$  (3) = 10,7 (25°, вода); Лит.: [897] 1034-1035, [11] 573
4758. **dl-усниновая кислота** желт. моноклинные крист.  $\text{C}_{18}\text{H}_{16}\text{O}_7$ ; М 344,33;  $T_{\text{пл}}$  194°; Раств.: вода: н.р., эф.: 0,3 (20°), хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 1034-1035, [555] 429-430
4759. **фебрифуин** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{16}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_3$ ; М 301,34036;  $T_{\text{пл}}$  139-140°; Лит.: [605] 183, [670] 656
4760. **феназин** (дибензопиразин) желт. игольчатые крист. (р.п. уксусная кислота)  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2$ ; М 180,2; CAS 92-82-0;  $T_{\text{пл}}$  171°;  $T_{\text{кип}}$  360°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: м.р., вода: о.м.р.0,002523 (25°), эф.: м.р., хлф.: х.р., этанол: 2 (20°), х.р. (78°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 1,2 (25°, вода); Лит.: [241] 820, [768] 187
4761. **фенантрен** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_{14}\text{H}_{10}$ ; М 178,24; CAS 85-01-8;  $T_{\text{пл}}$  101°;  $T_{\text{кип}}$  340,1°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0001 (25°), эф.: 8,93 (15°), метанол: м.р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 2 (14°), 10 (78°); Пл.: 0,98 (4°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,063 (100°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n = 1,59427$  (20°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 52,97;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 7081,4;  $\text{ЛД}_{50}$ : 1800-2000 (крысы, в/ж); Лит.: [337] 136-137, [1024] 62-63, [241] 948-948, [417] 129, 708, [487] 220-232, [768] 187
4762. **1,10-фенантролин** (о-фенантролин) бц. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{N}_2$ ; М 180,205; CAS 66-71-7;  $T_{\text{пл}}$  117°; Раств.: вода: 0,275 (25°); Лит.: [1024] 63, [241] 820
4763. **фенвалерат** (альфа-циано-м-феноксibenзил-2-(4-хлорфенил)-3-метилбутират) желт. вязкая ж.  $\text{C}_{25}\text{H}_{22}\text{ClNO}_3$ ; М 419,9; Раств.: ацетон: р., вода: 0,0001 (20°), гексан: 11,7 (20°), хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,175 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 37 (300°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 451 (крысы); Лит.: [1022] 525, [1026] 611

4764. **фенизин** (бета-фенилизопропилгидразина гидрохлорид) крист.  $C_6H_5CH_2CH(CH_3)NHNH_2 \cdot HCl$ ; М 186,68;  $T_{пл}$  122°; Лит.: [901] 954-955
4765. **N-фениламидо-О-этилфторфосфат**  $C_6H_5NHP(O)(F)OC_2H_5$ ; М 203,151;  $T_{пл}$  50°;  $JD_{50}$ : 10 (мышь, п/к); Лит.: [982] 285-286
4766. **фенилацетилен**  $C_6H_5-C\equiv CH$ ; М 102,134;  $T_{пл}$  -44,8°;  $T_{кип}$  143°; Лит.: [328] 239
4767. **фенилацетон** (1-фенилпропанон-2, бензилметилкетон) бц. крист.  $C_6H_5CH_2C(O)CH_3$ ; М 134,18;  $T_{пл}$  27°;  $T_{кип}$  214°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,003 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 908-909, [274] 148
4768. **фенилацетона оксим**  $C_6H_5CH_2C(NOH)CH_3$ ; М 149,19;  $T_{пл}$  70°; Лит.: [1084] 649
4769. **4-фенилбензальдегид** (4-aldehydodiphenyl, p-phenylbenzaldehyde) бледно-желт. чешуйчатые крист. (р.п. лигроиин)  $C_6H_5C_6H_4CHO$ ; М 182,22;  $T_{пл}$  60°; Лит.: [55] 43; Синт.: [668] 278-279
4770. **2-фенилбензойная кислота** (о-дифенилкарбоновая кислота) бц. моноклин-ные крист. (р.п. этанол)  $C_6H_5C_6H_4COOH$ ; М 198,22;  $T_{пл}$  111-114°;  $T_{кип}$  343-344°;  $pK_a$  (1) = 3,46 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95
4771. **фенилбензол** (бифенил, дифенил) бц. моноклинные крист.  $C_6H_5C_6H_5$ ; М 154,21;  $T_{пл}$  69°;  $T_{кип}$  255,55°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: 6,57 (19,5°), метанол: р., этанол: 10 (20°); Пл.: 1,18 (0°, г/см<sup>3</sup>, т.), 0,9919 (73°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (117°);  $JD_{50}$ : 3280 (крысы); Лит.: [762] 631-632, [897] 654-655, [369] 462, [561] 43
4772. **фенилборная кислота** (фенилбора дигидроокись) бц. игольчатые крист.  $C_6H_5B(OH)_2$ ; М 121,94;  $T_{пл}$  214-216°;  $T_{разл}$  214-216°;  $pK_a$  (1) = 8,86 (25°, вода); Лит.: [897] 538-539, [898] 95
4773. **фенилбороновая кислота**  $C_6H_5B(OH)_2$ ; М 121,94;  $T_{пл}$  216°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 8,9 (°, вода); Лит.: [57] 107-108, [511] 461, [75] 10
4774. **2-фенилбутановая кислота** пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $CH_3CH_2CH(C_6H_5)COOH$ ; М 164,2;  $T_{пл}$  47°;  $T_{кип}$  270°;  $pK_a$  (1) = 4,37 (25°, вода); Лит.: [832] 154-155, [898] 98
4775. **1-фенил-2-бутанон** (бензилэтилкетон) бц. ж.  $C_6H_5CH_2COCH_2CH_3$ ; М 148,2;  $T_{кип}$  230,2°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,002 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 16 (111°); Лит.: [897] 552-553
4776. **4-фенил-2-бутанон** (бензилацетон) ж.  $C_6H_5CH_2CH_2COCH_3$ ; М 148,2;  $T_{кип}$  235°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9849 (22°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 13 (115°); Ск.зв.: 1514 (20°, состояние среды - жидкость); Лит.: [511] 394, [897] 552-553, [379] 430-431
4777. **4-фенил-3-бутен-2-он** (benzylideneacetone, бензальацетон, бензилиденаце-тон, метилстирилкетон, метилцицинамилкетон) бц. пластинчатые крист.  $C_6H_5CH=CHCOCH_3$ ; М 146,19;  $T_{пл}$  42°;  $T_{кип}$  261°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0377 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,0347 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [55] 273, [897] 460-461, [1048] 238, [379] 430-431; Синт.: [858] 76-77
4778. **фенилгермания трихлорид**  $C_6H_5GeCl_3$ ; М 256,103; Пл.: 1,5972 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,554 (20°); Давл. паров: 20 (111°); Лит.: [647] 159
4779. **фенилгидразин** призматические крист.  $C_6H_5NHNH_2$ ; М 108,141;  $T_{пл}$  23°;  $T_{кип}$  241-242°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [57] 138
4780. **N-фенилгидроксиламин** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $C_6H_5NHOH$ ; М 109,14;  $T_{пл}$  81-82°; Раств.: бензол: х.р. (80°), вода: 2 (20°), 10 (100°), эф.: х.р., лигрои-ин: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.;  $\Delta H_{сгор}$ : 3362,7; Лит.: [768] 188
4781. **N-фенилглицин** (анилиноуксусная кислота) бц. крист.  $C_6H_5NHCH_2COOH$ ; М 151,17;  $T_{пл}$  127°;  $pK_a$  (1) = 4,42 (25°, вода); Лит.: [897] 630-631, [898] 95
4782. **фенилдиазония нитрат** (бензолдиазония нитрат) бц. игольчатые крист.  $C_6H_5N_2NO_3$ ; М 167,13;  $T_{разл}$  90°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,37 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 520-521, [278] 353; Синт.: [790] 208



4783. **О-фенил-N,N'-диметил-диамидофосфат** (нелит)  $(\text{CH}_3\text{NH})_2\text{P}(\text{O})\text{OC}_6\text{H}_5$ ; М 200,17;  $T_{\text{пл}}$  102°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 170 (крысы, п/о); Лит.: [901] 550-551
4784. **1-фенил-2-((1,1-дифенилпропил-3)амино)пропан** (дифрил, коронтин, прениламин, сегонтин, фаликор) бледно-зелен. крист.  $\text{C}_{24}\text{H}_{27}\text{N}$ ; М 329,5;  $T_{\text{пл}}$  40°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [748] 282
4785. **1-фенил-2-((1,1-дифенилпропил-3)амино)пропана лактат** (прениламина лактат) бел. крист.  $\text{C}_{27}\text{H}_{33}\text{NO}_3$ ; М 419,6;  $T_{\text{пл}}$  140°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [748] 282
4786. **фенилдишлорарсин (PD)** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{AsCl}_2$ ; М 222,91; CAS 696-28-6;  $T_{\text{пл}}$  -20°;  $T_{\text{кип}}$  252-255°; Раств.: бензол: смеш., вода: м.р., петр.эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,65 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,033 (25°), 0,113 (40°); Лит.: [195] 41-42, [1020] 205, [78] 35-38
4787. **фенилизоотиоцианат** маслянистая ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NCS}$ ; М 135,18;  $T_{\text{пл}}$  -21°;  $T_{\text{кип}}$  219°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 350 (б. крысы, в/ж); Лит.: [338] 344
4788. **фенилизоцианат**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NCO}$ ; М 119,121;  $T_{\text{пл}}$  -31,3°;  $T_{\text{кип}}$  166°; Лит.: [1021] 205, [368] 95
4789. **фенилизоцианид** (фенилизонитрил, фенилкарбиламин) зелен. маслянистая ж.  $\text{C}_7\text{H}_5\text{N}$ ; М 103,13;  $T_{\text{кип}}$  166°;  $T_{\text{разл}}$  166°; Пл.: 0,9775 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [338] 126, [897] 1040-1041, [975] 43; Синт.: [318] 440-441
4790. **фенилмалоновая кислота** призматические крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{COOH})_2$ ; М 168,147;  $T_{\text{пл}}$  152-153°;  $T_{\text{разл}}$  152°;  $\text{pK}_a$  (1) = 2,56 (25°, вода); Лит.: [57] 148, [898] 95
4791. **фенилмедь** сер. пор.  $\text{CuC}_6\text{H}_5$ ; М 140,65;  $T_{\text{разл}}$  80°; Лит.: [1046] 514
4792. **1-фенил-2-метиламино-2-метилпропан** (мефентермин) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{NHCH}_3)\text{CH}_3$ ; М 163,25;  $T_{\text{кип}}$  83°; Раств.: вода: н.р., этанол: о.х.р.; Пл.: 0,9213 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,511 (20°); Лит.: [748] 281
4793. **1-фенил-2-метиламино-2-метилпропана пикрат** (мефентермина пикрат)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{NH}_2\text{CH}_3)\text{CH}_3(\text{OC}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_2)$ ; М 392,363;  $T_{\text{пл}}$  156°; Лит.: [748] 282
4794. **dl-1-фенил-2-(метиламино)пропанола-1 гидрохлорид** (dl-меткатамина гидрохлорид)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}(\text{CH}_3)\text{NHCH}_3 \cdot \text{HCl}$ ; М 199,677;  $T_{\text{пл}}$  185°; Лит.: [192] 549
4795. **1-фенил-3-метил-5-пиразолон** призматические крист.  $\text{C}_{10}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}$ ; М 174,2;  $T_{\text{пл}}$  127°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,637 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 205 (287°); Лит.: [897] 884-885, [1022] 522
4796. **фенилпнтрометан** желт.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NO}_2$ ; М 137,14;  $T_{\text{кип}}$  225-227°; Лит.: [832] 232-233; Синт.: [309] 507
4797. **1-фенил-2-нитропропен** желт. игольчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{C}(\text{NO}_2)\text{CH}_3$ ; М 163,173;  $T_{\text{пл}}$  64°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: н., этанол: т.р.; Лит.: [897] 958-959
4798. **фенилпентазол** бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{-N}(\text{N}=\text{N})_2$ ; М 147,137;  $T_{\text{разл}}$  0°; Разл. на: ази-добензол. азот; Лит.: [3] 374, [50] 843
4799. **1-фенилпиперазин** светло-желт. маслянистая ж.  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{N}_2$ ; М 162,23; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,621 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (156°); Лит.: [897] 880-881
4800. **1-фенилпиразолидон-3** (фенидон)  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}$ ; М 162,189;  $T_{\text{пл}}$  121°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., этанол: р.; Лит.: [1026] 611
4801. **3-фенилпропановая кислота** (бензилуксусная кислота, бета-фенилпропионовая кислота, гидрокориичная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 150,17;  $T_{\text{пл}}$  48,6°;  $T_{\text{кип}}$  279,8°; Раств.: вода: 0,59 (20°), эф.: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 372 (20°); Пл.: 1,07115 (49°, к в.4, ж.);  $\text{pK}_a$  (1) = 4,66 (25°, вода); Лит.: [897] 612-613; Синт.: [249] 127, [858] 161-163, [805] 37, [677] 92-94

4802. **1-фенил-1-пропанол** (омега-этилбензиловый спирт, фенилэтилкарбинол) ж.  $C_2H_5CH(OH)C_6H_5$ ; М 136,19;  $T_{кип}$  220°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,994 (23°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (105°), 18 (107°); Лит.: [897] 908-909
4803. **3-фенил-2-пропен-1-ол** (бета-фенилаллиловый спирт, коричневый спирт)  $C_6H_5CH=CHCH_2OH$ ; М 134,18;  $T_{пл}$  34°;  $T_{кип}$  256-258°;  $LD_{50}$ : 2000 (крысы, п/о); Лит.: [1021] 472-473, [1023] 405
4804. **2-фенилпропионовая кислота** (гидратроповая кислота) бц. ж.  $C_6H_5CH(CH_3)COOH$ ; М 150,17;  $T_{пл}$  -20°;  $T_{кип}$  265°;  $pK_a$  (1) = 4,64 (25°, вода); Лит.: [897] 610-611, [898] 95
4805. **фенилртутин ацетат**  $C_6H_5HgOCOCCH_3$ ; М 336,738;  $T_{пл}$  149-153°; Лит.: [1026] 613
4806. **фенилртутин бромид**  $C_6H_5HgBr$ ; М 357,598;  $T_{пл}$  280°; Лит.: [1026] 613
4807. **фенилсвинца триацетат**  $C_6H_5Pb(OC(O)CH_3)_3$ ; М 461,44;  $T_{пл}$  102°; Лит.: [647] 203
4808. **фенилселенол**  $C_6H_5SeH$ ; М 157,1; CAS 645-96-5; Пл.: 1,48 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 8 (58°), 18 (71°), 25 (85°); Лит.: [11] 399-400
4809. **фенилсеребро**  $C_6H_5Ag$ ; М 184,97;  $T_{разл}$  74°; Лит.: [1023] 325, [1046] 516
4810. **1-фенилсилатран**  $C_{12}H_{17}NO_3Si$ ; М 251,35;  $T_{пл}$  211°;  $LD_{50}$ : 1,4 (мышы, п/о), 0,4 (мышы, в/б); Лит.: [334]; Синт.: [569] 138-140
4811. **1-фенил-1Н-тетразол**  $C_6H_5CHN_4$ ; М 146,15;  $T_{пл}$  66°; Лит.: [57] 177, [1023] 554
4812. **5-фенил-1Н-тетразол**  $C_6H_5CHN_4$ ; М 146,15;  $T_{пл}$  215°;  $T_{разл}$  215°;  $pK_a$  (1) = 4,54 (20°, вода); Лит.: [353] 11, 15, [1023] 554
4813. **1-фенилтетразол-5-тион** (1-фенил-1Н-тетразол-5-тиол) бел. крист.  $C_7H_6N_4S$ ; М 178,214;  $T_{пл}$  150°; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [637] 858, 909, [282] 28-29
4814. **4-фенил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан**  $C_6H_5C(CH_2O)_3P$ ; М 210,17;  $T_{пл}$  102-103°;  $LD_{50}$ : 0,63 (мышы, в/в); Лит.: [551] 7, 64
4815. **4-фенил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $C_6H_5C(CH_2O)_3PO$ ; М 226,166;  $T_{пл}$  247°;  $LD_{50}$ : 0,69 (мышы, в/в); Лит.: [551] 12, 64
4816. **фенилуксусная кислота** (альфа-толуиловая кислота) бц. листовидные крист.  $C_6H_5CH_2COOH$ ; М 136,15;  $T_{пл}$  76,9°;  $T_{кип}$  266,5°;  $T_{разл}$  350°; Разл. на: толуол, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 1,66 (20°), эф.: х.р., хлф.: х.р.151, этанол: х.р.186; Пл.: 1,228 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 4,31 (25°, вода); Лит.: [897] 994-995, [274] 147, [768] 188
4817. **фенилуксусной кислоты амид** (фенилацетамид) пластинчатые крист.  $C_6H_5CH_2CONH_2$ ; М 135,2;  $T_{пл}$  159-160°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), этанол: р.; Лит.: [832] 366-367; Синт.: [666] 99, [666] 101, [924] 163
4818. **фенилуксусной кислоты ангидрид**  $(C_6H_5CH_2CO)_2O$ ; М 254,28;  $T_{пл}$  72°; Лит.: [1084] 597; Синт.: [309] 374
4819. **фенилуксусной кислоты 3-хлоруклидилового эфира гидрохлорид**  $C_6H_5CH_2COOC_3H_7N \cdot HCl$ ; М 281,778;  $T_{пл}$  180-181°; Лит.: [163] 2
4820. **фенилуксусный альдегид** (фенилацетальдегид)  $C_6H_5CH_2CHO$ ; М 120,15;  $T_{пл}$  33°;  $T_{кип}$  195°; Пл.: 1,0272 (20°, к в.4, г.);  $n$  = 1,5255 (20°); ДП: 4,78 (20°); Лит.: [57] 95, [897] 996-997, [269] 407; Синт.: [666] 271, [577] 47-49
4821. **3-фенилфуразан** бц. крист.  $C_8H_6N_2O$ ; М 146,146;  $T_{пл}$  36°; Лит.: [1024] 217-218
4822. **2-фенил-4-хиноликарбоновая кислота** (2-фенилцинхоиновая кислота, цинхофен) желтоват. крист.  $C_{16}H_{11}NO_2$ ; М 249,264;  $T_{пл}$  215°; Раств.: вода: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 686, [284] 291
4823. **1-фенил-1-циклогексен** (1-phenyl-1-cyclohexene)  $C_6H_5C_6H_9$ ; М 158,24; CAS 771-98-2;  $T_{пл}$  -11°;  $T_{кип}$  252°; Пл.: 0,994 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,57 (20°); Лит.: [27] 994

4824. **3-фенил-2,3-эпоксибутановой кислоты этиловый эфир** (альдегид 16, альдегид земляники)  $\text{CH}_3(\text{C}_6\text{H}_5)\text{C}(\text{O})\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$ ; М 206,238;  $T_{\text{кип}}$  260°; Лит.: [1026] 27
4825. **2-фенилэтанол** (бета-фенилэтиловый спирт, фенэтиловый спирт) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 122,17;  $T_{\text{пл}}$  -27°;  $T_{\text{кип}}$  220°; Раств.: вода: р.1,6, эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 1,0235 (25°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,5337$  (17°); Давл. паров: 10 (97,4°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 800-1500 (мыши, п/о); Лит.: [768] 189
4826. **1-фенилэтиламин** (1-амино-1-фенилэтан, альфа-метилбензиламин, альфа-фенилэтиламин) маслянистая ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_2$ ; М 121,19;  $T_{\text{кип}}$  187,4°; Раств.: вода: 4,2 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,9315 (16°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Лит.: [897] 480-481
4827. **2-фенилэтиламин** (бета-фенилэтиламин) ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ; М 121,18;  $T_{\text{кип}}$  195°; ПЛ: 0,964 (25°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n = 1,5315$  (25°);  $\text{pK}_{\text{BH}^+}$  (1) = 9,83 (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 940 (мыши, п/о); Лит.: [1024] 69; Синт.: [861] 450, [496] 305
4828. **1-фенилэтилмеркаптан**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{SH}$ ; М 138,23;  $T_{\text{кип}}$  199°; Лит.: [1084] 651
4829. **1-фенилэтилшперидден-2-(4-хлорфенил)сульфонамид** бел. крист.  $\text{C}_{19}\text{H}_{21}\text{ClN}_2\text{O}_2\text{S}$ ; М 376,9;  $T_{\text{пл}}$  110°; Лит.: [712]; Синт.: [712]
4830. **О-фенил-О-этил-S-пропил-тиофосфат** (гетерофос) вязкая ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{P}(\text{O})\text{SC}_3\text{H}_7$ ; М 224,3; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: смеш.; ПЛ: 1,1554 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,518$  (20°); Давл. паров: 0,15 (109°); Лит.: [1026] 129
4831. **фенкарол** (хинуклидил-3-дифенилкарбинола гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{20}\text{H}_{24}\text{ClNO}$ ; М 329,86;  $T_{\text{пл}}$  120-121°; Раств.: вода: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 614, [554] 278
4832. **феноксацетиллен**  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OCCH}_3$ ; М 118,133;  $T_{\text{пл}}$  -36°; ПЛ: 1,0114 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,5171$  (20°); Давл. паров: 25 (61,5°); Дип.: 1,41 (20°); Лит.: [946] 121
4833. **3-феноксипбензальдегид** (3-phenoxybenzaldehyde)  $\text{C}_{13}\text{H}_{10}\text{O}_2$ ; М 198,22; ПЛ: 1,147 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n = 1,595$  (20°); Давл. паров: 0,1 (140°); Лит.: [27] 988
4834. **3-феноксипбензойная кислота** (О-фенилсалициловая кислота) ромбические крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 214,22;  $T_{\text{пл}}$  114,5°;  $T_{\text{кип}}$  355°;  $T_{\text{разл}}$  355°;  $\text{pK}_a$  (1) = 3,53 (25°, вода); Лит.: [57] 93, [832] 62-63, [897] 500-501, [898] 95
4835. **3-феноксипбензойная кислота** крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 214,22;  $T_{\text{пл}}$  146,5°;  $\text{pK}_a$  (1) = 3,95 (25°, вода); Лит.: [832] 62-63, [898] 95
4836. **4-феноксипбензойная кислота** крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 214,22;  $T_{\text{пл}}$  161,5°;  $\text{pK}_a$  (1) = 4,52 (25°, вода); Лит.: [832] 62-63, [898] 95
4837. **3-феноксип-1,2-пропандиол** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_3\text{H}_7\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 168,19;  $T_{\text{пл}}$  67-68°;  $T_{\text{кип}}$  315°; Лит.: [832] 306-307; Синт.: [858] 280-281
4838. **феноксипуксусная кислота** бц. пластинчатые крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 152,15;  $T_{\text{пл}}$  90°;  $T_{\text{кип}}$  285°;  $T_{\text{разл}}$  285°; Раств.: бензол: р., вода: 1,2 (10°), эф.: р., укс.: р., этанол: р.;  $\text{pK}_a$  (1) = 3,171 (25°, вода); Лит.: [897] 1028-1029; Синт.: [249] 68
4839. **2-феноксипэтанол** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 138,16;  $T_{\text{пл}}$  12-14°;  $T_{\text{кип}}$  245°; Раств.: вода: р., диэтилфталат: р., пропиленгликоль: р., этанол: р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 2240 (мыши, п/о); Лит.: [1000] 112
4840. **фенол** (гидроксипбензол, карболовая кислота) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ ; М 94,12;  $T_{\text{пл}}$  40,9°;  $T_{\text{кип}}$  181,75°; Раств.: ацетон: х.р., вода: р.6,7 (16°), смеш. (66°), глицерин: х.р., эф.: х.р., жирные масла: р., сероуглерод: х.р., тетрахлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ: 1,0576 (41°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 1,5426 (41°,  $\text{г/см}^3$ , ж.); Давл. паров: 10 (73,5°), 25 (90°), 100 (120,2°);  $\text{pK}_a$  (1) = 18 (25°, диметилсульфоксид);  $\text{pK}_a$  (1) = 9,98 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -165,02 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -50,42 (т);  $S_{298}^0$ : 144,01 (т);  $\Delta H_{298}^0$ : -90,36 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -32,89 (г);  $S_{298}^0$ : 315,6 (г);  $C_p^0$ : 103,55 (г);  $\text{ЛД}_{50}$ : 512 (б. крысы, п/о), 427 (мыши, п/о); Спектры: УФ (1 см,  $\lambda$ ,  $\epsilon$ ) = 270 (172) водная кислота, 287 (281)

- водная щелочь; Лит.: [43] 884-885, [528] 142, [620] 174-175, [817] 173-174, [1021] 393, [1024] 70-71, [259] 126, [270] 230, [284] 160, [510] 149-152, [748] 80-81, [768] 188-189, [997] 11-12; Синт.: [308] 299, [365] 202-203
4841. **фенолфталеин** (альфа, альфа-ди-(4-оксифенил)фталид, пурген) бц. ромбические крист. (р.п. этанол)  $C_{20}H_{14}O_4$ ; М 318,32;  $T_{пл}$  261°; Раств.: вода: 0,018 (20°), эф.: 5,92 (20°), этанол: 20,9 (20°);  $pK_a$  (1) = 9,4 (25°, вода); Лит.: [465] 135-136, [897] 1052-1053, [1090] 163, [284] 160, [393] 53; Синт.: [682] 13
4842. **фентанил** (fentanyl)  $C_{22}H_{28}N_2O$ ; М 336,47; CAS 437-38-7;  $T_{пл}$  83-85°; Лит.: [26] 191
4843. **фентанила цитрат** (1-фенетил-4-(N-пропионил-N-фениламино)пиперидина цитрат)  $C_{28}H_{36}N_2O_8$ ; М 528,6; CAS 990-73-8;  $T_{пл}$  149-151°; Раств.: вода: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 616, [26] 191, [117] 1049, [274] 146, [1015] 23
4844. **фенциклидин** (EA 2148, SNB)  $C_6H_5(C_5H_{10}N)C_6H_{10}$ ; М 243,39;  $T_{пл}$  46°; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р., метанол: р., толуол: р., этилацетат: р.; Лит.: [194] 53, [60] 391, 654
4845. **фенциклидина гидробромид**  $C_6H_5(C_5H_{10}N)C_6H_{10} \cdot HBr$ ; М 324,3;  $T_{пл}$  216°; Лит.: [194] 53
4846. **фенциклидина гидрохлорид** (1-фенил-1-(1-пиперидил)циклогексана гидрохлорид, SNA, phencyclidine hydrochloride, sernyl, сернил) бц.  $CH_2(CH_2CH_2)_2N(C_6H_5)C_6H_{10} \cdot HCl$ ; М 279,85;  $T_{пл}$  216°; Раств.: анилин: р., вода: х.р., дихлорметан: р., метанол: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 11,7 (кролики, в/в), 12 (морские свинки, в/в), 17,9 (собаки, в/в); Лит.: [194] 53, 59, [326] 324-327, [825] 343-344, [274] 144, [291], [594] 8, [906] 358-361, [982] 367, [1015] 21-22
4847. **фермий** (fermium) Fm; М 257;  $T_{пл}$  1527°; Лит.: [1024] 84, [377] 581
4848. **физостигмин** (эзерин) бц. крист.  $C_{16}H_{23}N_3O$ ; М 273,36;  $T_{пл}$  107°; Раств.: вода: пл.р., эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.;  $pK_{вн}^+$  (1) = 6,12 (25°, вода);  $pK_{вн}^+$  (1) = 12,24 (25°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 0,8 (кролики, в/в), 3 (кролики, п/к), 0,75 (мышы, п/к); Лит.: [326] 278, [1024] 94-95, [284] 381
4849. **физостигмина салцилат** бц. призматические крист.  $C_{16}H_{23}N_3O \cdot HOC_6H_4COOH$ ; М 411,494;  $T_{пл}$  186°; Раств.: вода: т.р., эф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [284] 381
4850. **фитоменадион** (витамин K<sub>1</sub>) желт. вязкая ж.  $C_{31}H_{46}O_2$ ; М 450,696;  $T_{пл}$  -20°; Лит.: [1020] 387
4851. **флаван** (2-фенил-4-хроменон) бц. крист.  $C_{15}H_{10}O_2$ ; М 222,239;  $T_{пл}$  99-100°; Лит.: [1024] 104
4852. **флуорантен** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{16}H_{10}$ ; М 202,25;  $T_{пл}$  110°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1024] 110, [417] 129, 423, 708, [488] 292-301
4853. **флуорен** (2,3-бензоинден, дифениленметан) бц. листовидные крист. (р.п. этанол)  $C_{13}H_{10}$ ; М 166,22; CAS 86-73-7;  $T_{пл}$  114,77°;  $T_{кип}$  293-295°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,000198 (25°), эф.: х.р., сероуглерод: х.р., тетрагидрометан: х.р., этанол: х.р. (78°), м.р.; Пл.: 1,203 (0°, к в.4, т.);  $\Delta H_{сгор}$ : 6631,2; Лит.: [1024] 110-111, [170] 699-707, [241] 898-899, [768] 189
4854. **флуоресценин** оранжево-красн. крист.  $C_{20}H_{12}O_5$ ; М 332,306;  $T_{разл}$  290°; Лит.: [1026] 624; Синт.: [527] 222-223
4855. **фолиевая кислота** (N-птероил-N-глутаминовая кислота, витамин B<sub>9</sub>) желт. игольчатые крист.  $C_{19}H_{19}N_7O_6$ ; М 441,41;  $T_{пл}$  250°;  $T_{разл}$  250°; Раств.: вода: 0,2 (30°), этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 8,26 (25°, вода); Лит.: [897] 1058-1059, [1024] 111-112
4856. **формальдегид** (метаналь, муравьиный альдегид) бц. г. HCHO; М 30,03;  $T_{пл}$  -92°;  $T_{кип}$  -19,2°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9151 (-80°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,8153 (-20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 20 (-79,6°);  $pK_a$  (1) = 13,27 (25°, вода, для

- НОСН<sub>2</sub>ОН); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -115,9 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -110 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 218,66 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 35,35 (г); ΔH<sub>кип</sub>: 23,3; ΔH<sub>сгор</sub>: 561,1; Лит.: [259] 123-124, [652]. [768] 163. [943] 190
4857. **формальдоксим** (formaldehyde oxime, формальдегида оксим) бц. ж. CH<sub>2</sub>=NOH; M 45,04; CAS 75-17-2; T<sub>кип</sub> 84°; Раств.: вода: 17 (20°); Лит.: [241] 9, [504] 222; Синт.: [317] 288
4858. **формамид** (муравьиной кислоты амид) бц. ж. HCONH<sub>2</sub>; M 45,04; T<sub>пл</sub> 2,55°; T<sub>кип</sub> 210,7°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш., эф.: м.р., этанол: смеш.; Пл.: 1.1334 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,44754 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 5600 (крысы, в/ж), 1250 (морские свинки, в/ж), 3100 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 189, [1042] 82
4859. **2-формил-3,4-дигидро-2H-пиран** C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>2</sub>; M 112,127; T<sub>пл</sub> -100°; T<sub>кип</sub> 151,3°; Лит.: [1026] 17
4860. **2-формилтиофен** (2-тиенилформальдегид, 2-тиофенальдегид, 2-тиофенкарбонал, альфа-тиофеновый альдегид) желт. маслянистая ж. C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>SCHO; M 112,15; T<sub>кип</sub> 198°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,215 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 980-981
4861. **фосген** (CO, карбонил хлористый, углерода дихлорокись, угольной кислоты дихлорангидрид) бц. г. COCl<sub>2</sub>; M 98,91; T<sub>пл</sub> -118°; T<sub>кип</sub> 7,56°; Раств.: бензол: р., вода: 0,9 (20°), эф.: л.р., гомол: р., укс.: р.; Пл.: 1,381 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Пов.нат.: 34,6 (0°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -218 (г); T<sub>крит</sub>: 182,3; P<sub>крит</sub>: 5,6; Лит.: [326] 134, [897] 1060-1061, [1024] 123, [255] 178-186, [386] 229, [909] 121-126
4862. **1-фосфацетилен** бц. г. HCP; M 43,9924; T<sub>разл</sub> -124°; Лит.: [376] 504, [941] 56, [1063] 565
4863. **фосфин** (phosphine) бц. г. PH<sub>3</sub>; M 34; T<sub>пл</sub> -133,8°; T<sub>кип</sub> -87,42°; Раств.: вода: 0,041 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,0015294 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-159°), 10 (-143°), 100 (-119°); pK<sub>a</sub> (1) = 27 (25°, вода); Дип.: 0,58 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 5,4 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: 13,4 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 210,2 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 37,1 (г); ΔH<sub>пл</sub>: 1,13; ΔH<sub>кип</sub>: 14,61; T<sub>крит</sub>: 51,3; P<sub>крит</sub>: 6,54; Лит.: [339] 135-136, [376] 54, 460-462, [768] 108
4864. **фосфония иодид** PH<sub>4</sub>I; M 161,91; T<sub>разл</sub> 30°; Лит.: [885] 137
4865. **N-(фосфонометил)глицин** (глифосат, раундап) C<sub>3</sub>H<sub>8</sub>NO<sub>5</sub>P; M 169,073; T<sub>пл</sub> 200°; Лит.: [561] 476-477
4866. **фосфора(III) бромид** бц. дымящая ж. PBr<sub>3</sub>; M 270,69; T<sub>пл</sub> -40,5°; T<sub>кип</sub> 173,3°; Раств.: вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: реак.; Пл.: 2,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,697 (26,6°); Давл. паров: 10 (44,7°), 100 (102,3°); ДП: 3,9 (20°); Дип.: 6 (20°); Пов.нат.: 44,7 (0°), 36 (100°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -132 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -155,7 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 348 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 76,1 (г); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -177 (ж); ΔH<sub>кип</sub>: 38,7; Лит.: [768] 107-108
4867. **фосфора(V) бромид** желт. ромбические крист. PBr<sub>5</sub>; M 430,49; T<sub>пл</sub> 106°; T<sub>разл</sub> 106°; Раств.: бензол: р., вода: реак., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -289 (г); Лит.: [768] 108
4868. **фосфора гидроdifторид** г. HPF<sub>2</sub>; M 69,979; T<sub>пл</sub> -124°; T<sub>кип</sub> -65°; Лит.: [610] 454
4869. **фосфора дибромид-нитрид** бц. ромбические крист. NPBBr<sub>2</sub>; M 204,8; T<sub>пл</sub> 190°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р.; Лит.: [897] 12-13
4870. **фосфора(III) изоцианат** P(NCO)<sub>3</sub>; M 157,024; T<sub>пл</sub> -2°; T<sub>кип</sub> 169,3°; Лит.: [376] 468
4871. **фосфора(III) иодид** темно-красн. гексагональные крист. PI<sub>3</sub>; M 411,69; T<sub>пл</sub> 61°; T<sub>кип</sub> 200°; T<sub>разл</sub> 200°; Раств.: вода: реак., сероуглерод: х.р.; Пл.: 3,89 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (82°), 100 (147°); Пов.нат.: 56,5 (75°), 51,4 (150°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -45,6 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -44,8 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 192 (г); Лит.: [610] 454, [768] 108
4872. **фосфора(III) оксид** бел. моноклинные крист. P<sub>4</sub>O<sub>6</sub>; M 219,89; T<sub>пл</sub> 23,8°; T<sub>кип</sub> 175,4°; Раств.: бензол: р., вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р.; Пл.: 2,135 (21°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 10 (52,9°), 100 (107,7°); Пов.нат.: 37 (30°), 34,7 (50°),

- 31,2 (80°), 27,7 (110°);  $S_{298}^0$ : 346,9 (г);  $C_p^0$ : 145,6 (г);  $\Delta H_{пл.}$ : 14,1;  $\Delta H_{кип.}$ : 43,4; Лит.: [376] 470-471. [768] 108
4873. **фосфора(V) оксид** (тетрафосфора декаоксид, фосфора пентаоксид, фосфорный ангидрид) бел. тригональные крист.  $P_2O_5$ ; М 283,89;  $T_{возг.}$  359°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р., укс.: н.р.; Давл. паров: 1 (190°), 10 (237°), 100 (295,5°);  $\Delta H_{298}^0$ : -2984 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -2697,6 (г);  $S_{298}^0$ : 228,9 (г);  $C_p^0$ : 211,7 (г);  $\Delta H_{возг.}$ : 65,3; Лит.: [1018] 580-582. 683. [376] 471-472. [768] 108
4874. **фосфора оксид-тригидрокарбонат** бц.  $PO(NCO)_3$ ; М 173,024;  $T_{пл.}$  5°;  $T_{кип.}$  193,1°; Лит.: [376] 469
4875. **фосфора(V) оксид-трифторид** бц. г.  $POF_3$ ; М 103,97;  $T_{возг.}$  -39,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: реаг., тетрахлоорметан: р., этанол: р.; Пл.: 0,0048 (0°),  $г/см^3$ , г.): Давл. паров: 10 (-81,9°), 100 (-61,5°); Дип.: 1,74 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1252 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -1203,7 (г);  $S_{298}^0$ : 284,9 (г);  $C_p^0$ : 68,66 (г);  $\Delta H_{возг.}$ : 37,7; Лит.: [768] 108
4876. **фосфора(V) оксид-трихлорид** бц. дымящая ж.  $POCl_3$ ; М 153,33;  $T_{пл.}$  1,2°;  $T_{кип.}$  107,2°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1,675 (20°,  $г/см^3$ , ж.);  $n = 1,46$  (25°); Давл. паров: 10 (2°), 100 (46,5°); ДП: 13,7 (25°); Дип.: 2,4 (20°); Вязк.: 1,065 (25°); Пов.нат.: 31,6 (25°);  $\Delta H_{298}^0$ : -597,5 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -521,3 (ж);  $S_{298}^0$ : 222,5 (ж);  $C_p^0$ : 138,8 (ж);  $\Delta H_{пл.}$ : 13,1;  $\Delta H_{кип.}$ : 34,5; Лит.: [768] 108
4877. **фосфора(V) сульфид** желт.  $P_4S_{10}$ ; М 444,55;  $T_{пл.}$  288°;  $T_{кип.}$  514°; Раств.: сероуглерод: 0,222 (17°); Пл.: 2,09 (20°,  $г/см^3$ , т.); Лит.: [376] 472-475
4878. **фосфора триотрихлорид** бц. ж.  $PSCl_3$ ; М 169,4;  $T_{пл.}$  -36,2°;  $T_{кип.}$  125°; Пл.: 1,456 (125°,  $г/см^3$ , ж.), 1,63 ( $г/см^3$ , ж.); Дип.: 1,41 (20°);  $T_{крит.}$ : 349;  $P_{крит.}$ : 4,56; Лит.: [897] 238-239, [1024] 147, [376] 468-469, [539] 151, [601] 73, 85, 117, [610] 458-459, [826] 247; Синт.: [501] 14-15
4879. **фосфора(III) фторид** бц. г.  $PF_3$ ; М 87,97;  $T_{пл.}$  -151,5°;  $T_{кип.}$  -101,4°; Раств.: вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 0,003907 (20°,  $г/см^3$ , г.); Давл. паров: 10 (-150°), 100 (-128°); Дип.: 1,03 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -956,5 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -935,66 (г);  $S_{298}^0$ : 272,6 (г);  $C_p^0$ : 58,7 (г);  $\Delta H_{пл.}$ : 0,937;  $\Delta H_{кип.}$ : 14,58;  $T_{крит.}$ : -2,05;  $P_{крит.}$ : 4,326; Лит.: [376] 463, [768] 108
4880. **фосфора(V) фторид** бц. г.  $PF_5$ ; М 125,97;  $T_{пл.}$  -93,7°;  $T_{кип.}$  -84,55°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 0,005805 (0°,  $г/см^3$ , г.); Давл. паров: 10 (-123°), 100 (-106°); Дип.: 0 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1593 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -1517,2 (г);  $S_{298}^0$ : 293 (г);  $C_p^0$ : 83,3 (г);  $\Delta H_{пл.}$ : 11,9;  $\Delta H_{кип.}$ : 17,2; Лит.: [768] 108
4881. **фосфора фторид-тетрахлорид**  $PCl_4F$ ; М 191,78;  $T_{пл.}$  -59°;  $T_{кип.}$  67°; Лит.: [376] 466
4882. **фосфора(III) хлорид** (фосфор греххлористый, фосфора трихлорид) бц. дымящая ж.  $PCl_3$ ; М 137,33;  $T_{пл.}$  -90,3°;  $T_{кип.}$  75,3°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлоорметан: р., хлф.: р.; Пл.: 1,57 (20°,  $г/см^3$ , ж.);  $n = 1,516$  (14°); Давл. паров: 1 (-51,8°), 10 (-21,5°), 100 (20,6°); ДП: 4,7 (22°); Дип.: 0,78 (20°); Пов.нат.: 29,3 (0°), 21,9 (75°); Ск.зв.: 944,1 (30°, состояние среды - жидкость);  $\Delta G_{298}^0$ : -260,5 (г);  $S_{298}^0$ : 311,7 (г);  $C_p^0$ : 74,1 (г);  $\Delta H_{кип.}$ : 30,5;  $T_{крит.}$ : 290;  $P_{крит.}$ : 0,52; Лит.: [1024] 147, [376] 463-464, [768] 108; Синт.: [492] 160-161
4883. **фосфора(V) хлорид** (фосфор пятихлористый) бц. тетрагональные крист.  $PCl_5$ ; М 208,24;  $T_{пл.}$  166,8°;  $T_{возг.}$  159°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р., тетрахлоорметан: р.; Пл.: 2,11 (20°,  $г/см^3$ , т.); Давл. паров: 10 (78°), 100 (116,8°);  $\Delta H_{298}^0$ : -435,6 (г);  $\Delta H_{возг.}$ : 63,2;  $T_{крит.}$ : 372; Лит.: [897] 238-239. [768] 108
4884. **фосфора(III) цианид** бел. крист.  $P(CN)_3$ ; М 109,026;  $T_{пл.}$  203°; Лит.: [376] 468
4885. **фосфор белый** (phosphorus white) бц. кубические крист.  $P_4$ ; М 123,895;  $T_{пл.}$  44,1°;  $T_{кип.}$  280,5°; Раств.: аммиак жидкий: х.р., ацетон: 0,05 (0°), 0,14 (25°), 0,22 (40°), бензол: 1,51 (0°), 3,2 (20°), 5,75 (40°), 7,9 (60°), 10,03 (81°), вода: 0,0003 (15°), гептан: 0,86 (0°), 1,49 (25°), 2,16 (40°), 5,66 (100°), диоксид серы: х.р., эф.: 0,43 (0°), 1,04 (20°), 1,39 (25°), 2 (35°), сероуглерод: 45,8 (-10°), 72,3 (-5°), 434 (0°), 630 (5°),

- 880 (10°), тетрахлоорметан: 0,64 (0°), 1,27 (20°), 1,82 (40°), 4,55 (100°), трихлорид фосфора: х.р., трихлороксид фосфора: х.р., укс.: 0.105 (15°). этанол: 0.31 (18°); Пл.: 1,8323 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,8244 (20°); Давл. паров: 0,122 (40°), 1 (75°), 10 (123°), 100 (190°); ДП: 4,1 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 41,1 (т);  $C_p^0$ : 23,8 (т);  $\Delta H_{пл.}$ : 0,659; ЛД<sub>50</sub>: 11,5 (мыши, п/о);  $T_{крит.}$ : 695;  $P_{крит.}$ : 8,1; Лит.: [898] 305, [1024] 136, 144-147, [1090] 226, [316] 80, [376] 449, 453, [386] 52, [610] 437, 457, [768] 107
4886. **фосфористая кислота** бц. крист.  $H_3PO_3$ ; М 82;  $T_{пл}$  70.1°;  $T_{разл}$  200°; Раств.: вода: 309 (0°), 694 (30°), этанол: р.; Пл.: 1,65 (21°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 1,257 (25°, вода, OH);  $pK_a$  (2) = 6,7 (25°, вода, OH);  $\Delta H_{298}^0$ : -952,3 (т);  $\Delta H_{пл.}$ : 15,5; Лит.: [376] 476-479, [768] 109
4887. **фосфористой кислоты диэтиловый эфир** (диэтилфосфит) ж.  $(C_2H_5O)_2PH(O)$ ; М 122.103; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1.0756 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4081 (20°); Давл. паров: 10 (71°); Лит.: [1026] 195
4888. **фосфор красный** (phosphorus red) красно-коричнев. триклинные крист. Р; М 31;  $T_{возг}$  429°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,2 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (236°), 10 (287°), 100 (349°);  $\Delta H_{298}^0$ : -17,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -11,9 (т);  $S_{298}^0$ : 22,8 (т);  $C_p^0$ : 21,2 (т);  $\Delta H_{пл.}$ : 17;  $\Delta H_{возг.}$ : 29,8; Лит.: [1090] 226, [274] 147, [386] 52, [768] 107, [1038] 81; Синт.: [478] 371
4889. **фосфорная кислота** (ортофосфорная кислота) бц. моноклинные крист.  $H_3PO_4$ ; М 97,995;  $T_{пл}$  42,35°;  $T_{разл}$  213°; Раств.: вода: п.;  $pK_{BH^+}$  (1) = -3 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 2,12 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 7,2 (25°, вода);  $pK_a$  (3) = 11,9 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -1279 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1119,1 (т);  $S_{298}^0$ : 110,5 (т);  $C_p^0$ : 106,1 (т);  $\Delta H_{пл.}$ : 13; ЛД<sub>50</sub>: 1250 (мыши, п/о); Лит.: [341] 73, [898] 118, [1024] 153-156, [79] 238, [546] 91, [610] 449, [768] 109, 219
4890. **фосфорноватая кислота** (гипофосфорная кислота)  $H_4P_2O_6$ ; М 161,976;  $T_{пл}$  73°;  $T_{разл}$  73°;  $pK_a$  (1) = 2,2 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 2,8 (25°, вода);  $pK_a$  (3) = 7,3 (25°, вода);  $pK_a$  (4) = 10 (25°, вода); Лит.: [898] 80, [376] 476-480, [610] 447
4891. **фосфорноватая кислота дигидрат** бц. пластинчатые крист.  $H_4P_2O_6 \cdot 2H_2O$ ; М 198,006;  $T_{пл}$  62°; Лит.: [610] 447
4892. **фосфорноватистая кислота** бц. крист.  $H_3PO_2$ ; М 66;  $T_{пл}$  26,5°;  $T_{разл}$  50°; Раств.: вода: р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,49 (19°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 1,1 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -614,6 (т);  $\Delta H_{пл.}$ : 9,6; Лит.: [259] 145, [376] 476-479, [768] 109
4893. **фосфор черный** черн. ромбические крист. Р; М 31;  $T_{возг}$  453°; Раств.: серная кислота 100%: н.р., сероуглерод: н.р.; Пл.: 2,69 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (290°), 10 (337,5°), 100 (394°);  $\Delta H_{298}^0$ : -38,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -33,4 (т);  $S_{298}^0$ : 22,7 (т);  $C_p^0$ : 21,6 (т); Лит.: [376] 452, [768] 107
4894. **франгулаэмодин**  $C_{15}H_{10}O_5$ ; М 270,237;  $T_{пл}$  225°; Лит.: [1023] 364-365
4895. **франций** (francium) Fr; М 223;  $T_{пл}$  20°;  $T_{кип}$  650°; Пл.: 2,4 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $C_p^0$ : 31,6 (т);  $\Delta H_{возг.}$ : 69.1; Лит.: [981] 1036-1037, 1090, [1024] 187, [376] 75
4896. **франция фторид** FrF; М 241,998;  $T_{пл}$  593-615°;  $T_{кип}$  1092-1150°; Лит.: [679] 98, [530] 268-269
4897. **франция хлорид** FrCl; М 258,45;  $T_{пл}$  577-590°;  $T_{кип}$  1223-1275°; Лит.: [530] 268-269
4898. **бета-D-фруктоза** (левулоза, плодовой сахар) игольчатые крист.  $C_6H_{12}O_6$ ; М 180,16;  $T_{пл}$  95°; Раств.: ацетон: р., вода: л.р., эф.: р., этанол: 6,71 (18°); Пл.: 1,598 (20°, к в.4, т.);  $pK_a$  (1) = 12,27 (25°, вода); Лит.: [897] 1060-1061, [1024] 192
4899. **фтазин** (6-(4-(2-карбоксибензамидо)бензолсульфамидо)-3-метоксипиридазин) бел. крист.  $C_{19}H_{16}N_4O_6S$ ; М 428,42;  $T_{пл}$  250-252°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 636, [284] 200

4900. **фталазол** (2-(4-(2-карбоксибензамидо)бензолсульфамидо)гiazол) бел. крист.  $\text{HOOC}\text{C}_6\text{H}_4\text{CONHC}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NHC}_3\text{H}_2\text{NS}$ ; М 403,432;  $T_{\text{пл}}$  272-277°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [1026] 636, [284] 200, [994] 277-281
4901. **фталевая кислота** (1,2-бензолдикарбоновая кислота, орто-фталевая кислота) бц. ромбические крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$ ; М 164,14;  $T_{\text{пл}}$  200°;  $T_{\text{разл}}$  200°; Раств.: вода: 0,54 (14°), 0,57 (20°), 7,68 (85°), 18 (99°), эф.: 0,69 (15°), метанол: 25,6 (21,4°), хлф.: н.р., этанол: 11,7 (18°); Пл.: 1,593 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 2,95 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,41 (25°, вода); Дип.: 2,3 (20°);  $JD_{50}$ : 1100 (крысы, п/о); Лит.: [338] 29, [768] 190
4902. **фталевой кислоты ангидрид** (орто-фталевой кислоты ангидрид, фталевый ангидрид) бц. игольчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{O}$ ; М 148,12;  $T_{\text{пл}}$  131,6°;  $T_{\text{возг}}$  284,5°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: пл.р. (20°), реаг. (100°), эф.: м.р., этанол: р.; Пл.: 1,527 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 1064-1065, [387], [768] 190
4903. **фталевой кислоты бис-тридециловый эфир**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOCH}_2(\text{CH}_2)_{11}\text{CH}_3)_2$ ; М 530,822;  $T_{\text{пл}}$  -37°; Лит.: [1091] 623-624
4904. **фталевой кислоты дибутиловый эфир** (ДБФ, бутилфталат, вестинол С, дибутилфталат, моллан В, орто-фталевой кислоты дибутиловый эфир, палатинол С, скадопласт 4Р, унимол DB) бц. маслянистая ж.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOC}_4\text{H}_9)_2$ ; М 278,35;  $T_{\text{пл}}$  -40°;  $T_{\text{кип}}$  340°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,04 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,05 (21°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,492 (25°);  $T_{\text{всп.}}$ : 148;  $JD_{50}$ : 10100-17900 (крысы, п/о), 5280-21500 (мыши, п/о); Лит.: [343] 195-197, [897] 1062-1063, [1026] 164, [1077] 101-102
4905. **фталевой кислоты диметилловый эфир** (ДМФ, диметилфталат, моллан М, палатинол М, сольвеол, фермин) маслянистая ж.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOCH}_3)_2$ ; М 194,19;  $T_{\text{кип}}$  282°; Давл. паров: 0,01 (25°), 1 (100°), 12,5 (150°);  $JD_{50}$ : 6540 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 193-194, [281] 80, 89, 91, 93, [1077] 111
4906. **фталевой кислоты ди(2-этилгексилловый) эфир** (ди(2-этилгексил)фталат) бц. маслянистая ж.  $\text{C}_{24}\text{H}_{38}\text{O}_4$ ; М 390,64;  $T_{\text{пл}}$  -55°; Пл.: 0,982 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,484 (20°); Давл. паров: 2 (209,8°), 5 (231°); Лит.: [338] 197-198, [1091] 623-624, [281] 80, [1077] 116-118
4907. **фталевой кислоты диэтиловый эфир** (ДЭФ, диэтилфталат, моллан А, неангин, орто-фталевой кислоты диэтиловый эфир, палатинол А, пласидол Е) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$ ; М 222,24;  $T_{\text{пл}}$  -40°;  $T_{\text{кип}}$  296,1°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,118 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $JD_{50}$ : 6200 (б. мыши, п/о); Лит.: [343] 194-195, [897] 1062-1063, [1021] 111-112, [1077] 131-132; Синт.: [365] 85-86
4908. **фталенид**  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{NH}$ ; М 147,14;  $T_{\text{пл}}$  238°; Лит.: [1026] 636
4909. **фтор** (fluorine) светло-желт. г.  $\text{F}_2$ ; М 38;  $T_{\text{пл}}$  -219,6°;  $T_{\text{кип}}$  -188,13°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1,5 (-273°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,587 (-218°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,516 (-188°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,001693 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.), 1,7 (г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (-221,7°), 10 (-213,7°), 100 (-202,6°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 202,7 (г);  $C_p^0$ : 31,3 (г);  $\Delta H_{\text{пл.}}$ : 0,51;  $\Delta H_{\text{кип.}}$ : 6,54;  $T_{\text{крип.}}$ : -129;  $T_{\text{кип.}}$ : 5,6; Лит.: [221] 291, [679] 24, [761] 439-446, [833] 67, [1024] 197-199, [1026] 637, [1090] 242, [79] 459, [284] 10, [377] 147-148, 169, [385] 278, [386] 52, [538] 173, [768] 27, 109, [869] 220-273; Синт.: [82] 161
4910. **фторазид** зеленовато-желт. г.  $\text{FN}_3$ ; М 61,02;  $T_{\text{пл}}$  -154°;  $T_{\text{кип}}$  -82°; Лит.: [897] 12-13
4911. **фтораммония перхлорат** бел. пор.  $\text{NH}_3\text{FClO}_4$ ; М 135,48;  $T_{\text{пл}}$  104-105°;  $T_{\text{разл}}$  104-105°; Раств.: ацетонитрил: р., моноглим: р., серная кислота 100%: р., тетрагидрофуран: р.; Лит.: [684] 229-230
4912. **фтораммония трифторметилсульфонат**  $\text{NH}_3\text{F}(\text{CF}_3\text{SO}_3)$ ; М 185,098;  $T_{\text{пл}}$  165°; Лит.: [809] 42



4913. **4-(4-фторбензилокси)-3,5-диметоксифетамин гидрохлорид (3С-FBZ)**  
бел. крист.  $\text{FC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{O}(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NH}_3\text{Cl}$ ; М 355,83;  $T_{\text{пл}}$  150°; Лит.: [216]
4914. **2-фторбензойная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{FC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 140,12;  $T_{\text{пл}}$  122-126°;  $\text{pK}_a(1) = 3,27$  (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95
4915. **3-фторбензойная кислота** листовидные крист. (р.п. вода)  $\text{FC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 140,12;  $T_{\text{пл}}$  124°;  $\text{pK}_a(1) = 3,87$  (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95
4916. **4-фторбензойная кислота** моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{FC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 140,12;  $T_{\text{пл}}$  182-186°;  $\text{pK}_a(1) = 4,14$  (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95
4917. **фторбензол** (фенил фтористый) бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{F}$ ; М 96,11;  $T_{\text{пл}}$  -41,9°;  $T_{\text{кип}}$  85°; Раств.: вода: 0,154 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 1,024 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 520-521; Синт.: [774] 182
4918. **4-фторбутановая кислота** (омега-фтормаслянная кислота)  $\text{FCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 106,1; Давл. паров: 2 (61°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 0,65 (мышы, в/б); Лит.: [832] 156-157, [982] 388
4919. **10-фтордекановая кислота**  $\text{FCH}_2(\text{CH}_2)_7\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 190,255;  $T_{\text{пл}}$  49-49,5°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 1,5 (мышы, в/б); Лит.: [982] 388
4920. **фтордиазиния гексафторарсенат** бц. крист.  $\text{N}_2\text{F}(\text{AsF}_6)$ ; М 235,92;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: фтороводород: р.; ПЛ: 2,6 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [143] 3795-3800, [146] 5671-5673, [610] 476-477, [684] 219
4921. **фтордисилан**  $\text{Si}_2\text{H}_5\text{F}$ ; М 80,209;  $T_{\text{пл}}$  -100,4°;  $T_{\text{кип}}$  -10°; Лит.: [855] 211
4922. **фтордихлорметан** (фреон 21, хладон 21)  $\text{CHCl}_2\text{F}$ ; М 102,92;  $T_{\text{пл}}$  -127°;  $T_{\text{кип}}$  8,7°; ПЛ: 1,4256 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3602$  (25°);  $T_{\text{крит.}}$  178,5;  $\text{Р}_{\text{крит.}}$  5,19;  $\text{ПД}_{\text{крит.}}$  0,528; Лит.: [919] 41-90, [1024] 279
4923. **12-фтордодекановая кислота**  $\text{FCH}_2(\text{CH}_2)_9\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 218,308;  $T_{\text{пл}}$  59,5-61°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 1,25 (мышы, в/б); Лит.: [982] 388
4924. **фторкриптона гексафторантимонат** бел. крист.  $\text{KrF}[\text{SbF}_6]$ ; М 338,55; CAS 52708-44-8;  $T_{\text{пл}}$  45°;  $T_{\text{разл}}$  45°; Раств.: фтороводород: 4,39 (-31°); Лит.: [88] 22-31, [89] 1264, [101] 2059-2061, [156] 3895
4925. **фторкриптона гексафторарсенат альфа-форма**  $\text{KrF}[\text{AsF}_6]$ ; М 291,71; CAS 50859-36-4;  $T_{\text{разл}}$  25°; Лит.: [88] 22-31
4926. **фторкриптона гексафтораурат(V)**  $\text{KrF}[\text{AuF}_6]$ ; М 413,76;  $T_{\text{разл}}$  47°; Разл. на: золота(V) фторид, криптон, фтор; Лит.: [1021] 171, 523, [627]
4927. **фторкриптона гексафторотанталат**  $\text{KrF}[\text{TaF}_6]$ ; М 397,74;  $T_{\text{разл}}$  -35°; Лит.: [89] 1263-1270
4928. **фторкриптона ундекафтордиантимонат** бц. крист.  $(\text{KrF})[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$ ; М 555,301;  $T_{\text{пл}}$  50°; Лит.: [88] 22-31, [156] 3895, [610] 476, [627]
4929. **фторкриптона ундекафтординиобат**  $\text{KrF}[\text{Nb}_2\text{F}_{11}]$ ; М 497,59;  $T_{\text{разл}}$  -50°; Лит.: [89] 1263-1270
4930. **фторкриптона ундекафтордиганталат**  $\text{KrF}[\text{Ta}_2\text{F}_{11}]$ ; М 673,68;  $T_{\text{разл}}$  -20°; Лит.: [89] 1263-1270
4931. **фторксенона(II) гексафторарсенат**  $\text{XeF}[\text{AsF}_6]$ ; М 339,203;  $T_{\text{пл}}$  80°; Лит.: [610] 476
4932. **фторксенона(II) гексафторрутенат(V)** желтовато-зел. моноклинные крист.  $\text{XeFRuF}_6$ ; М 365,35;  $T_{\text{пл}}$  110°; ПЛ: 3,78 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [328] 222
4933. **фторксенона ди(фторсульфурил)инид**  $\text{FXeN}(\text{SO}_2\text{F})_2$ ; М 330,42;  $T_{\text{разл}}$  70°; Лит.: [959] 279
4934. **фторксенона(II) ундекафтордиантимонат** желт. крист.  $(\text{XeF})[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$ ; М 602,79;  $T_{\text{пл}}$  63°; Лит.: [610] 476
4935. **фторметан** (fluoromethane, methylfluoride, метил фтористый, метилфторид, фреон 41, хладон 41) бц. г.  $\text{CH}_3\text{F}$ ; М 34,03; CAS 593-53-3;  $T_{\text{пл}}$  -141,8°;  $T_{\text{кип}}$  -78,6°; Раств.: бензол: р., вода: 0,25 (15°), 0,1787 (29,9°), эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; ПЛ:

- 0,8774 (-78,6°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,1727 (20°); Лит.: [343] 281, 690-691, [897] 788-789, [241] 8
4936. **фтормуравьиной кислоты гипофторит** FC(O)OF; M 82,006; T<sub>кип</sub> -55°; Лит.: [66]
4937. **фторноватистая кислота** (водорода фтороксигенат (0)) светло-желт. ж. NOF; M 36,006; T<sub>пл</sub> -117°; T<sub>кип</sub> 19°; T<sub>рвзл</sub> 20°; Разл. на: фтороводород, кислород; Давл. паров: 1 (-79°), 5 (-64°); Дип.: 2,23 (20°); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup> -23,5 (ж); Лит.: [376] 593. [377] 201, [475] 484, [610] 242, [627], [905] 323, [961] 662-665
4938. **фтороводород** (плавиновая кислота) бц. г. HF; M 20,01; T<sub>пл</sub> -83,36°; T<sub>кип</sub> 19,52°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 0,99 (13°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (-66,6°), 100 (-28,1°); H<sub>0</sub> (1) = -10,08 (20°, вода); pK<sub>ВН</sub><sup>+</sup> (1) = -6 (25°, вода); pK<sub>а</sub> (1) = 3,17 (25°, вода); ДП: 83,6 (0°); Дип.: 1,91 (20°); Вязк.: 0,53 (0°); Пов.нат.: 10,1 (0°); СК.зв.: 484,9 (0°, состояние среды - жидкость); ΔH<sub>298</sub><sup>0</sup> -270,7 (т); ΔG<sub>298</sub><sup>0</sup> -272,8 (т); S<sub>298</sub><sup>0</sup> 173,7 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 29,14 (т); ΔH<sub>пл</sub>: 3,93; ΔH<sub>кип</sub>: 7,49; T<sub>крип</sub>: 188; R<sub>крип</sub>: 6,49; Пл<sub>крип</sub>: 0,29; Лит.: [339] 28-32, [1024] 202, [79] 238, 242, [186] 86, [187] 60-61, [377] 158-167, [768] 109, [880] 62, [905] 103, 324-325
4939. **1-фтор-2-оксобутандиовая кислота** (1-фторо-2-оксаянтарная кислота, бета-фторшавелевоуксусная кислота) крист. HOOCCHF<sub>2</sub>COOH; M 150,1; T<sub>пл</sub> 86°; Раств.: вода: р.; Лит.: [415] 279
4940. **18-фтороктадекановая кислота** FCH<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>15</sub>CH<sub>2</sub>COOH; M 302,468; T<sub>пл</sub> 69°; ЛД<sub>50</sub>: 5,7 (мышь, в/б); Лит.: [982] 388
4941. **фторотан** (1,1,1-трифтор-2-бром-2-хлорэтан, галотан) бц. подвижная ж. CF<sub>3</sub>CHBrCl; M 197,39; CAS 151-67-7; T<sub>кип</sub> 50,2°; Раств.: вода: м.р.0,3438, эф.: смеш., жирные масла: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,87 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [901] 960-961, [241] 20, [274] 146, [284] 92, [748] 40
4942. **4-фторперхлорилбензол** FC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>ClO<sub>3</sub>; M 178,55; T<sub>пл</sub> 28°; Давл. паров: 0,25 (53°); Лит.: [1086] 87
4943. **фторсилан** SiH<sub>3</sub>F; M 50,108; T<sub>кип</sub> -88,1°; Лит.: [855] 196
4944. **фторсульфоновая кислота** (fluorosulfonic acid) бц. дымящая ж. HSO<sub>3</sub>F; M 100,07; T<sub>пл</sub> -87°; T<sub>кип</sub> 163°; H<sub>0</sub> (1) = -15,07 (25°); Лит.: [857] 63-65, [1021] 396, [1026] 517, [186] 85-86, 211, [187] 50-54, [468] 73-74, [610] 335, [826] 173-176
4945. **фторсульфурилпероксифторид** FSO<sub>2</sub>OOF; M 134,059; T<sub>кип</sub> 0°; Лит.: [376] 594
4946. **фтортрихлорметан** (freon 11, trichlorofluoromethane, фреон 11, хладон 11) CCl<sub>3</sub>F; M 137,37; CAS 75-69-4; T<sub>пл</sub> -110,45°; T<sub>кип</sub> 23,65°; Раств.: вода: 0,11 (25°); Пл.: 1,476 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,3824 (20°); T<sub>крип</sub>: 198; R<sub>крип</sub>: 4,37; Пл<sub>крип</sub>: 0,5702; Лит.: [1024] 279, [241] 17
4947. **фторуксусная кислота** бц. крист. FCH<sub>2</sub>COOH; M 78,04; T<sub>пл</sub> 33°; T<sub>кип</sub> 165°; Раств.: вода: р., этанол: р.; pK<sub>а</sub> (1) = 2,58 (20°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 7 (крысы, п/о), 1 (лошадь, п/о), 0,6 (мышь), 0,7 (овцы), 0,07 (собаки, п/о); Лит.: [326] 179, [897] 1028-1029, [928] 404, [1024] 531, [258] 299-300, [982] 387
4948. **фторуксусной кислоты амид** (фторацетамид) бц. крист. FCH<sub>2</sub>CONH<sub>2</sub>; M 77,058; T<sub>пл</sub> 108°; Раств.: вода: 17 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 13-15 (б. крысы); Лит.: [338] 40, [982] 390
4949. **фторуксусной кислоты изопропиловый эфир** FCH<sub>2</sub>COOCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; M 120,122; T<sub>кип</sub> 124°; Лит.: [982] 389
4950. **фторуксусной кислоты метиламид** крист. FCH<sub>2</sub>CONHCH<sub>3</sub>; M 91,084; T<sub>пл</sub> 64°; Лит.: [982] 390
4951. **фторуксусной кислоты метиловый эфир** (МФА, метилфторацетат) ж. FCH<sub>2</sub>COOCH<sub>3</sub>; M 92,069; T<sub>пл</sub> -32°; T<sub>кип</sub> 104,5°; Раств.: вода: 17,65 (20°), петр.эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1744 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,3679 (20°); Давл. паров: 15 (20°); ЛД<sub>50</sub>:

- 0,25 (кролики, в/в), 20 (кролики, накожно), 15 (мышы, п/к); Лит.: [620] 244-245, [982] 388-391
4952. **фторуксусной кислоты пропиловый эфир**  $\text{FCH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ; М 120,122;  $T_{\text{кип}}$  135-137°; Лит.: [982] 389
4953. **фторуксусной кислоты этиловый эфир**  $\text{FCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 106,1;  $T_{\text{кип}}$  118°; Пл.: 1,0912 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3766$  (20°); Лит.: [832] 368-369
4954. **4-фторфенилуксусная кислота**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{FO}_2$ ; М 154,138;  $T_{\text{пл}}$  86°;  $pK_a(1) = 4,25$  (25°, вода); Лит.: [56] 557, [898] 95
4955. **2-фторфенол**  $\text{FC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 112,102;  $T_{\text{пл}}$  16,1°;  $pK_a(1) = 8,81$  (25°, вода); Лит.: [56] 557, [898] 96
4956. **3-фторфенол**  $\text{FC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 112,102;  $T_{\text{пл}}$  13,8°;  $pK_a(1) = 9,28$  (25°, вода); Лит.: [56] 557, [898] 96
4957. **4-фторфенол**  $\text{FC}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 112,102;  $T_{\text{пл}}$  26,5-27°;  $pK_a(1) = 9,95$  (25°, вода); Лит.: [56] 557, [898] 96
4958. **О-(фторхлорметиленимидо)-О-метил-фторфосфат**  $\text{FCIS}=\text{NOP}(\text{O})(\text{F})\text{OCH}_3$ ; М 193,5; CAS 17642-26-1; Пл.: ; Давл. паров: 2 (70°); Лит.: [60] 37-38
4959. **фторциан** бц. г.  $\text{FCN}$ ; М 45,016;  $T_{\text{возг}} -72^\circ$ ; Лит.: [543] 56
4960. **2-фторэтанол** (2-фторэтиловый спирт, этиленфторгидрин) бц. ж.  $\text{FCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 64,06;  $T_{\text{пл}} -26,45^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$  103,35°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,11124 (18°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,04 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,3647$  (20°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1,75 (б. крысы, в/б), 15 (б. мышы, п/к); Лит.: [337] 392-393, [897] 1132-1133, [385] 262
4961. **фторэтилен** (винилфторид) бц. г.  $\text{CH}_2=\text{CHF}$ ; М 46,044;  $T_{\text{пл}} -160,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} -72,2^\circ$ ; Лит.: [1020] 373
4962. **фуллерен-60** (бакминстерфуллерен) черн. кубические крист. (р.п. гексан)  $\text{C}_{60}$ ; М 720,642;  $T_{\text{возг}} 800^\circ$ ; Раств.: 1,2-дихлорбензол: 1,9 (20°); Пл.: 1,65 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [66], [989], [1024] 211, [1090] 209-210, [376] 268, [1035] 12-16
4963. **фумаровая кислота** (транс-1,2-этилендикарбоновая кислота, транс-бутендиовая кислота) бц. моноклинные крист.  $\text{HOOCCH}=\text{CHCOOH}$ ; М 116,07;  $T_{\text{пл}} 287^\circ$ ; Раств.: вода: 0,7 (25°), 9,8 (100°), эф.: 0,72 (25°), тетрахлорметан: т.р., хлф.: т.р., этанол: 5,75 (29,7°); Пл.: 1,635 (20°, к в.4, т.);  $pK_a(1) = 3,1$  (25°, вода);  $pK_a(2) = 4,6$  (25°, вода); Лит.: [897] 1066-1067
4964. **фумаровой кислоты диметилловый эфир** (транс-бутендиовой кислоты диметилловый эфир) триклинные крист.  $\text{CH}_3\text{OOCCH}=\text{CHCOOCH}_3$ ; М 144,1;  $T_{\text{пл}} 103,2-104^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$  193,25°; Лит.: [832] 170-171; Синт.: [249] 73-74
4965. **фуразан** (1,2,5-оксадиазол) бц. ж.  $\text{C}_2\text{H}_2\text{N}_2\text{O}$ ; М 70,05;  $T_{\text{пл}} -28^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$  98°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: х.р.; Пл.: 1,168 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4077$  (20°); Лит.: [1024] 217-218, [1026] 399
4966. **фуразолидон** (N-(5-нитро-2-фулфуридилден)-3-аминооксазолидон-2) желт. крист.  $\text{O}_2\text{NC}_4\text{H}_4\text{OCH}=\text{NCH}(\text{CH}_2)_2\text{COO}$ ; М 225,158;  $T_{\text{пл}} 255^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [284] 251
4967. **фуран** (фурфурол) бц. ж.  $(\text{CH}=\text{CH})_2\text{O}$ ; М 68,07;  $T_{\text{пл}} -85,65^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$  32°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 1 (25°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,9644 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,9444 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,9366 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4214$  (20°);  $T_{\text{крит}}$  213,8;  $P_{\text{крит}}$  5,3; Лит.: [768] 191; Синт.: [839] 50-53
4968. **2-фуранкарбальдегид** (2-фуранальдегид, фурфурол) бц. ж.  $\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_2$ ; М 96,09;  $T_{\text{пл}} -36,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}}$  161,7°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: 8,3 (20°), 19,9 (90°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1598 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,5261$  (20°); Давл. паров: 65 (90°); ДП: 41,9 (20°); Дип.: 3,57 (20°); Вязк.: 1,49 (25°); Пов.нат.: 43,5 (20°);  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 43,22;  $T_{\text{всп}}$ : 61;  $T_{\text{свсп}}$ : 260;  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 2341;  $\text{ЛД}_{50}$ : 425 (б.

- мышь, п/о), 127 (крысы, п/о), 541 (морские свинки, п/о);  $T_{крп}$ : 423; Лит.: [768] 191-192; Синт.: [839] 62-63
4969. **2-фуранкарбоновая кислота** (альфа-фууроиновая кислота, пиромуциновая кислота, пирослизевая кислота) бц. моноклинные крист.  $C_4H_3O_3COOH$ ; М 112,09;  $T_{пл}$  133°;  $T_{возг}$  230°; Раств.: вода: 3,57 (15°), эф.: л.р., этанол: р.;  $pK_a$  (1) = 3,16 (25°, вода); Лит.: [897] 892-893, [259] 122; Синт.: [858] 351-355
4970. **2-фуранкарбоновой кислоты изобутиловый эфир** (изобутилфураат) бц. ж.  $C_4H_3O_3COOCH_2CH(CH_3)_2$ ; М 168,19;  $T_{кип}$  220,8-222,6°; Лит.: [897] 894-895
4971. **2-фуранкарбоновой кислоты этиловый эфир** (пирослизевой кислоты этиловый эфир) призматические крист.  $C_4H_3O_3COOC_2H_5$ ; М 140,137;  $T_{пл}$  38°;  $T_{кип}$  196,8°; Лит.: [832] 390-391; Синт.: [249] 78
4972. **фурантетракарбоновая кислота** крист.  $C_4O(COOH)_4$ ; М 244,12;  $T_{пл}$  247°;  $T_{разл}$  247°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1070-1071
4973. **фурациллин** (5-нитро-2-фуранальдегида семикарбазон, 5-нитрофурфурола семикарбазон) желт. крист.  $O_2NC_4H_2OCH=N-NHCONH_2$ ; М 199,12;  $T_{пл}$  230°;  $T_{разл}$  232°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: м.р.;  $JD_{50}$ : 600 (б. мышь); Лит.: [817] 204-205, [901] 960-961, [284] 251
4974. **3-фурилакриловая кислота** бц. игольчатые крист.  $C_7H_6O_3$ ; М 138,12;  $T_{пл}$  141°; Раств.: эф.: х.р., укс.: х.р.; Лит.: [847] 55; Синт.: [847] 55
4975. **(2-фурил)диацетоксиметан** (фурфурола диацетат)  $C_4H_3OCH(OC(O)CH_3)_2$ ; М 198,173; Давл. паров: 20 (143°); Лит.: [56] 571; Синт.: [249] 71-72
4976. **фуроксан** бц. ж.  $C_2H_2N_2O_2$ ; М 86,05;  $T_{пл}$  13°; ПЛ: 1,4044 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,504 (20°); Давл. паров: 2 (40°); Лит.: [1059] 100
4977. **фуросемид** (5-аминосульфонил-4-хлор-2-((2-фурилметил)амино)бензойная кислота) бел. крист.  $C_{12}H_{11}ClN_2O_5S$ ; М 330,75; CAS 54-31-9;  $T_{пл}$  206°; Раств.: вода: 0,00731 (30°);  $pK_a$  (1) = 3,9 (25°, вода); Лит.: [781] 951-952, [928] 66, [241] 834
4978. **фурфуриловый спирт** ((2-фурил)метанол, 2-фурилкарбинол) бц. ж.  $C_4H_3OCH_2OH$ ; М 98,1;  $T_{пл}$  -14,6°;  $T_{кип}$  171°; ПЛ: 1,1296 (20°, к в.4, ж.);  $n$  = 1,4845 (20°); Лит.: [638] 1063, [897] 1072-1073, [1026] 641; Синт.: [858] 351-355, [847] 79-82
4979. **хеламидин**;  $T_{пл}$  225-226°; Лит.: [1006] 41
4980. **хеламин**;  $T_{пл}$  203-204°; Лит.: [1006] 41
4981. **хелеритрин хлорид**;  $T_{пл}$  214°; Лит.: [1006] 41
4982. **хелеритрин-этанол (1/1)** ромбоэдрические крист.  $C_{23}H_{25}NO_6$ ; М 411,448;  $T_{пл}$  207°; Раств.: бензол: р., вода: г.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 1074-1075
4983. **хелерубина хлорид**;  $T_{пл}$  283°; Лит.: [1006] 41
4984. **хелидамин** (стилопин)  $C_{19}H_{17}NO_4$ ; М 323,34;  $T_{пл}$  204°; Лит.: [1006] 42
4985. **хелидимерин**;  $T_{пл}$  258-260°; Лит.: [1006] 42
4986. **d-хелидонин моногидрат** моноклинные крист.  $C_{20}H_{21}NO_6$ ; М 371,4;  $T_{пл}$  135°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1074-1075
4987. **хинолдипиновая кислота** (2-хинолинкарбоновая кислота) крист. (р.п. бензол)  $C_9H_6N_2COOH$ ; М 173,18;  $T_{пл}$  156°;  $pK_a$  (1) = 4,92 (25°, вода); Лит.: [897] 1074-1075, [898] 96
4988. **хиногамин** (4-(1-метил-4-диэтиламинобутиламино)-7-хлорхинолина диортофосфат, делагил, хлодохин) бел. крист.  $C_{18}H_{32}ClN_3O_8P_2$ ; М 515,86;  $T_{пл}$  215°;  $T_{разл}$  215°; Раств.: бензол: о.м.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [1026] 654, [284] 299
4989. **хишпин** бц. крист.  $C_{20}H_{34}N_2O_2$ ; М 324,42;  $T_{пл}$  174,9°; Раств.: вода: 0,051 (15°), эф.: 4,4 (20°), этанол: 90,9 (20°);  $pK_{BH}^+$  (1) = 8,52 (25°, вода);  $pK_{BH}^+$  (2) = 4,13 (25°, вода); Лит.: [638] 1067, [897] 1076-1077, [1024] 265-266, [605] 179-183

4990. **хишнна гидрохлорид дигидрат** бц. игольчатые крист.  $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot HCl \cdot 2H_2O$ ; М 396,91;  $T_{возг}$  100°; Раств.: вода: л.р. (100°), р.. хлф.: р.. этанол: л.р.; Лит.: [57] 300, [284] 361
4991. **хишнна дигидрохлорид** бел. крист.  $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot 2HCl$ ; М 397,339;  $T_{пл}$  180-185°;  $T_{разл}$  165-175°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: о.м.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [57] 300, [284] 361-362
4992. **хишнна сульфат** бц. игольчатые крист.  $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot H_2SO_4$ ; М 422,495;  $T_{пл}$  160°; Раств.: вода: р. (100°), м.р., хлф.: о.м.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 361, [391] 300
4993. **хишнн тригидрат** крист.  $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot 3H_2O$ ; М 378,47;  $T_{пл}$  57°; Раств.: бензол: р., вода: 0,06 (15°), эф.: 73,8 (20°), хлф.: р., этанол: 154 (20°); Лит.: [897] 1076-1077
4994. **хинолсзидин**  $C_9H_7N$ ; М 139,24;  $T_{кип}$  169-170°; Лит.: [1026] 655
4995. **хинолин** (quinoline, бензопиридин) бц. маслянистая ж.  $C_9H_7N$ ; М 129,16; CAS 91-22-5;  $T_{пл}$  -15,6°;  $T_{кип}$  237,7°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 6 (20°), эф.: смеш., сероуглерод: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,095 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,6268$  (20°); Давл. паров: 10 (108,8°), 17 (114°);  $pK_{BH^+}$  (1) = 4,94 (25°, вода); ДП: 9, (25°); Дипл.: 2,29 (20°); Пов.нат.: 45 (20°);  $C_p^0$ : 199,2 (ж);  $\Delta H_{пл}$ : 10,8;  $\Delta H_{сгор}$ : 4700,7; Лит.: [11] 347, [259] 140, [768] 192; Синт.: [527] 229-230
4996. **хиноцид** (6-метокси-8-(4-аминопентиламино)хинолина дигидрохлорид) оранжево-желт. крист.  $C_{15}H_{23}Cl_2N_3O$ ; М 332,27;  $T_{пл}$  227°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 296
4997. **О-3-хшуклидинил-диметиламидо-фторфосфат** (ЕА 5488) ж.  $C_9H_{18}FN_2O_2P$ ; М 236,3;  $T_{кип}$  305°; Давл. паров: 0,0044 (25°); Лит.: [60] 34
4998. **хлор** ( $Cl_2$ , chlorine) желтовато-зел. г.  $Cl_2$ ; М 70,91; CAS 7782-50-5;  $T_{пл}$  -101,03°;  $T_{кип}$  -34,1°; Раств.: бензол: р., вода: 1,48 (0°), 0,96 (20°), 0,65 (25°), 0,46 (40°), 0,38 (60°), 0,22 (80°), дихлорметан: 10,44 (25°), тетрахлорметан: 31,4 (0°), 17,61 (19°), 11 (40°), хлф.: 8,28 (25°); Пл.: 0,00321 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-118°), 10 (-101,5°), 100 (-71,9°); Вязк.: 0,00133 (20°), 0,00188 (150°); Скзв.: 206 (0°, состояние среды - газ);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (г);  $S_{298}^0$ : 222,9 (г);  $C_p^0$ : 34,94 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 6,406;  $\Delta H_{кип}$ : 20,41;  $T_{криг}$ : 144;  $P_{криг}$ : 7,71;  $Pl_{криг}$ : 0,573; Лит.: [339] 20-23, [78] 57-60, [348] 528, [386] 47, 52, 229, [768] 109, [1096] 309-365; Синт.: [493] 215-216
4999. **1-хлорадамантан** крист.  $C_{10}H_{15}Cl$ ; М 170,6;  $T_{пл}$  165°; Лит.: [832] 12-13
5000. **хлора(VII) диоксид-трифторид** бц. г.  $F_3ClO_2$ ; М 124,447;  $T_{пл}$  -81,2°;  $T_{кип}$  -21,6°; Лит.: [377] 221
5001. **хлора(V) диоксид-фторид**  $FClO_2$ ; М 86,45;  $T_{пл}$  -123--115°;  $T_{кип}$  -6°;  $T_{разл}$  300°; Лит.: [377] 220, [610] 263
5002. **хлоразид** бц. г.  $ClN_3$ ; М 77,47;  $T_{пл}$  -100°;  $T_{кип}$  -15°; Раств.: эф.: р.; Лит.: [897] 12-13
5003. **9-хлоракридин**  $C_{13}H_8ClN$ ; М 213,66;  $T_{пл}$  117°; Синт.: [583] 75
5004. **хлоральгидрат** (2,2,2-трихлор-1,1-этандиол. трихлорацетальдегида гидрат. трихлорэтиленгликоль, хлоралгидрат) бц. моноклинные крист.  $CCl_3CH(OH)_2$ ; М 165,41;  $T_{пл}$  51,7°;  $T_{кип}$  97,5°;  $T_{разл}$  98°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: м.р., вода: 470 (17°), эф.: 66,5 (25°), пиридин: х.р., сероуглерод: м.р., толуол: х.р., хлф.: м.р., этанол: 77 (25°); Пл.: 1,9081 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,619 (50°, г/см<sup>3</sup>, т.), 1,575 (66°, к в.4, ж.); Давл. паров: 764 (96,3°);  $pK_a$  (1) = 11,3 (18° вода); Дипл.: 2,07 (20°);  $\Delta H_{пл}$ : 22,96; Лит.: [1026] 657, [284] 107, [768] 192
5005. **хлоралля пероксид** (бис-(1-гидроксид-2,2,2-трихлорэтил)пероксид) пластинчатые крист.  $CCl_3CH(OH)OOSCH(OH)CCl_3$ ; М 328,81;  $T_{пл}$  122°; Лит.: [62] B148, [729] 356, [624] 207; Синт.: [476] 76
5006. **4-хлорантлин** (п-хлоранилин) ромбические крист.  $ClC_6H_4NH_2$ ; М 127,58;  $T_{пл}$  72°;  $T_{кип}$  230,5°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,427 (19°, г/см<sup>3</sup>,

- т.), 1,17 (70°, г/см<sup>3</sup>, т.); ЛД<sub>50</sub>: 350 (морские свинки, в/ж, в масле); Лит.: [897] 432-433
5007. **хлора(I) нитрид** (азот треххлористый, азот хлористый, азота трихлорид) желт. маслянистая ж. NCl3; М 120,37; Т<sub>пл</sub> -27°; Т<sub>кип</sub> 71°; Т<sub>разл</sub> 95°; Раств.: бензол: р., вода: реак., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., трихлорид фосфора: р., хлф.: р.; ПЛ.: 1,653 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 229 (ж); Лит.: [779] 39-40, [897] 12-13, [1020] 59
5008. **1-хлорантрахинон** желт. крист. C14H7ClO2; М 242,66; Т<sub>пл</sub> 162°; Лит.: [1026] 658
5009. **хлора(I) оксид** желтовато-коричн. г. Cl2O; М 86,91; Т<sub>пл</sub> -116°; Т<sub>кип</sub> 2°; Раств.: вода: реак. 143,6 (-9,4°), тетрахлорметан: х.р.; ПЛ.: 0,00389 (20°, г/см<sup>3</sup>, г.); Давл. паров: 1 (-99°), 10 (-73°), 100 (-39°); Дип.: 1,69 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 75,7 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: 93,4 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 266,2 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 45,4 (г); ΔH<sub>кип</sub>: 25,9; Лит.: [377] 190-192, [768] 109
5010. **хлора(IV) оксид** (хлора диоксид) зеленовато-желт. г. ClO2; М 67,45; Т<sub>пл</sub> -59°; Т<sub>кип</sub> 9,7°; Раств.: вода: реак., тетрахлорметан: р.; ПЛ.: 1,64 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Дип.: 0,78 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 105 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: 122,3 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 257 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 41,97 (г); ΔH<sub>кип</sub>: 26,3; Лит.: [1024] 282, [768] 109
5011. **хлора(VI) оксид** бц. маслянистая ж. Cl2O7; М 182,9; Т<sub>пл</sub> -90°; Т<sub>кип</sub> 80°; Т<sub>разл</sub> 80°; Раств.: бензол: р., вода: реак., тетрахлорметан: р.; ПЛ.: 1,86 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-47°), 10 (-14,6°), 100 (28,3°); Дип.: 0,72 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 251 (ж); ΔH<sub>кип</sub>: 32,3; Лит.: [610] 265, [768] 109
5012. **хлора(V) оксид-трифторид** бц. ж. F3ClO; М 108,448; Т<sub>пл</sub> -43°; Т<sub>кип</sub> 28°; Т<sub>разл</sub> 300°; Разл. на: хлора(III) фторид, кислород; ПЛ.: 1,865 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -179 (ж); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -148 (г); Лит.: [377] 218-220, [610] 263
5013. **хлора перхлорат** светло-желт. ж. ClO4; М 134,9; Т<sub>пл</sub> -117°; Т<sub>кип</sub> 44,5°; Т<sub>разл</sub> 20°; Лит.: [1022] 499, [610] 265
5014. **хлора триоксид-гипофторит** (фтора перхлорат) бц. г. FOClO3; М 118,45; Т<sub>пл</sub> -166°; Т<sub>кип</sub> -16°; Т<sub>разл</sub> 67°; Лит.: [1022] 499, [610] 264
5015. **хлора(VII) триоксид-фторид** бц. г. ClO3F; М 102,45; Т<sub>пл</sub> -147,8°; Т<sub>кип</sub> -46,7°; Т<sub>разл</sub> 400°; Давл. паров: 0,1 (-145,1°), 1 (-129,8°), 10 (-109,8°), 100 (-82,2°); Дип.: 0,023 (20°); Вязк.: 0,55 (-73°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -23,8 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: 48,1 (г); Т<sub>крит</sub>: 95; Лит.: [896] 606, [377] 221-222, [468] 78-80, [610] 265
5016. **хлора(I) фторид** бц. г. ClF; М 54,45; Т<sub>пл</sub> -155,5°; Т<sub>кип</sub> -100,1°; Раств.: вода: реак.; ПЛ.: 1,67 (-108°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-153,5°), 10 (-139,3°), 100 (-121,2°); Дип.: 0,65 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -49,9 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -51,4 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 217,8 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 32,09 (г); ΔH<sub>кип</sub>: 22; Лит.: [768] 109-110
5017. **хлора(III) фторид** (хлора трифторид) бц. г. ClF3; М 92,45; Т<sub>пл</sub> -76,31°; Т<sub>кип</sub> 11,76°; Т<sub>разл</sub> 250-460°; Раств.: фтороводород: смеш.; ПЛ.: 1,866 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Дип.: 0,55 (20°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -157,7 (г); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -117,8 (г); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 281,5 (г); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 63,85 (г); ΔH<sub>пл</sub>: 7,61; ΔH<sub>кип</sub>: 27,53; Т<sub>крит</sub>: 170; Р<sub>крит</sub>: 6,4; ПЛ<sub>крит</sub>: 0,652; Лит.: [610] 256, [629] 32-98, [768] 110
5018. **хлора(V) фторид** (хлорпентафторид) бц. г. ClF5; М 130,44; Т<sub>пл</sub> -93°; Т<sub>кип</sub> -13°; Т<sub>разл</sub> 165°; Разл. на: хлора(III) фторид, фтор; ПЛ.: 1,93 (-20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -238 (г); Лит.: [922] 108, [468] 75, [540] 264, [610] 256, [809] 46
5019. **альфа-хлорацетофенон** (CN. хлорацетилбензол) бц. крист. C6H5COCH2Cl; М 154,6; Т<sub>пл</sub> 59°; Т<sub>кип</sub> 244°; ПЛ.: 1,324 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [255] 214-217, [768] 193
5020. **4-хлорбензальдегид** пластинчатые крист. (р.п. этанол) ClC6H4CHO; М 140,6; Т<sub>пл</sub> 49°; Лит.: [832] 42-43; Синт.: [249] 203-204
5021. **2-хлорбензойная кислота** бц. моноклинные крист. ClC6H4COOH; М 156,57; Т<sub>пл</sub> 140-142°; Раств.: вода: 0,21 (25°). эф.: лр., этанол: лр.; ПЛ.: 1,544 (20°, к в.4, т.); рK<sub>a</sub> (1) = 2,877 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501

5022. **3-хлорбензойная кислота** бц. призматические крист.  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 156,57;  $T_{\text{пл}}$  154-158°;  $\text{pK}_a$  (1) = 3.82 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 96
5023. **4-хлорбензойная кислота** бц. триklinные крист.  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 156,57;  $T_{\text{пл}}$  235-243°;  $\text{pK}_a$  (1) = 3,99 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 96
5024. **2-хлорбензойной кислоты хлорангидрид**  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{COCl}$ ; М 175,012;  $T_{\text{пл}}$  -4°;  $T_{\text{кип}}$  235-238°; Лит.: [55] 471; Синт.: [309] 359
5025. **хлорбензол** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ ; М 112,56;  $T_{\text{пл}}$  -45,6°;  $T_{\text{кип}}$  132°; Раств.: бензол: р., вода: 0,049 (20°), эф.: смеш., сероуглерод: х.р., тетрагидрометан: х.р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1066 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,52479 (20°); Давл. паров: 8,7 (20°), 10 (22°), 40 (49,7°); ДП: 5,621 (25°); Дип.: 1,69 (20°); Вязк.: 0,799 (20°); Пов.нат.: 33,56 (20°);  $C_p^0$ : 146 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 9,61;  $T_{\text{всп}}$ : 29,4;  $T_{\text{свсп}}$ : 593;  $T_{\text{криг}}$ : 359,2;  $R_{\text{криг}}$ : 4,52; Лит.: [768] 193
5026. **N-хлорбензолсульфамид-натрия тригидрат** (моноклорамин Б, хлорамин Б) бц. крист.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{SO}_2\text{N}(\text{Na})\text{Cl} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ; М 267,66;  $T_{\text{разл}}$  180°; Раств.: вода: р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 1000 (крысы, в/ж), 800 (мыши, в/ж); Лит.: [1024] 283, [284] 189
5027. **N-(4-хлорбензолсульфонил)-N'-пропилмочевина** (хлорпропамид) бел. крист.  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NHCONHSC}_3\text{H}_7$ ; М 276,74;  $T_{\text{пл}}$  128°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [284] 191-192
5028. **(хлорбензол)трикарбонилхром** желт.  $\text{ClC}_6\text{H}_5\text{Cr}(\text{CO})_3$ ; М 248,583;  $T_{\text{пл}}$  102-103°; ЛД<sub>50</sub>: 1,78 (мыши, в/в); Лит.: [339] 495, [623] 478
5029. **2-хлор-4,6-бис-(изопропиламино)-1,3,5-триазин** (пропазин)  $\text{C}_3\text{N}_3\text{Cl}(\text{NHCH}(\text{CH}_3)_2)_2$ ; М 229,71;  $T_{\text{пл}}$  212-214°; Раств.: вода: 0,00086 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 3180 (б. мыши, п/о, 3 суток), 3840 (крысы, п/о, 3 суток); Лит.: [1026] 480-481
5030. **2-хлор-4,6-бис-(этиламино)-1,3,5-триазин** (симазин) бц. пор.  $\text{C}_3\text{N}_3\text{Cl}(\text{NHC}_2\text{H}_5)_2$ ; М 201,65688;  $T_{\text{пл}}$  225-227°;  $T_{\text{разл}}$  227°; Раств.: вода: 0,0005 (20°), эф.: 0,0422 (20°), метанол: 0,0506 (20°), хлф.: 0,0604 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 5000 (б. мыши, в/ж), 130 (крысы); Лит.: [1026] 526, [417] 550, [561] 642-643
5031. **2-хлорбифенил** (PCB-1)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl}$ ; М 188,652; CAS 2051-60-7;  $T_{\text{пл}}$  34°;  $T_{\text{кип}}$  274°; Раств.: вода: 0,000508 (25°); Лит.: [171] 1492-1496
5032. **2-хлор-1,3-бутадиен** (хлоропрен) бц. ж.  $\text{CH}_2=\text{CCl}-\text{CH}=\text{CH}_2$ ; М 88,53;  $T_{\text{кип}}$  59,4°; Раств.: вода: г.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9583 (20°, к в.20, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 250 (крысы, п/о), 260 (мыши, п/о); Лит.: [897] 1086-1087
5033. **1-хлорбутан** (бутил хлористый) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ ; М 92,56;  $T_{\text{пл}}$  -123,1°;  $T_{\text{кип}}$  78°; Раств.: вода: 0,066 (12,5°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,89197 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 556-557
5034. **4-хлорбутаналь**  $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ ; М 106,55; Раств.: эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.:  $n$  = 1,4466 (8,5°); Давл. паров: 13 (51°); Лит.: [832] 134-135
5035. **1,2-хлорбутандиовая кислота** (1-хлорянтарная кислота)  $\text{HOOCCHClCH}_2\text{COOH}$ ; М 152,6;  $T_{\text{пл}}$  178,5-179,1°; Лит.: [832] 142-143; Синт.: [382] 356
5036. **4-хлорбутанол-1** (тетраметилхлоргидрин)  $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 108,6; Пл.: 1,0883 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 7 (70°); Лит.: [832] 160-161; Синт.: [860] 450-451
5037. **4-хлор-1-бутен** ж.  $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ ; М 90,56;  $T_{\text{кип}}$  73-74°; ЛД<sub>50</sub>: 695 (б. крысы, в/ж), 515 (б. мыши, в/ж); Лит.: [337] 237
5038. **транс-2-хлорвинилдихлорарсин** (ЕА 1034, L, альфа-люизит, люизит) бц. ж.  $\text{ClCH}=\text{CHAsCl}_2$ ; М 207,29;  $T_{\text{пл}}$  -2,4°;  $T_{\text{кип}}$  196,6°; Пл.: 1,8793 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,6076 (25°); ЛД<sub>50</sub>: 25 (человек, наочно); Лит.: [1021] 612, [59] 60, 145, [255] 147-155
5039. **цис-2-хлорвинилдихлорарсин** (изолюизит)  $\text{ClCH}=\text{CHAsCl}_2$ ; М 207,29;  $T_{\text{пл}}$  -44,7°;  $T_{\text{кип}}$  169,8°; Лит.: [982] 198

5040. **1-хлоргексан** (гексил хлористый) бц. ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{Cl}$ ;  $M$  120,62;  $T_{\text{пл}}$  -83°;  $T_{\text{кип}}$  132,4°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,8759 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 582-583
5041. **хлоргексидина дигидрохлорид** (1,6-бис-(5-(4-хлорфенил)бигуанидо)гексана дигидрохлорид, нолвазан, соретол) бел. крист.  $\text{C}_{22}\text{H}_{32}\text{Cl}_4\text{N}_{10}$ ;  $M$  578,4;  $T_{\text{пл}}$  255°; Раств.: вода: т.р., пропиленгликоль: 2 (20°), этанол: 0,22 (20°); Лит.: [784] 973-974, [748] 231-232
5042. **2-хлор-10-(3-диметиламинопропил)фенотиазина гидрохлорид** (chlorpromazine hydrochloride, аминазин, хлорпромазина гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_{17}\text{H}_{20}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{S}$ ;  $M$  355,33;  $T_{\text{пл}}$  195°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.;  $JD_{50}$ : 300 (мышы, п/о); Лит.: [1020] 129, [1026] 33, [554] 49-52, [796] 32, [996] 184-185
5043. **2-хлор-10-(3-диэтиламинопропионил)фенотиазина гидрохлорид** (хлорацизин) бел. крист.  $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_8$ ;  $M$  397,36;  $T_{\text{пл}}$  173°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [284] 323, [994] 325
5044. **хлорида гексафторантимонат**  $\text{ClO}_2[\text{SbF}_6]$ ;  $M$  303,202;  $T_{\text{пл}}$  220°; Лит.: [377] 220
5045. **хлорида трисульфат** красн.  $(\text{ClO}_2)_2\text{S}_3\text{O}_{10}$ ;  $M$  391,09;  $T_{\text{пл}}$  75°; Лит.: [610] 341
5046. **хлорксенона(II) ундекафтордипагмимонат** оранжев. крист.  $(\text{XeCl})[\text{Sb}_2\text{F}_{11}]$ ;  $M$  619,25;  $T_{\text{разл}}$  25°; Лит.: [83] 498-499, [187] 464
5047. **хлормалоновая кислота** призматические крист.  $\text{ClCH}(\text{COOH})_2$ ;  $M$  138,5;  $T_{\text{пл}}$  133°;  $pK_a$  (1) = 1,4 (25°, вода); Лит.: [897] 766-767, [898] 96
5048. **(RS)-3-хлормасляная кислота** ((RS)-3-хлорбутановая кислота)  $\text{CH}_3\text{CHClCH}_2\text{COOH}$ ;  $M$  122,55;  $T_{\text{пл}}$  16°;  $pK_a$  (1) = 4,06 (18°, вода); Лит.: [832] 156-157, [898] 96
5049. **4-хлормасляная кислота** (4-хлорбутановая кислота)  $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ;  $M$  122,55;  $T_{\text{пл}}$  15-16°;  $pK_a$  (1) = 4,52 (18°, вода); Лит.: [832] 156-157, [898] 96
5050. **3-хлормеркури-2-метоксипропилмоочевина** бел. крист.  $\text{H}_2\text{NCONHCH}_2\text{CH}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{HgCl}$ ;  $M$  367,196;  $T_{\text{пл}}$  150°;  $T_{\text{разл}}$  150°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 229
5051. **хлорметан** (chloromethane, methyl chloride, метил хлористый, метилхлорид, фреон 40, хладон 40) бц. г.  $\text{CH}_3\text{Cl}$ ;  $M$  50,49; CAS 74-87-3;  $T_{\text{пл}}$  -96,7°;  $T_{\text{кип}}$  -23,76°; Раств.: вода: 0,9 (15°), 0,725 (20°), 0,652 (30°), 0,436 (45°), 0,264 (60°); Пл.: 1,056 (-60°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,945 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,912 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (-93°), 400 (-38°), 1520 (-6,4°), 3800 (22°), 7600 (47,3°);  $\Delta H_{298}^0$ : -81,97 (г);  $S_{298}^0$ : 234,3 (г);  $T_{\text{всп}}$ : 0;  $T_{\text{свесп}}$ : 632;  $T_{\text{крип}}$ : 143,1;  $P_{\text{крип}}$ : 6,678;  $Pl_{\text{крип}}$ : 0,363; Лит.: [337] 191-194, [762] 9-17, [896] 618, 677, [1026] 337, [241] 7
5052. **N-хлор-4-метилбензолсульфамид-натрия тригидрат** (моноклорамин Т)  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{N}(\text{Cl})\text{Na} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ ;  $M$  281,69;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: N-хлор-4-метилбензолсульфамид-натрий, вода; Лит.: [762] 459
5053. **2-хлор-4-метил-6-диметиламинопиридин** (W-491, кастрикс)  $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{ClN}_3$ ;  $M$  171,63;  $T_{\text{пл}}$  88°;  $JD_{50}$ : 5 (кролики), 1,25 (крысы, п/о); Лит.: [338] 468, [901] 632-633
5054. **хлормуравьиной кислоты метиловый эфир** (угольной кислоты монометиловый эфир хлорангидрид)  $\text{ClCOOCH}_3$ ;  $M$  94,5;  $T_{\text{кип}}$  70,4-70,9°; Лит.: [338] 152, [832] 356-357; Синт.: [380] 24
5055. **хлорная кислота** бц. дымящая ж.  $\text{HClO}_4$ ;  $M$  100,46;  $T_{\text{пл}}$  -102°;  $T_{\text{кип}}$  110°; Раств.: вода: р., дихлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,7608 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $H_0$  (1) = -15 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 2,7 (20°, уксусная кислота);  $pK_a$  (1) = -10 (25°, вода);  $pK_a$  (1) = 1,1 (20°, монохлоруксусная кислота);  $pK_a$  (1) = 0,56 (20°, муравьиная кислота); ДП: 115. (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -40,4 (ж);  $\Delta G_{298}^0$ : -78,5 (ж);  $S_{298}^0$ : 188,4 (ж);  $C_p^0$ : 120,5 (ж);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 6,93;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 40; Лит.: [898] 508-509, [1022] 497-498, [1026] 661, [79] 238, 244, [259] 145, [377] 211, [414], [768] 110, [969] 54, [1086]



5056. **2-хлор-4-нитробензойная кислота** игольчатые крист.  $C_7H_4ClNO_4$ ; М 201,6;  $T_{пл}$  141°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [832] 60-61
5057. **хлорноватая кислота** бц. вод. р-р  $HOClO_2$ ; М 84,46;  $T_{разл}$  40°;  $pK_a$  (1) = -1 (25°, вода); Лит.: [376] 55, [610] 261-262
5058. **хлорноватистой кислоты дигидрат**  $HClO \cdot 2H_2O$ ; М 88,49;  $T_{пл}$  -36°; Лит.: [610] 261
5059. **1-хлорнонан**  $CH_3(CH_2)_7CH_2Cl$ ; М 162,7;  $T_{пл}$  -39,4°;  $T_{кип}$  203,4°; Лит.: [832] 254-255; Синт.: [924] 69
5060. **1-хлорнонафторбутан**  $CF_3CF_2CF_2CF_2Cl$ ; М 254,481;  $T_{кип}$  30°; Лит.: [541] 72
5061. **хлороводород** (водород хлористый, соляная кислота) бц. г.  $HCl$ ; М 36,46;  $T_{пл}$  -114,2°;  $T_{кип}$  -85,08°;  $T_{разл}$  1500°; Раств.: бензол: р. 1,9 (20°), вода: 96 (-18,3°), 93,31 (-15°), 89,79 (-10°), 82,3 (0°), 78,7 (10°), 72,47 (20°), 67,3 (30°), 63,3 (40°), 59,6 (50°), 56,1 (60°), дихлорметан: 1,39 (-10°), 0,794 (0°), 0,568 (25°), эф.: р. 33,2 (20°), метанол: 88,7 (20°), серная кислота 100%: 0,4015 (25°), хлф.: 0,55 (20°), этанол: 77,67 (0°), р., этанол абсолютный: 69,5 (20°); Пл.: 1,469 (-166°,  $г/см^3$ , т.), 1,48 (-154,79° ( $г/см^3$ , т.), 1,265 (-112,4° ( $г/см^3$ , ж.), 1,2347 (-101,5° ( $г/см^3$ , ж.), 1,2038 (-90° ( $г/см^3$ , ж.), 1,187 (-85,1° ( $г/см^3$ , ж.), 0,0016391 (0°,  $г/см^3$ , г.);  $n = 1,0004456$  (0°), 1,256 (-85,1°);  $pK_a$  (1) = -7 (25°, вода); ДП: 1,0046 (25°) 14,2 (-114,02°);  $\Delta H_{298}^0$ : -91,8 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -94,79 (г);  $S_{298}^0$ : 186,8 (г);  $C_p^0$ : 29,13 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 1,99;  $\Delta H_{кип}$ : 16,15;  $T_{криг}$ : 51,4;  $R_{криг}$ : 8,26; Пл $_{криг}$ : 0,42; Лит.: [339] 41-42, [898] 80, 322, [1023] 381-383, [535], [546] 91, [610] 256-259, [768] 110, [1096] 464-514
5062. **хлороводород гексагидрат**  $HCl \cdot 6H_2O$ ; М 144,55;  $T_{пл}$  -40°; Лит.: [1023] 381
5063. **хлороводород моногидрат**  $HCl \cdot H_2O$ ; М 54,48;  $T_{пл}$  -15,35°; Лит.: [1023] 381
5064. **хлороводород тригидрат**  $HCl \cdot 3H_2O$ ; М 90,507;  $T_{пл}$  -24,4°; Лит.: [1023] 381
5065. **хлорогеновая кислота** бц. крист.  $C_{16}H_{18}O_9$ ; М 354,30875;  $T_{пл}$  208°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [477] 667, [520] 64, [534] 148-149
5066. **хлороформ** (chloroform, trichloromethane, трихлорметан, фреон 20, хладон 20) бц. подвижная ж.  $HCCL_3$ ; М 119,38; CAS 67-66-3;  $T_{пл}$  -63,5°;  $T_{кип}$  61,15°;  $T_{разл}$  450°; Разл. на: тетрахлорэтилен, хлороводород; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 1,062 (0°), 0,81 (20°), 0,7444 (60°), эф.: смеш., жирные масла: смеш., лигроин: смеш., сероуглерод: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,636 (-60° ( $г/см^3$ , ж.), 1,564 (-20° ( $г/см^3$ , ж.), 1,488 (20° ( $г/см^3$ , ж.), 1,475 (25° ( $г/см^3$ , ж.), 1,394 (60° ( $г/см^3$ , ж.);  $n = 1,4455$  (20°); Давл. паров: 1 (-58,9°), 10 (-30,4°), 30 (-13,1°), 100 (9,8°), 200 (25,9°), 400 (42,7°), 526 (50°), 740 (60°);  $pK_a$  (1) = 15,7 (20°, вода); ДП: 4,806 (20°) 4,636 (30°) 6,67 (-60°) 1,0087 (100°); Дип.: 1,15 (20°); Вязк.: 0,542 (25°); Пов.нат.: 27,14 (20°); Ск.зв.: 171,4 (97,1°, состояние среды - газ);  $\Delta H_{298}^0$ : -131,8 (ж);  $\Delta C_{298}^0$ : -71,1 (ж);  $S_{298}^0$ : 202,9 (ж);  $C_p^0$ : 116,3 (ж);  $\Delta H_{сгор}$ : 373,2; ЛД $_{50}$ : 1250 (крысы, в/ж), 1000 (мыши, в/ж);  $T_{криг}$ : 262;  $R_{криг}$ : 5,53; Лит.: [343] 327-337, [762] 26-35, [896] 617, [241] 4-5, [284] 92, [369] 187, [510] 154-157, [768] 193, [910] 9, [1042] 82, [1062] 74; Синт.: [526] 72-73
5067. **1-хлорпентан**  $CH_3(CH_2)_3CH_2Cl$ ; М 106,6;  $T_{пл}$  -99°;  $T_{кип}$  107,8°; Лит.: [832] 266-267; Синт.: [924] 68-69
5068. **dl-2-хлорпентадиновая кислота** (dl-1-хлорглutarовая кислота)  $HOOCCHClCH_2CH_2COOH$ ; М 166,56;  $T_{пл}$  99°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: р., эф.: р., лигроин: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [55] 504; Синт.: [382] 356
5069. **2-хлорпропан** (изопропил хлористый) бц. ж.  $(CH_3)_2CHCl$ ; М 78,54;  $T_{пл}$  -117,2°;  $T_{кип}$  34,8-36,5°; Раств.: вода: 0,344 (12,5°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 688-689
5070. **3-хлор-1,2-пропандиол**  $ClCH_2CH(OH)CH_2OH$ ; М 110,5;  $T_{кип}$  213°;  $T_{разл}$  213°; ЛД $_{50}$ : 135 (б. мыши, п/о); Лит.: [832] 306-307; Синт.: [858] 276-278

5071. **1-хлор-2-пропанон** (хлорацетон) бц. ж.  $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{Cl}$ ; М 92,52;  $T_{\text{пл}} -44,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 119^\circ$ ; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,15 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 910-911, [1026] 658, [982] 80; Синт.: [318] 180
5072. **2-хлорпропил-ди(2-хлорэтил)амин гидрхлорид** (новэмбихин) бел. крист.  $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{Cl}_4\text{N}$ ; М 254,89;  $T_{\text{пл}} 79^\circ$ ; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; ЛД<sub>50</sub>: 2 (крысы, в/б), 4 (мышы, п/к); Лит.: [284] 148, [763] 27-30
5073. **3-хлорпропионитрил** (3-хлорпропаннитрил) бц. ж.  $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{CN}$ ; М 89,53;  $T_{\text{кип}} 175^\circ$ ; Пл.: 1,144 ( $18,5^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 100 (б. крысы, п/о), 9 (мышы, п/о); Лит.: [338] 92, 97-98, [897] 920-921; Синт.: [866] 64-65
5074. **2-хлорпропионовая кислота** бц. ж.  $\text{CH}_3\text{CHClCOOH}$ ; М 108,52;  $T_{\text{кип}} 186^\circ$ ;  $pK_a(1) = 2,83$  ( $25^\circ$ , вода); ЛД<sub>50</sub>: 5000 (б. крысы, п/о), 6250 (б. мышы, п/о); Лит.: [897] 924-925, [898] 96
5075. **3-хлорпропионовая кислота** бц. листовидные крист. (р.п. вода)  $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 108,52;  $T_{\text{пл}} 41^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 204^\circ$ ;  $pK_a(1) = 4,08$  ( $25^\circ$ , вода); Лит.: [897] 924-925, [898] 96
5076. **N-хлорсукцинимид** пластинчатые крист. (р.п. тетрахлорметан)  $\text{C}_4\text{H}_4\text{ClNO}_2$ ; М 133,5;  $T_{\text{пл}} 150-151^\circ$ ; Раств.: вода: м.р., укс.: р., этанол: м.р.; Лит.: [832] 136-137
5077. **хлорсульфоновая кислота** бц. дымящая ж.  $\text{HSO}_3\text{Cl}$ ; М 116,52;  $T_{\text{пл}} -80,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 151^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 151^\circ$ ; Раств.: вода: реак., этанол: реак.; Пл.: 1,77 ( $18^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 ( $32^\circ$ ), 10 ( $64^\circ$ ), 100 ( $105,3^\circ$ );  $H_0(1) = -12,8$  ( $20^\circ$ , вода);  $pK_a(1) = -10,43$  ( $20^\circ$ , вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -555,2 (ж); Лит.: [768] 98, [880] 62
5078. **1-(5-хлортенил)-2-силатран**  $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiC}_4\text{H}_9\text{SCl}$ ; М 291,83;  $T_{\text{пл}} 233^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 0,5 (); Лит.: [334]
5079. **хлоруксусная кислота (альфа-форма)** бц. моноклинные крист.  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$ ; М 94,49;  $T_{\text{пл}} 62,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 187,85^\circ$ ; Раств.: бензол: р., вода: х.р., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,58 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.), 1,4043 ( $40^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.), 1,3703 ( $65^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4351$  ( $55^\circ$ ); Давл. паров: 20 ( $104^\circ$ ), 100 ( $132^\circ$ ), 300 ( $160^\circ$ );  $pK_a(1) = 2,86$  ( $25^\circ$ , вода); ДП: 12,3 ( $60^\circ$ ); Вязк.: 1,29 ( $100^\circ$ ); Пов.нат.: 35,17 ( $100^\circ$ );  $\Delta H_{298}^0$ : -504,6 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 12,28;  $T_{\text{всп}}^0$ : 132;  $T_{\text{свочн}}^0$ : 446;  $\Delta H_{\text{гор}}^0$ : 715,5;  $\Delta H_{298}^0$ : -490,1 (ж); ЛД<sub>50</sub>: 55 (крысы, в/ж, в виде 10% раствора); Лит.: [1024] 296-297, [768] 191-192, 223; Синт.: [757] 181-182, [689]
5080. **хлоруксусной кислоты амид**  $\text{ClCH}_2\text{CONH}_2$ ; М 93,512;  $T_{\text{пл}} 117-119^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 225,6^\circ$ ; Лит.: [1026] 658
5081. **хлоруксусной кислоты этиловый эфир** (этилхлорацетат) бц. ж.  $\text{ClCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ ; М 122,55;  $T_{\text{пл}} -26^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 144,2^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,159 ( $20^\circ$ , к в.4, ж.); Лит.: [897] 1028-1029, [1024] 297; Синт.: [249] 78, [924] 576, [612] 71-72
5082. **3-(1-(4-хлорфенил)-2-ацетилэтил)-4-гидроксикумарин** (Г-23133, кумалхлор, томорин)  $\text{C}_{19}\text{H}_{15}\text{ClO}_4$ ; М 342,773;  $T_{\text{пл}} 170^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 1,2 (крысы, п/о); Лит.: [901] 632-633
5083. **4-хлорфенилбороновая кислота** игольчатые крист.  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{B}(\text{OH})_2$ ; М 156,38;  $T_{\text{пл}} 275^\circ$ ; Лит.: [638] 1230
5084. **1-(2-хлорфенил)-2,2-дипианоэтилен** (2-хлорбензальмалонодинитрил, CS, EA 1779, орто-хлорбензилденмалонодинитрил) бц. крист.  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}=\text{C}(\text{CN})_2$ ; М 188,62;  $T_{\text{пл}} 95^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 315^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 315^\circ$ ; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,01 ( $30^\circ$ ), диоксан: х.р., дихлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,04 ( $20^\circ$ , г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [298] 127-129, [338] 124-125, [1024] 285, [59] 60, 158, [255] 204-209
5085. **3-хлорфенилизоцианат** ж.  $\text{ClC}_6\text{H}_4\text{NCO}$ ; М 153,57; Давл. паров: 10,5 ( $83,6^\circ$ ), 55 ( $113^\circ$ ); ЛД<sub>50</sub>: 0,835 (крысы, п/о); Лит.: [338] 333-334, [368] 92

5086. **N-(4-хлорфенил)-N'-метил-N'-метоксимочевина** (монолинурон)  $\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCON}(\text{CH}_3)\text{OCH}_3$ ; М 214,65;  $T_{\text{пл}}$  80°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,58 (20°), ксилит: р., этанол: р.;  $\text{ЛД}_{50}$ : 2000 (крысы, в/ж); Лит.: [1026] 352
5087. **4-хлорфенилпентазол**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{N}=\text{N})_2$ ; М 181,58;  $T_{\text{разл}}$  9°; Лит.: [50] 843
5088. **1-(4-хлорфенил)силатран (RS-150)**  $\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_3\text{SiC}_6\text{H}_4\text{Cl}$ ; М 285,799;  $T_{\text{пл}}$  233°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 1 (б. мыши, п/о), 0,3 (воробьи, п/о), 14 (обезьяны, п/о), 7 (утки, п/о), 7 (шилохвост, п/о); Лит.: [334]
5089. **2-хлорфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 170,593;  $T_{\text{пл}}$  96°;  $\text{pK}_a$  (1) = 4,07 (25°, вода); Лит.: [832] 368-369, [898] 96
5090. **3-хлорфенилуксусная кислота** пластинчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 170,593;  $T_{\text{пл}}$  77,5-78°;  $\text{pK}_a$  (1) = 4,14 (25°, вода); Лит.: [832] 368-369. [898] 96
5091. **4-хлорфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{COOH}$ ; М 170,593;  $T_{\text{пл}}$  105°;  $\text{pK}_a$  (1) = 4,2 (25°, вода); Лит.: [832] 368-369, [898] 96
5092. **4-хлорфеноксиуксусная кислота** (парафен)  $\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_2\text{COOH}$ ; М 186,592;  $T_{\text{пл}}$  159-160°;  $\text{pK}_a$  (1) = 3,1 (25°, вода); Лит.: [898] 96. [561] 238
5093. **4-хлорфеноксиуксусной кислоты 3-хлорфенилового эфира гидрохлорид**  $\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_2\text{COOC}_6\text{H}_3\text{NCl}$ ; М 332,224;  $T_{\text{пл}}$  199-201°; Лит.: [163] 2
5094. **3-хлорфенол** бц. игольчатые крист.  $\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 128,56;  $T_{\text{пл}}$  32,8°;  $T_{\text{кип}}$  214°; Раств.: бензол: 512 (30°), вода: 2,6 (20°), эф.: р., лигронин: р., этанол: р.; Пл.: 1,268 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,245 (45°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\text{pK}_a$  (1) = 9,02 (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1390 (крысы, п/к), 355 (крысы, в/б); Лит.: [897] 1052-1053, [259] 126
5095. **4-хлорфенол** игольчатые крист. (р.п. этанол)  $\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 128,56;  $T_{\text{пл}}$  43°;  $T_{\text{кип}}$  217°; Раств.: бензол: 272 (20°), вода: 2,71 (20°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,26 (45°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\text{pK}_a$  (1) = 9,38 (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 1030 (крысы, п/к), 281 (крысы, в/б), 1000 (крысы, наочно); Лит.: [340] 242-245, [897] 1052-1053, [259] 126, [748] 83
5096. **2-хлорфенол альфа-форма** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ ; М 128,56;  $T_{\text{пл}}$  7°;  $T_{\text{кип}}$  174,9°; Раств.: вода: 2,85 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,241 (18°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,235 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $\text{pK}_a$  (1) = 8,48 (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$ : 670 (крысы, п/о), 950 (крысы, п/к), 230 (крысы, в/б); Лит.: [340] 243-245, [897] 1052-1053, [259] 126
5097. **хлорциан** (СК, chlorine cyan, cyanogen chloride) бц. г.  $\text{ClCN}$ ; М 61,47; CAS 506-77-4;  $T_{\text{пл}}$  -6,9°;  $T_{\text{кип}}$  12,8°; Раств.: вода: 6 (0°); Пл.: 1,222 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [1024] 298, [241] 16, [255] 171-173
5098. **3-хлор-1,2-эпоксипропан** (альфа-эпихлоргидрин, глицидилхлорид) бц. ж.  $\text{C}_3\text{H}_5\text{ClO}$ ; М 92,52;  $T_{\text{пл}}$  -25,6°;  $T_{\text{кип}}$  116,11°;  $\text{ЛД}_{50}$ : 150 (крысы, п/к); Лит.: [1077] 222-223
5099. **хлорэтан** (этил хлористый, этилхлорид) бц. г.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ; М 64,51;  $T_{\text{пл}}$  -138,7°;  $T_{\text{кип}}$  12,27°; Раств.: вода: 0,574 (20°), эф.: смеш., этанол: 48,3 (21°); Пл.: 0,9214 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,9028 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,379 (20°); Дип.: 2,05 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -105 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -53,1 (г);  $S_{298}^0$ : 275,73 (г);  $C_p^0$ : 62,78 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}^0$ : 4,45;  $T_{\text{восп}}^0$ : 494;  $T_{\text{криг}}^0$ : 188,1;  $P_{\text{криг}}$ : 5,42; Лит.: [768] 199; Синт.: [480] 145-147
5100. **2-хлорэтанол** (бета-хлорэтиловый спирт, этиленхлоргидрин) бц. ж.  $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{OH}$ ; М 80,51;  $T_{\text{пл}}$  -69°;  $T_{\text{кип}}$  128,8°; Раств.: вода: смеш., эф.: 2,3 (15°), этанол: р.; Пл.: 1,213 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 10 (30°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 84 (крысы, наочно); Лит.: [897] 1132-1133
5101. **2-хлор-4-этиламино-6-изопропиламино-1,3,5-триазин** (атразин) бц. пор.  $(\text{CH}_3)_2\text{CHNHC}_3\text{N}_3\text{C}_3\text{H}_7\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ; М 215,7;  $T_{\text{пл}}$  173-175°; Раств.: вода: 0,0033 (20°);  $\text{ЛД}_{50}$ : 2170 (б. крысы, в/ж), 1420 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1026] 60, [417] 550
5102. **(2-хлорэтил)триметиламмония хлорид** (тур. хлормекват, хлорхолинхлорид, цикоцел) бел. крист.  $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3\text{Cl}$ ; М 158,07;  $T_{\text{разл}}$  245°; Лит.: [561] 94-95

5103. **О-(2-хлорэтил)-О,О,О-триэтилпрофосфат**  
 $(C_2H_5O)_2P(O)OP(O)(O)(OC_2H_5)OC_2H_5CH_2Cl$ ; М 324,63; Раств.: вода: 5 (20°); ПЛ: 1,2775 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,02 (136°); ЛД<sub>50</sub>: 0,813 (б. мыши, п/к); Лит.: [983]
5104. **холокальциферол** (витамин D<sub>3</sub>) бц. игольчатые крист. C<sub>27</sub>H<sub>44</sub>O; М 384,64; Т<sub>пл</sub> 85°; Спектры: УФ (1 см, λ, ε) = 265 (18000); Лит.: [1020] 385-386, [1026] 101, [1099]
5105. **холестерин** моноклинные крист. C<sub>27</sub>H<sub>46</sub>O; М 386,66; Т<sub>пл</sub> 148,5°; Т<sub>кип</sub> 360°; Т<sub>разл</sub> 360°; Раств.: бензол: р., вода: 0,26 (20°), эф.: 18 (20°), сероуглерод: р., укс.: р. (118°), хлф.: р., этанол: 1,08 (17°), 11 (78°); ПЛ: 1,067 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 1088-1089, [748] 435-436
5106. **холлин пнтроэфир перхлорат** бел. крист. (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>NCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>ONO<sub>2</sub>(ClO<sub>4</sub>); М 248,62; Т<sub>пл</sub> 165°; Раств.: вода: 0,82 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 25 (крысы, в/б); Лит.: [1086] 200-201
5107. **хризен** бц. крист. C<sub>18</sub>H<sub>12</sub>; М 228,3; Т<sub>пл</sub> 255°; Т<sub>кип</sub> 448°; Раств.: бензол: т.р., вода: 0,0000001399 (20,4°), хлф.: р., этанол: 0,1 (20°); Лит.: [1024] 308, [241] 1093-1094, [417] 423, [487] 240-252, [623] 264, [877] 11
5108. **хризотил** (белый асбест) бел. крист. Mg<sub>3</sub>(Si<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)(OH)<sub>4</sub>; М 277,1; Т<sub>пл</sub> 1450°; Лит.: [900] 126-127, [376] 331
5109. **хром** (chromium) сер. кубические мет. Cr; М 52; Т<sub>пл</sub> 1890°; Т<sub>кип</sub> 2680°; Раств.: ртуть: 0,0000000003 (18°); ПЛ: 7,19 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,001 (1240°), 0,1 (1513°), 1 (1695°), 10 (1922°), 100 (2220°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: 0 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: 0 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 23,6 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 23,3 (т); ΔH<sub>пл</sub>: 21; ΔH<sub>кип</sub>: 338; Лит.: [617] 10, [386] 52, [610] 62, [768] 110
5110. **хрома(III) бромид** темно-зелен. тригональные крист. CrBr<sub>3</sub>; М 291,71; Т<sub>возг</sub> 927°; Раств.: вода: р., этанол: х.р.; ПЛ: 4,25 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (693°), 10 (772°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -400,4 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -372,9 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 159,7 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 96,44 (т); Лит.: [768] 110
5111. **хрома гексакарбонил** бц. ромбические крист. Cr(CO)<sub>6</sub>; М 214,06; Т<sub>возг</sub> 151°; Т<sub>разл</sub> 130°; Раств.: бензол: н.р., эф.: н.р., тетрачлорметан: м.р., хлф.: м.р., этанол: н.р.; ПЛ: 1,77 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (36°), 10 (68°), 100 (107,4°); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -1077,4 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -970,4 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 314 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 240 (т); ΔH<sub>возг</sub>: 69,5; ЛД<sub>50</sub>: 230 (б. крысы, в/ж), 150 (б. мыши, в/ж); Лит.: [768] 110
5112. **хрома(III) гидроксид** серо-син. Cr(OH)<sub>3</sub>; М 103,018; Т<sub>разл</sub> 150°; pK<sub>b</sub> (3) = 9,99 (25°, вода); Лит.: [898] 81, [610] 367, [1066] 27-32
5113. **хрома диборид** CrB<sub>2</sub>; М 73,62; Т<sub>пл</sub> 2200°; Лит.: [1020] 304
5114. **хрома(VI) диоксид-дихлорид** (хромил хлористый) темно-красн. ж. CrO<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>; М 154,9; Т<sub>пл</sub> -95°; Т<sub>кип</sub> 116°; Раств.: вода: реакт.; эф.: р., укс.: р., этанол: реакт.; ПЛ: 1,911 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 244-245
5115. **хрома(III) молибдат** ромбические крист. Cr<sub>2</sub>(MoO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>; М 583,805; Т<sub>пл</sub> 780°; Лит.: [619] 196
5116. **хрома(III) нитрат неонагидрат** пурпурн. моноклинные крист. Cr(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> · 9H<sub>2</sub>O; М 400,15; Т<sub>пл</sub> 37°; Т<sub>разл</sub> 125°; Раств.: ацетон: р., вода: 208 (15°), этанол: р.; S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 508,4 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 454,4 (т); Лит.: [768] 110
5117. **хрома нитрид** черн. кубические крист. CrN; М 66; Т<sub>разл</sub> 1500°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 5,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -123,4 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -103,5 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 52,7 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 56,5 (т); Лит.: [768] 110
5118. **хрома(II) оксид** кирпично-красн. гексагональные крист. CrO; М 67,995; Т<sub>разл</sub> 697°; Разл. на: хрома(III) оксид, хром; Лит.: [619] 9, [532] 16
5119. **хрома(III) оксид** зелен. тригональные крист. Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; М 151,99; Т<sub>пл</sub> 2335°; Т<sub>кип</sub> 2954°; Т<sub>разл</sub> 2335°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., этанол: н.р.; ПЛ: 5,21 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); ΔH<sup>0</sup><sub>298</sub>: -1140,6 (т); ΔG<sup>0</sup><sub>298</sub>: -1059 (т); S<sup>0</sup><sub>298</sub>: 81,2 (т); C<sub>p</sub><sup>0</sup>: 118,8 (т); Лит.: [619] 9-12, [283] 530-538, [532] 16, [768] 111

5120. **хрома(IV) оксид** черн. тетрагональные крист.  $\text{CrO}_2$ ; М 83,995;  $T_{\text{разл}}$  410-700°; Разл. на: хрома(III) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [619] 15-16. [532] 16-17
5121. **хрома(VI) оксид** (хромовый ангидрид) красн. ромбические крист.  $\text{CrO}_3$ ; М 99,99;  $T_{\text{пл}}$  196°;  $T_{\text{разл}}$  197-550°; Раств.: вода: 163 (0°), 166 (15°), 167 (20°), 171 (40°), 175 (60°), 190 (80°), 199 (100°), эф.: р., серная кислота 100%о: р., этанол: р.; ПЛ: 2,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -590,4 (т);  $S_{298}^0$ : 73,2 (т); Лит.: [619] 16-18. [897] 244-245. [532] 17, [610] 372, [768] 111
5122. **хрома(III) оксид-дихромат**  $\text{Cr}_3\text{O}_8$ ; М 283,98;  $T_{\text{разл}}$  280°; Лит.: [619] 19, [610] 372
5123. **хрома(III) оксид-хромат**  $\text{Cr}_2\text{O}_5$ ; М 183,989;  $T_{\text{разл}}$  380°; Лит.: [619] 19, [610] 372
5124. **хрома(III) сульфат октадекагидрат** сине-фиолетов. кубические крист.  $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ ; М 716,43;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: 64 (25°), этанол: р.; ПЛ: 1,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [768] 111
5125. **хрома(III) фосфат гексагидрат** фиолетов. триклинные крист.  $\text{CrPO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 255,06;  $T_{\text{разл}}$  100°; Раств.: вода: м.р., укс.: н.р.; ПЛ: 2,121 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 244-245
5126. **хрома фосфид** ромбические крист.  $\text{CrP}$ ; М 82,97;  $T_{\text{пл}}$  1600°; Лит.: [1024] 133
5127. **хрома(III) фторид** зелен. ромбические крист.  $\text{CrF}_3$ ; М 108,99;  $T_{\text{возг}}$  1200°; Раств.: вода: 4 (20°), 6 (60°), фтороводород: р., этанол: н.р.; ПЛ: 3,78 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1159 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1089,3 (т);  $S_{298}^0$ : 94,14 (т);  $C_p^0$ : 78,74 (т); Лит.: [768] 111
5128. **хрома(V) фторид** красн. крист.  $\text{CrF}_5$ ; М 146,99;  $T_{\text{пл}}$  34°;  $T_{\text{кип}}$  117°; Лит.: [44] 932, [102] 2286-2292, [377] 352, [540] 383
5129. **хрома(VI) фторид** желт.  $\text{CrF}_6$ ; М 165,99;  $T_{\text{разл}}$  -100°; Разл. на: хрома(V) фторид, фтор; Лит.: [377] 352
5130. **хрома(II) хлорид** бел. ромбические крист.  $\text{CrCl}_2$ ; М 122,9;  $T_{\text{пл}}$  815°;  $T_{\text{кип}}$  1308°; Раств.: вода: реаг., эф.: н.р., этанол: м.р.; ПЛ: 2,75 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (842°), 10 (966°), 100 (1124°);  $\Delta H_{298}^0$ : -395,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -356,3 (т);  $S_{298}^0$ : 115,65 (т);  $C_p^0$ : 71,17 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 36,8;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 198,3; Лит.: [897] 244-245, [768] 111; Синт.: [822] 1584
5131. **хрома(III) хлорид** (хром треххлористый) фиолетов. моноклинные крист.  $\text{CrCl}_3$ ; М 158,36;  $T_{\text{пл}}$  1150°;  $T_{\text{возг}}$  950°; Раств.: ацетон: м.р., вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; ПЛ: 3,03 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (684°), 10 (761°), 100 (852°);  $\Delta H_{298}^0$ : -570,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -500,7 (т);  $S_{298}^0$ : 124,7 (т);  $C_p^0$ : 91,8 (т); Лит.: [897] 244-245. [377] 352-353, [768] 111
5132. **цезий** (cesium) желтоват. кубические мет. Cs; М 132,91;  $T_{\text{пл}}$  28,5°;  $T_{\text{кип}}$  672°; Раств.: аммиак жидкий: 333,5 (-50°), вода: реаг., ртуть: 4,54 (18°), этанол: реаг.; ПЛ: 1,9 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (278°), 10 (387°), 100 (515°); Вязк.: 0,63 (43,4°), 0,475 (99,6°), 0,375 (168°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 84,35 (т);  $C_p^0$ : 32 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 2,09;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 68,28;  $T_{\text{крип}}$ : 1427; Лит.: [590] 1141-1143, [617] 10, [1090] 184, [376] 83, [386] 52, [611] 220-226, [740] 12-13, [768] 111; Синт.: [820] 1009, [820] 1010-1012, [820] 1012-1013
5133. **цезия азид** игольчатые крист.  $\text{CsN}_3$ ; М 174,93;  $T_{\text{пл}}$  326°;  $T_{\text{разл}}$  390°; Разл. на: цезий, азот, цезия нитрид; Раств.: вода: 224,2 (0°), 307,4 (16°), эф.: н.р., этанол: 1,0366 (16°); Лит.: [278] 160
5134. **цезия азидодисульфит** светло-желт. крист.  $\text{Cs}(\text{SO}_2)_2\text{N}_3$ ; М 303,053;  $T_{\text{разл}}$  -30°; Лит.: [107] 417
5135. **цезия амид** тетрагональные крист.  $\text{CsNH}_2$ ; М 148,93;  $T_{\text{пл}}$  262°; Лит.: [1020] 128
5136. **цезия бромид** бц. кубические крист.  $\text{CsBr}$ ; М 212,81;  $T_{\text{пл}}$  636°;  $T_{\text{кип}}$  1300°; Раств.: аммиак жидкий: р.4,58 (0°), вода: 81,9 (0°), 107,6 (18°), 123,3 (25°), 155,2

- (40°), 195 (60°), 214 (80°), этанол: р.; Пл.: 4,44 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 3,13 (637°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1.6984 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -394,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -383,3 (т);  $S_{298}^0$ : 121 (т);  $C_p^0$ : 51,9 (т); Лит.: [768] 111
5137. **цезия бромид-динодид** крист. CsBrI<sub>2</sub>; М 466,62; Т<sub>пл</sub> 195,5°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [897] 248-249
5138. **цезия бромид-дихлорид** крист. CsBrCl<sub>2</sub>; М 283,71; Т<sub>пл</sub> 205°; Лит.: [897] 248-249
5139. **цезия бромид-нодид-хлорид** желтовато-красн. ромбические крист. CsBrClI; М 375,17; Т<sub>пл</sub> 235°; Т<sub>разл</sub> 290°; Лит.: [897] 248-249
5140. **цезия гексафторхромат(V)** кирпично-красн. CsCrF<sub>6</sub>; М 298,89; Т<sub>разл</sub> 110°; Лит.: [44] 932
5141. **цезия гептафторксенат(VI)** желт. CsXeF<sub>7</sub>; М 397,19; Т<sub>разл</sub> 50°; Лит.: [468] 82, [610] 244
5142. **цезия гидроксид** бел. крист. CsOH; М 149,91; Т<sub>пл</sub> 272°; Т<sub>возг</sub> 400°; Раств.: вода: 385,6 (15°), 303 (30°), этанол: х.р.; Пл.: 3,68 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -406,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -362,3 (т);  $S_{298}^0$ : 93,3 (т);  $\Delta H_{пл}^0$ : 6,74; Лит.: [475] 308, [768] 111
5143. **цезия дибромид-нодид** ромбические крист. CsBr<sub>2</sub>I; М 419,63; Т<sub>пл</sub> 248°; Т<sub>разл</sub> 320°; Лит.: [897] 248-249
5144. **цезия дибромид-хлорид** желт. CsBr<sub>2</sub>Cl; М 328,18; Т<sub>пл</sub> 191°; Лит.: [897] 248-249
5145. **цезия нодид** бц. кубические крист. CsI; М 259,81; Т<sub>пл</sub> 621°; Т<sub>кип</sub> 1280°; Раств.: аммиак жидкий: 151,7 (0°), вода: 44,1 (0°), 67,5 (15°), 85,6 (25°), 122,8 (50°), 170,8 (75°), этанол: р.; Пл.: 4,51 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); n = 1,7876 (20°); Давл. паров: 1 (73°), 10 (872°), 100 (1056°);  $\Delta H_{298}^0$ : -253,1 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -333,5 (т);  $S_{298}^0$ : 130 (т);  $C_p^0$ : 51,9 (т); Лит.: [768] 111
5146. **цезия нодид-дихлорид** светло-оранжев. тригональные крист. CsICl<sub>2</sub>; М 330,72; Т<sub>пл</sub> 230°; Т<sub>разл</sub> 290°; Пл.: 3,86 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 248-249
5147. **цезия карбонат** (цезий углекислый) бц. крист. Cs<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>; М 325,82; Т<sub>разл</sub> 610°; Раств.: вода: 267,6 (15°), 269 (20°), 313,2 (50°), эф.: р., этанол: 11 (19°);  $\Delta G_{298}^0$ : -1039 (т);  $S_{298}^0$ : 188,7 (т); Лит.: [640] 199, [897] 248-249, [768] 111
5148. **цезия надпероксид** (цезия надперекись, цезия супероксид) желт. тетрагональные крист. CsO<sub>2</sub>; М 164,9; Т<sub>пл</sub> 515°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 3,77 (19°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -289,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -211,3 (т); Лит.: [768] 112
5149. **цезия нитрат** бц. гексагональные крист. CsNO<sub>3</sub>; М 194,91; Т<sub>пл</sub> 414°; Раств.: ацетон: р., вода: 9,3 (0°), 14,9 (10°), 23 (20°), 27 (25°), 33,9 (30°), 47,2 (40°), 64,4 (50°), 83,8 (60°), 134 (80°), 197 (100°); Пл.: 3,69 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 91 (420°), 89 (450°), 85 (500°), 81 (550°), 78 (600°);  $\Delta H_{298}^0$ : -494,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -395 (т);  $S_{298}^0$ : 149 (т); ЛД<sub>50</sub>: 2390 (б. мыши, п/о); Лит.: [339] 328, [768] 111
5150. **цезия озонид** красн. кубические крист. CsO<sub>3</sub>; М 180,904; Т<sub>разл</sub> 80°;  $\Delta H_{298}^0$ : -271 (т); Лит.: [1022] 333
5151. **цезия оксид** оранжево-красн. гексагональные крист. Cs<sub>2</sub>O; М 281,91; Т<sub>разл</sub> 360°; Раств.: аммиак жидкий: реак., вода: реак.; Пл.: 4,36 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -317,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -274,5 (т);  $S_{298}^0$ : 123,8 (т); Лит.: [768] 111
5152. **цезия октафторксенат(VI)** кремев. Cs<sub>2</sub>XeF<sub>8</sub>; М 549,091; Т<sub>разл</sub> 400°; Лит.: [610] 244
5153. **цезия перманганат** CsMnO<sub>4</sub>; М 251,84; Т<sub>разл</sub> 250°; Раств.: вода: 0,23 (19°); Лит.: [640] 201, [1021] 643, [531] 16
5154. **цезия пероксид** (цезия перекись) светло-желт. игольчатые крист. CsOOCs; М 297,81; Т<sub>пл</sub> 400°; Т<sub>разл</sub> 650°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 4,25 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -402,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -327,2 (т);  $S_{298}^0$ : 118 (т); Лит.: [768] 112

5155. **цезия перхлорат** бел. орторомбические крист.  $\text{CsClO}_4$ ;  $M$  232,36;  $T_{\text{пл}}$  250°; Раств.: вода: 0,8 (0°), 1 (10°), 1,6 (20°), 4 (40°), 7,3 (60°), 14,4 (80°), 28,57 (99°), метанол: 0,093 (0°), этанол: 0,011 (25°); Лит.: [898] 193, [328] 138
5156. **цезия сульфат** бц. ромбические крист.  $\text{Cs}_2\text{SO}_4$ ;  $M$  361,87;  $T_{\text{пл}}$  1010°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 167,1 (0°), 178,7 (20°), 184,1 (30°), 189,9 (40°), 199,9 (60°), 210,3 (80°), 220,3 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,24 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Пов.нат.: 110 (1040°), 106 (1100°), 99 (1200°), 85 (1500°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1642,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1300 (т);  $S_{298}^0$ : 205,9 (т); Лит.: [768] 112
5157. **цезия тетрагидроалюминат** бц. крист.  $\text{CsAlH}_4$ ;  $M$  163,92;  $T_{\text{разл}}$  300°; Раств.: диглим: р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; Пл.: 2,84 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -165 (т);  $S_{298}^0$ : 150,8 (т); Лит.: [1020] 122
5158. **цезия тиосульфат**  $\text{Cs}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ;  $M$  152,2; CAS 10124-41-1;  $T_{\text{пл}}$  43-49°; Лит.: [11] 409
5159. **цезия трибромид** ромбические крист.  $\text{CsBr}_3$ ;  $M$  372,63;  $T_{\text{пл}}$  180°; Лит.: [897] 246-247
5160. **цезия триодид** черн. ромбические крист.  $\text{CsI}_3$ ;  $M$  513,62;  $T_{\text{пл}}$  207,5°; Лит.: [897] 246-247
5161. **цезия трифторид**  $\text{Cs[F}_3]$ ;  $M$  189,901;  $T_{\text{разл}}$  -233°; Лит.: [79] 453
5162. **цезия фторид** бц. кубические крист.  $\text{CsF}$ ;  $M$  151,9;  $T_{\text{пл}}$  684°;  $T_{\text{кип}}$  1252°; Раств.: вода: 528,9 (0°), 572,9 (25°), 599,3 (50°), этанол: н.р.; Пл.: 3,59 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n$  = 1,48 (20°); Давл. паров: 1 (710°), 10 (844°), 100 (1025°); Пов.нат.: 104 (720°), 102 (750°), 98 (800°), 90 (900°), 83 (980°);  $\Delta H_{298}^0$ : -530,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -505,4 (т);  $S_{298}^0$ : 79 (т);  $C_p^0$ : 50,6 (т); Лит.: [768] 112
5163. **цезия хлорид** бц. кубические крист.  $\text{CsCl}$ ;  $M$  168,36;  $T_{\text{пл}}$  646°;  $T_{\text{кип}}$  1302°; Раств.: 2-метоксизетанол: 3,83 (35°), 3,75 (40°), 3,7 (45°), аммиак жидкий: 0,38 (0°), ацетон: н.р., 0,004 (18°), ацетонитрил: н.р., 0,0083 (18°), 0,0084 (25°), вода: 161,4 (0°), 174,7 (10°), 186,5 (20°), 191,87 (25°), 197,3 (30°), 208 (40°), 218,5 (50°), 229,7 (60°), 250 (80°), 270,5 (100°), изопентанол: 0,038 (25°), метанол: 2,36 (0°), 3,39 (18°), 3,01 (25°), 3,42 (40°), 3,41 (50°), муравьиная кислота: 107,7 (18°), 130,5 (25°), пиридин: н.р., хлорбензол: н.р., этанол: 0,48 (0°), 0,76 (25°), 0,84 (40°), 0,91 (60°); Пл.: 3,97 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $n$  = 1,6418 (20°); Давл. паров: 1 (745°), 10 (882°), 100 (1068°), 223 (1150°); Пов.нат.: 89 (660°), 87 (700°), 80 (800°), 72 (900°), 64 (1000°);  $\Delta H_{298}^0$ : -433 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -404,2 (т);  $S_{298}^0$ : 90 (т);  $C_p^0$ : 52,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 15,1;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 149,3;  $T_{\text{крист}}$ : 3040; Лит.: [898] 290, [740] 24-26, [741] 96-99, [768] 112
5164. **цезия хромат**  $\text{Cs}_2\text{CrO}_4$ ;  $M$  381,805;  $T_{\text{пл}}$  982°; Лит.: [1026] 673
5165. **целекоксиб** (4-(5-*p*-tolyl-3-trifluoromethyl-pyrazol-1-yl)benzenesulfonamide, 4-(5-*p*-толил-3-трифторметил-пиразол-1-ил)бензолсульфамид, celebrex, celecoxib) бледно-желт. пор.  $\text{C}_{17}\text{H}_{14}\text{F}_3\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$ ;  $M$  381,37; CAS 169590-42-5;  $T_{\text{пл}}$  157-159°; Лит.: [26] 46
5166. **целлюлоза регенерированная** (гидратцеллюлоза)  $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$ ;  $T_{\text{разл}}$  175°; Пл.: 1,53 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [768] 216
5167. **церий** (cerium) серебристо-бел. кубические мет.  $\text{Ce}$ ;  $M$  140,12;  $T_{\text{пл}}$  804°;  $T_{\text{кип}}$  3450°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,77 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Давл. паров: 0,01 (1292°), 0,1 (1442°), 1 (1602°), 10 (1860°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 64 (т);  $C_p^0$ : 26,9 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 8,8; Лит.: [377] 552, [386] 52, [768] 112
5168. **церия бромид** бел.  $\text{CeBr}_3$ ;  $M$  379,83;  $T_{\text{пл}}$  733°; Лит.: [377] 559
5169. **церия дикарбид** красн. тетрагональные крист.  $\text{CeC}_2$ ;  $M$  164,14;  $T_{\text{пл}}$  2250°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 5,23 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.); Лит.: [897] 250-251, [981] 292
5170. **церия нодид** желт.  $\text{CeI}_3$ ;  $M$  520,829;  $T_{\text{пл}}$  766°; Лит.: [377] 559
5171. **церия(II) нодид** бронзов.  $\text{CeI}_2$ ;  $M$  393,93;  $T_{\text{пл}}$  808°; Лит.: [377] 559

5172. **церия нитрат гексагидрат** бц. крист.  $\text{Ce}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ; М 434,23;  $T_{\text{разл}} 150^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: 175,5 (25°), 282,8 (50°). этанол: р.; Лит.: [897] 248-249. [768] 112
5173. **церия(IV) оксид** (церия диоксид) бел. кубические крист.  $\text{CeO}_2$ ; М 172,12;  $T_{\text{пл}} 2700^\circ$ ; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,3 (20°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1088,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -1025,5 (т);  $S_{298}^0$  62,3 (т);  $C_p^0$  61,63 (т); Лит.: [536] 4-10, [768] 112
5174. **церия(IV) сульфат** желт. крист.  $\text{Ce}(\text{SO}_4)_2$ ; М 332,24;  $T_{\text{разл}} 195^\circ$ ; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,91 (18°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$  -2343 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -2123 (т);  $S_{298}^0$  -201,7 (т); Лит.: [897] 250-251, [767] 114
5175. **церия сульфат октагидрат** бц. триклинные крист.  $\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ; М 712,53;  $T_{\text{разл}} 630^\circ$ ; Раств.: вода: 16,44 (0°), 9,66 (20°), 5,83 (40°), 2,2 (60°), 0,93 (80°), 0,43 (100°); Пл.: 2,886 (17°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$  -6448 (т); Лит.: [768] 112
5176. **церия фторид** бел.  $\text{CeF}_3$ ; М 197,111;  $T_{\text{пл}} 1430^\circ$ ; Лит.: [377] 559
5177. **церия(IV) фторид** бел.  $\text{CeF}_4$ ; М 216,11;  $T_{\text{пл}} 400^\circ$ ; Лит.: [377] 559
5178. **церия хлорид** бц. гексагональные крист.  $\text{CeCl}_3$ ; М 246,48;  $T_{\text{пл}} 805^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 1730^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: реак., этанол: р.; Пл.: 3,92 (0°,  $\text{г/см}^3$ , т.);  $\Delta H_{298}^0$  -1057,9 (т);  $\Delta G_{298}^0$  -983,9 (т);  $S_{298}^0$  171,5 (т);  $\text{ЛД}_{50}$  569 (б. мыш. п/о); Лит.: [768] 112
5179. **цефедрин**;  $T_{\text{пл}} 59^\circ$ ; Синт.: [434]
5180. **цианамид** (cyanamide, карбаминевой кислоты нитрил) бц. крист.  $\text{NH}_2\text{CN}$ ; М 42,04; CAS 420-04-2;  $T_{\text{пл}} 46^\circ$ ; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0729 (48°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $pK_a(1) = 10,27$  (25°, вода);  $\text{ЛД}_{50}$  150 (кролики, п/о); Лит.: [339] 268-269, [1024], [241] 6, [259] 132, [307] 91; Синт.: [305] 177
5181. **цианациливая кислота** (пропиоловой кислоты нитрил) ж.  $\text{HCC-CN}$ ; М 51,05;  $T_{\text{пл}} 5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 42,5^\circ$ ; Пл.: 0,8159 (17°, к в.4, ж.);  $n = 1,38699$  (17°); Лит.: [57] 237, [63] C585, [205] 47-48
5182. **4-цианбензойная кислота** (терефталевой кислоты моонитрил) листовидные крист. (р.п. вода)  $\text{NCC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ; М 147,14;  $T_{\text{пл}} 213-219^\circ$ ;  $pK_a(1) = 3,55$  (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 97
5183. **цианкобаламин** (витамин  $\text{B}_{12}$ ) красн. игольчатые крист.  $\text{C}_{64}\text{H}_{96}\text{CoN}_{14}\text{O}_{14}\text{P}$ ; М 1369,39;  $T_{\text{пл}} 300^\circ$ ; Раств.: ацетон: р., вода: р., н-бутанол: р.; Лит.: [897] 576-577, [1020] 384, [11] 575, [290] 577-606, [555] 82-84
5184. **цианмуравьиной кислоты метиловый эфир** бц. ж.  $\text{CH}_3\text{OC}(\text{O})\text{CN}$ ; М 85,06;  $T_{\text{кип}} 100^\circ$ ; Лит.: [338] 110-111
5185. **циановодород-фторксенона(II) гексафтороантимонат** бел. крист.  $\text{HCN XeF[AsF}_6\text{]}$ ; М 366,229;  $T_{\text{разл}} -60^\circ$ ; Лит.: [959] 280
5186. **циансилан** бц. крист.  $\text{SiH}_3\text{CN}$ ; М 57,127;  $T_{\text{пл}} 32,4^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 49,6^\circ$ ; Лит.: [855] 206-207
5187. **циануксусная кислота** (малоновой кислоты моонитрил, цианэтановая кислота) бц. крист.  $\text{NCCH}_2\text{COOH}$ ; М 85,06;  $T_{\text{пл}} 70,9-71^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 160^\circ$ ;  $pK_a(1) = 2,47$  (25°, вода); Лит.: [338] 111, [1024] 358
5188. **цигалотрин-L** (каратэ)  $\text{C}_{23}\text{H}_{19}\text{ClF}_3\text{NO}_3$ ; М 449,85;  $T_{\text{пл}} 49^\circ$ ;  $\text{ЛД}_{50}$  50-118 (г); Лит.: [561] 174
5189. **циклобутан-1,1-дикарбоновая кислота** призматические крист. (р.п. вода)  $(\text{CH}_2)_3\text{C}(\text{COOH})_2$ ; М 144,13;  $T_{\text{пл}} 157^\circ$ ;  $pK_a(1) = 4,12$  (25°, вода); Лит.: [832] 416-417, [897] 1096-1097, [898] 97
5190. **циклобутан** (тетраметилен) г.  $(\text{CH}_2)_4$ ; М 56,1;  $T_{\text{пл}} -90,35^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 12,6^\circ$ ; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,703 (0°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $pK_a(1) = 43$  (20°, вода); Лит.: [897] 1094-1095, [369] 77
5191. **циклобутанкарбоновая кислота**  $(\text{CH}_2)_3\text{CHCOOH}$ ; М 100,12;  $T_{\text{пл}} -7,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 196^\circ$ ;  $pK_a(1) = 4,79$  (25°, вода); Лит.: [832] 416-417, [898] 97



5192. **циклобутанон** ж.  $(\text{CH}_2)_3\text{CO}$ ; М 70,09;  $T_{\text{кип}}$  99°;  $J\text{Д}_{50}$ : 3430 (б. мыши, в/ж); Лит.: [624] 542
5193. **4-циклобутил-2,6,7-триокса-1-фосфацикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $\text{C}_4\text{H}_7\text{C}(\text{CH}_2\text{O})_3\text{PO}$ ; М 204,16;  $T_{\text{пл}}$  255-257°;  $J\text{Д}_{50}$ : 0,35 (мышь, в/в); Лит.: [551] 12, 64
5194. **транс-циклогексан-1,2-дикарбоновая кислота** (транс-гексагидрофталевая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{COOH})_2$ ; М 172,18;  $T_{\text{пл}}$  221°;  $pK_a$  (1) = 4,13 (21°, вода); Лит.: [832] 418-419, [897] 1098-1099, [898] 97
5195. **циклогексан-1,1-дикарбоновая кислота** крист.  $(\text{CH}_2)_5\text{C}(\text{COOH})_2$ ; М 172,18;  $T_{\text{пл}}$  178°;  $T_{\text{разл}}$  178°;  $pK_a$  (1) = 4,45 (25°, вода); Лит.: [832] 418-419, [898] 97
5196. **цис-циклогексан-1,2-дикарбоновая кислота** (цис-гексагидрофталевая кислота) триклинные крист. (р.п. вода)  $\text{C}_6\text{H}_{10}(\text{COOH})_2$ ; М 172,18;  $T_{\text{пл}}$  192°;  $T_{\text{разл}}$  192°;  $pK_a$  (1) = 4,34 (20°, вода);  $pK_a$  (2) = 6,77 (20°, вода); Лит.: [832] 418-419, [897] 1098-1099, [898] 97
5197. **циклогексан** (cyclohexane, гексагидробензол, гексаметилен) бц. ж.  $(\text{CH}_2)_6$ ; М 84,16; CAS 110-82-7;  $T_{\text{пл}}$  6,5°;  $T_{\text{кип}}$  81,4°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,77855 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $pK_a$  (1) = 45 (20°, вода);  $J\text{Д}_{50}$ : 4700 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 1096-1097, [220] 31-33, [369] 77, 187, 466, [1077] 216-217; Синт.: [318] 47
5198. **циклогексанкарбоновая кислота** призматические крист.  $(\text{CH}_2)_5\text{CHCOOH}$ ; М 128,17;  $T_{\text{пл}}$  34°;  $T_{\text{кип}}$  232-233°;  $pK_a$  (1) = 4,9 (25°, вода); Лит.: [832] 420-421, [898] 97
5199. **циклогексанол**  $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CHOH}$ ; М 100,159;  $T_{\text{пл}}$  25,15°;  $T_{\text{кип}}$  161,1°; ПЛ: 0,9684 (25°,  $\text{г/см}^3$ , ж.), 0,94155 (30°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $J\text{Д}_{50}$ : 1240 (б. мыши, п/о); Лит.: [310] 102, [1077] 217
5200. **циклогексанон** (анон, пимелинкетон, секстон) бц. ж.  $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{CO}$ ; М 98,143;  $T_{\text{пл}}$  -40,2°;  $T_{\text{кип}}$  155,6°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 7 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,9478 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n$  = 1,4507 (20°); Давл. паров: 4,4 (20°), 15 (47°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = -6,8 (25°, вода); ДП: 18,3 (20°); Вязк.: 2,2 (25°);  $T_{\text{всп}}$ : 40;  $T_{\text{свсп}}$ : 495;  $J\text{Д}_{50}$ : 2780 (б. мыши, п/о), 1540 (кролики, в/б), 1130 (крысы, в/б), 930 (морские свинки, в/б), 1400 (мышь, п/о), 1230 (мышь, в/б); Лит.: [337] 541-543, [259] 138, [791] 21, [768] 195
5201. **циклогексаноноксы** бел. крист.  $\text{CH}_2(\text{CH}_2\text{CH}_2)_2\text{C}=\text{NOH}$ ; М 113,16;  $T_{\text{пл}}$  88°;  $J\text{Д}_{50}$ : 3100 (б. мыши, п/о, в спиртовом растворе); Лит.: [1077] 218
5202. **циклогексисилан** бц. ж.  $\text{Si}_6\text{H}_{12}$ ; М 180,61;  $T_{\text{пл}}$  16,5°; Лит.: [376] 319
5203. **циклогексен**  $\text{C}_6\text{H}_{10}$ ; М 82,1;  $T_{\text{пл}}$  -103,5°;  $T_{\text{кип}}$  83°; Лит.: [832] 422-423; Синт.: [924] 53
5204. **циклогексиламин** бц. ж.  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NH}_2$ ; М 99,18;  $T_{\text{кип}}$  134°; Раств.: ацетон: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,8191 (20°,  $\text{г/см}^3$ , ж.);  $n$  = 1,4318 (20°); Давл. паров: 26 (35°);  $pK_{\text{BH}^+}$  (1) = 10,64 (25°, вода); Дип.: 1,32 (20°); Лит.: [338] 238, [259] 136, [768] 195
5205. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропан** (обезин, пропилогекседрин, эвентин) ж.  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHC}_2\text{H}_5$ ; М 155,3;  $T_{\text{кип}}$  204°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Давл. паров: 8 (75°); Лит.: [748] 280, [1072] 232
5206. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана гидрохлорид** (пропилгекседрина гидрохлорид) бел. крист.  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHC}_2\text{H}_5 \cdot \text{HCl}$ ; М 191,741;  $T_{\text{пл}}$  128°; Лит.: [748] 280
5207. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана шикрат** (пропилгекседрина пи-крат)  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHC}_2\text{H}_5 \cdot \text{HOC}_6\text{H}_4(\text{NO}_2)_3$ ; М 384,384;  $T_{\text{пл}}$  109°; Лит.: [748] 280
5208. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана тетрафенилборат** (пропилгекседрина тетрафенилборат)  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{NHC}_2\text{H}_5(\text{B}(\text{C}_6\text{H}_5)_4)$ ; М 475,515;  $T_{\text{пл}}$  131°; Лит.: [748] 280

5209. **О-циклогексил-метилфтортиофосфонат** (EA 2223) ж.  $C_6H_{11}OP(S)(F)CH_3$ ; М 196,2; CAS 4241-34-3;  $T_{пл}$  -26,7°;  $T_{кип}$  227,2°; ПЛ: 1,12 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [60] 21-22
5210. **О-циклогексил-метилфторфосфонат** (CMPF, EA 1212, GF, cyclosarin, циклозарин) бц. ж.  $C_6H_{11}OP(F)(O)CH_3$ ; М 180,2; CAS 329-99-7;  $T_{пл}$  -30°;  $T_{кип}$  239°; Раств.: вода: 0,37 (20°); ПЛ: 1,1327 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,044 (20°), 0,07 (25°); Лит.: [195] 22-23, [59] 60, 140, [78] 91-94
5211. **4-циклогексил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид**  $C_6H_{11}C(CH_2O)_3PO$ ; М 232,21;  $T_{пл}$  237-238°;  $LD_{50}$ : 0,52 (мыши, в/в); Лит.: [551] 12, 64
5212. **циклогексил-фенилгликолевой кислоты 2-диметиламиноэтиловый эфир гидрохлорид** (амедин)  $C_6H_{11}(C_6H_5)C(OH)COOCH_2CH_2NH(CH_3)_2Cl$ ; М 341,873;  $T_{пл}$  213-216°; Лит.: [1026] 32
5213. **4-циклогексилфенол** бц. игольчатые крист.  $C_6H_{11}C_6H_4OH$ ; М 176,26;  $T_{пл}$  133°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 1052-1053
5214. **циклогексинид** (4-(2-(3,5-диметил-2-оксоциклогексил)-2-оксизтил)пиперидин-2,6-дион, актидион) крист.  $C_{15}H_{23}NO_4$ ; М 281,34742;  $T_{пл}$  116°; Раств.: вода: 2 (2°), изoproпанол: р., метанол: р., хлф.: р., этанол: р.; ПЛ: 6,8 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $LD_{50}$ : 2 (крысы, п/о); Лит.: [901] 602-603, [257] 171, [415] 232
5215. **циклогептанон** (суберон) маслянистая ж.  $(CH_2)_6CO$ ; М 112,17;  $T_{кип}$  179,5°;  $LD_{50}$ : 1820 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 1104-1105
5216. **цикло-гептасера** желт. S<sub>7</sub>; М 224,455;  $T_{разл}$  39°; ПЛ: 2,182 (-110°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 15
5217. **циклогептатриен** (тропилиден) бц. ж.  $C_7H_8$ ; М 92,138;  $T_{пл}$  -78,45°;  $T_{кип}$  115,5°; ПЛ: 0,9105 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,5208 (25°);  $LD_{50}$ : 57 (б. крысы, в/ж), 171 (б. мыши, в/ж); Лит.: [337] 41, [1024] 366-367
5218. **N-(N-циклогептиламино(4-цианофенилмино)метил)-2-аминоуксусная кислота**  $C_7H_{13}NHC(=NC_6H_4CN)NHCH_2COOH$ ; М 314,382;  $T_{пл}$  220°; Лит.: [719]
5219. **цикло-декамера** желтовато-зел. S<sub>10</sub>; М 320,65;  $T_{разл}$  0°; ПЛ: 2,103 (-110°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 15
5220. **цикло-додекамера** светло-желт. S<sub>12</sub>; М 384,78;  $T_{пл}$  148°; ПЛ: 2,036 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 15, 17
5221. **циклодол** (1-циклогексил-1-фенил-3-(1-пиперидинил)пропанола гидрохлорид, апаркан, паркопан, ромпаркин, тригексифенидил) бел. крист.  $C_6H_{11}C(C_6H_5)(OH)CH_2CH_2N(CH_2CH_2)_2CH_2 \cdot HCl$ ; М 337,92718; CAS 144-11-6;  $T_{пл}$  243°; Раств.: вода: м.р., этанол: р.; Лит.: [784] 889, [901] 968-969, [1026] 682
5222. **цикло-пикосера** светло-желт. S<sub>20</sub>; М 641,3;  $T_{пл}$  124°;  $T_{разл}$  124°; ПЛ: 2,016 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 15
5223. **N-(N-циклонониламино(4-цианофенилмино)метил)-2-аминоуксусная кислота** (sucrononic acid)  $C_{19}H_{26}N_4O_2$ ; М 342,435;  $T_{пл}$  195°; Лит.: [125] 4406, [719]; Синт.: [719]
5224. **цикло-октадекамера** лимонно-желт. крист. S<sub>18</sub>; М 577,17;  $T_{пл}$  128°;  $T_{разл}$  128°; ПЛ: 2,09 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [377] 15
5225. **цис,цис-1,5-циклооктадиен** ж.  $C_8H_{12}$ ; М 108,2;  $T_{кип}$  150°; ПЛ: 0,8833 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4936 (20°); Лит.: [337] 36, 40-41
5226. **1,5-циклооктадиенсеребра нитрат** бц. игольчатые крист.  $C_8H_{12}AgNO_3$ ; М 278,054;  $T_{пл}$  135°;  $T_{разл}$  100°; Лит.: [1046] 524
5227. **циклооктан**  $C_8H_{16}$ ; М 112,213;  $T_{пл}$  14,3°; Лит.: [55] 643
5228. **циклооктатетраен** золотисто-желт. ж.  $(CH=CH)_4$ ; М 104,14;  $T_{пл}$  -7°;  $T_{кип}$  142°; ПЛ: 0,9206 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5375 (20°); Лит.: [55] 643, [1024] 369
5229. **N-(N-циклооктиламино(3-хлор-4-цианофенилмино)метил)-2-аминоуксусная кислота**  $C_8H_{15}NHC(=NC_6H_3(CN)Cl)NHCH_2COOH$ ; М 362,854;  $T_{пл}$  156°; Лит.: [719]

5230. N-(N-циклооктилмино(4-цианофенилмино)метил)-2-ампиоуксусная кислота  $C_8H_{15}NHC(=NC_6H_4CN)NHCH_2COOH$ ; М 328,41;  $T_{пл}$  228°; Лит.: [719]
5231. 1,3-циклопентадиен ж.  $C_5H_6$ ; М 66,101;  $T_{кип}$  41°; Пл.: 0,8046 (19°, к в.4, ж.);  $n = 1,4446$  (20°); Лит.: [337] 36-37
5232. циклопентадиенилтрикарбонилмарганец (ЦТМ, цимантрен) желт. крист.  $C_5H_5Mn(CO)_3$ ; М 204,06;  $T_{пл}$  77°;  $LD_{50}$ : 58 (б. крысы, п/о); Лит.: [339] 520-521, [1021] 648; Синт.: [856] 256
5233. циклопентан-1,1-дикарбоновая кислота призматические крист. (р.п. вода)  $(CH_2)_4C(COOH)_2$ ; М 158,152;  $T_{пл}$  176-185°;  $T_{разл}$  185°;  $pK_a$  (1) = 4,22 (25°, вода); Лит.: [55] 645, [898] 97
5234. циклопентан бц. ж.  $(CH_2)_5$ ; М 70,1;  $T_{пл}$  -93,9°;  $T_{кип}$  49,3°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,755 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,4067$  (20°);  $pK_a$  (1) = 44 (20°, вода); Лит.: [369] 77, [386] 108-109
5235. циклопентанкарбоновая кислота  $(CH_2)_4CHCOOH$ ; М 114,142;  $T_{пл}$  -7°;  $T_{кип}$  212,5°;  $pK_a$  (1) = 4,99 (25°, вода); Лит.: [832] 426-427, [898] 97
5236. циклопентанол (циклопентильовый спирт) маслянистая ж.  $C_5H_{10}O$ ; М 86,1;  $T_{кип}$  139-140°; Лит.: [897] 1106-1107
5237. циклопентанон маслянистая ж.  $(CH_2)_4CO$ ; М 84,12;  $T_{пл}$  -58,2°;  $T_{кип}$  130,6°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.;  $LD_{50}$ : 1820 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 1106-1107
5238. циклопентасилан бц. ж.  $Si_5H_{10}$ ; М 150,51;  $T_{пл}$  -10,5°; Лит.: [376] 319
5239. циклопентен ж.  $C_5H_8$ ; М 68,12;  $T_{пл}$  -135,1°;  $T_{кип}$  44,24°; Лит.: [897] 1106-1107
5240. О-циклопентил-S-диэтиламиноэтил-метилтиофосфонат (ЕА 3148) бц. ж.  $C_{12}H_{26}NO_2PS$ ; М 279,4; CAS 93240-66-5; Пл.: 1,05 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,0004 (25°); Лит.: [60] 28
5241. 4-циклопентил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид  $C_5H_9C(CH_2O)_3PO$ ; М 218,19;  $T_{пл}$  214-216°;  $LD_{50}$ : 0,42 (мыши, в/в); Лит.: [551] 12, 64
5242. циклопентил-фенилглицероловой кислоты 1-метил-4-пиперидильный эфир (ЕА 3443) ж.  $C_6H_5(C_5H_9)C(OH)COOC_5H_9NCH_3$ ; М 317,42; CAS 37803-21-0;  $T_{пл}$  48°;  $T_{кип}$  379°; Лит.: [60] 389, [165] 324, [265] 144
5243. циклопропан-1,1-дикарбоновая кислота (винаконовая кислота) триклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир)  $(CH_2)_2C(COOH)_2$ ; М 130,11; CAS 598-10-7;  $T_{пл}$  140°;  $pK_a$  (1) = 1,8 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,42 (25°, вода); Лит.: [897] 572-573, [11] 183
5244. циклопропан (триметилен) бц. г.  $(CH_2)_3$ ; М 42,08;  $T_{пл}$  -127,42°;  $T_{кип}$  -32,8°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., петр.эф.: р., этанол: х.р.; Пл.: 0,72 (-79°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6886 (-40°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6769 (-30°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n = 1,3799$  (-42,5°);  $pK_a$  (1) = 39 (20°, вода); Дипл.: 0 (20°);  $\Delta H_{пл}$ : 5,44;  $\Delta H_{гор}$ : 2078,6;  $T_{крит}$ : 124,65;  $P_{крит}$ : 5,677; Лит.: [343] 79-80, [284] 89, [369] 77, [768] 196
5245. циклопропанкарбоновая кислота  $(CH_2)_2CHCOOH$ ; М 86,09;  $T_{пл}$  18-19°;  $T_{кип}$  181-184°;  $pK_a$  (1) = 4,83 (25°, вода); Лит.: [897] 1106-1107, [898] 97
5246. циклопропан-1,2,3-трикарбоновая кислота бц. игольчатые крист.  $(CHCOOH)_3$ ; М 174,12;  $T_{пл}$  220°; Лит.: [897] 1106-1107
5247. (+/-)-транс-циклопропан-1,2,3-трипиперидин бц. крист.  $(CH_2NHNH_2)_3$ ; М 222,126;  $T_{пл}$  135°;  $T_{разл}$  135°; Лит.: [439] 489
5248. циклопропен г.  $C_3H_4$ ; М 40,06;  $T_{кип}$  -36°; Лит.: [1024] 370
5249. 4-циклопропил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид  $C_3H_5C(CH_2O)_3PO$ ; М 190,134;  $T_{пл}$  260-262°;  $LD_{50}$ : 0,82 (мыши, в/в); Лит.: [551] 12, 64
5250. циклотетратриаконтан  $(CH_2)_{34}$ ; М 476,904;  $T_{пл}$  66°; Пл.: 0,856 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1047] 226

5251. **циклотриаконтан**  $(\text{CH}_2)_{30}$ ; М 420,797;  $T_{\text{пл}}$  56°; ПЛ.: 0,854 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [1047] 226
5252. **циклотридекан**  $(\text{CH}_2)_{13}$ ; М 182,34;  $T_{\text{пл}}$  23,5°; ПЛ.: 0,861 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 20 (128°); Лит.: [641] 74
5253. **циклофосфан гидрат** бел. крист.  $\text{C}_7\text{H}_{17}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_3\text{P}$ ; М 279,1;  $T_{\text{пл}}$  47-51°; Раств.: ацетон: т.р., вода: р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 148, [763] 63-75
5254. **циклохлоротин** бел. крист.  $\text{C}_{23}\text{H}_{31}\text{Cl}_2\text{N}_5\text{O}_6$ ; М 544,43;  $T_{\text{пл}}$  251°; ЛД<sub>50</sub>: 5 (крысы, п/о), 0,5 (крысы, п/к), 5 (морские свинки, п/о), 0,5 (морские свинки, п/к), 5 (мыши, п/о), 0,475 (мыши, п/к), 0,4 (мыши, в/б); Лит.: [1024] 529-530, [425] 295, [942] 232
5255. **цикутотоксин** ((Е,Е,Е)-(-)-8,10,12-heptadecatriene-4,6-diyne-1,14-diol. (Е,Е,Е)-(-)-8,10,12-гептадекатриен-4,6-диин-1,14-диол, cicutoxin) призматические крист.  $\text{C}_{17}\text{H}_{22}\text{O}_2$ ; М 258,36;  $T_{\text{пл}}$  54°; Лит.: [232] 353, [620] 220, [1024] 531
5256. **цинк** (zinc) серебристо-бел. гексагональные мет. Zn; М 65,38;  $T_{\text{пл}}$  419,5°;  $T_{\text{кип}}$  906°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 2,2 (18°); ПЛ.: 7,133 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.), 6,59 (500°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 6,4 (800°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,01 (345°), 0,1 (408°), 1 (490°), 10 (596°), 100 (738°); Пов.нат.: 780 (419,5°), 778 (500°), 764 (600°), 754 (670°);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 41,63 (т);  $C_p^0$ : 25,44 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 7,24;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 115,3; Лит.: [617] 10, [1024] 377-379, [348] 528, [386] 52, [610] 62, [768] 112, [955] 112
5257. **цинка ацетат** бел. моноклинные крист.  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Zn}$ ; М 183,46;  $T_{\text{пл}}$  236°; Раств.: вода: 30 (20°), 44,6 (100°), этанол: 2,8 (25°), 166 (79°); ПЛ.: 1,84 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 254-255, [1024] 379-380, [1026] 684
5258. **цинка ацетат дигидрат** бел. моноклинные крист.  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Zn} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 219,49;  $T_{\text{разл}}$  100°; Разл. на: цинка ацетат, вода; Раств.: вода: 41,6 (20°), этанол: 4,2 (20°); ПЛ.: 1,735 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 254-255, [1026] 684, [54] 3.59
5259. **цинка борогидрид** бел. крист.  $\text{Zn}(\text{BH}_4)_2$ ; М 95,08;  $T_{\text{разл}}$  85°; Раств.: эф.: м.р.; Лит.: [611] 201
5260. **цинка бромид** бц. тетрагональные крист.  $\text{ZnBr}_2$ ; М 225,19;  $T_{\text{пл}}$  394°;  $T_{\text{кип}}$  670°; Раств.: ацетон: 364 (20°), вода: 389 (0°), 426 (15°), 470 (25°), 525 (30°), 592 (40°), 619 (60°), 644 (80°), 672 (100°), эф.: х.р., пиридин: 4,5 (18°), этанол: х.р.; ПЛ.: 4,22 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Пов.нат.: 49,5 (500°), 47,8 (600°), 40,5 (670°);  $\Delta H_{298}^0$ : -329,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -312,4 (т);  $S_{298}^0$ : 136 (т);  $C_p^0$ : 65,7 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 15,65;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 109,6; Лит.: [768] 112
5261. **цинка гидроксид** бел. ромбические крист.  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ; М 99,39;  $T_{\text{разл}}$  125°; Раств.: вода: о.м.р.; ПЛ.: 3,05 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_b$  (2) = 4,4 (25°, вода);  $\Delta H_{298}^0$ : -645,4 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -555,9 (т);  $S_{298}^0$ : 76,99 (т);  $C_p^0$ : 72,27 (т); Лит.: [768] 113
5262. **цинка диметилдигиокарбамат** (карбамат МЦ, цимат, цирам) бел. крист.  $((\text{CH}_3)_2\text{NC}(\text{S})\text{S})_2\text{Zn}$ ; М 305,8; CAS 137-30-4;  $T_{\text{пл}}$  248-250°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ.: 2, (40°, к в.4, т.); ЛД<sub>50</sub>: 340-800 (б. мыши, п/о), 100-200 (кролики, п/о), 1200-1400 (крысы, п/о); Лит.: [189] 2-47, [338] 78-80, [11] 498, [1077] 220
5263. **цинка дигидридгидиокарбамат** бел. пор.  $((\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{NC}(\text{S})\text{S})_2\text{Zn}$ ; М 361,93;  $T_{\text{пл}}$  179-181°; ЛД<sub>50</sub>: 700 (мыши, п/о); Лит.: [338] 81, [1077] 220
5264. **цинка иодид** бел. тетрагональные крист.  $\text{ZnI}_2$ ; М 319,18;  $T_{\text{пл}}$  446°;  $T_{\text{кип}}$  624°; Раств.: аммиак жидкий: р.0.1 (0°), вода: 430,6 (0°), 432 (18°), 446 (40°), 468 (60°), 488 (80°), 510 (100°), эф.: р., пиридин: 12,9 (18°), этанол: р.; ПЛ.: 4,666 (11,2°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -208,2 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -209,3 (т);  $S_{298}^0$ : 161,5 (т);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 16,7;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 117,2; Лит.: [897] 252-253, [768] 113
5265. **цинка карбонат** (цинк углекислый) бц. тригональные крист.  $\text{ZnCO}_3$ ; М 125,38;  $T_{\text{разл}}$  300°; Разл. на: цинка оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: н.р., вода: 0,001 (15°); ПЛ.: 4,44 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 254-255, [54] 3.59

5266. **цинка нитрат гексагидрат** бц. ромбические крист.  $Zn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$ ; М 297,45;  $T_{пл}$  36,4°;  $T_{разл}$  105°; Раств.: аммиак жидкий: 29 (0°), вода: 93,8 (0°), 104,9 (10°), 118,8 (20°), 127,3 (25°), 139,2 (30°), 210 (40°), 432 (50°), 707 (60°), 871 (70°), этанол: х.р.; Пл.: 2,13 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -2306,8 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -1174,9 (т);  $S^0_{298}$ : 462,3 (т);  $C_p^0$ : 397 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 38,6; Лит.: [768] 113
5267. **цинка оксид** (цинкит) бел. гексагональные крист.  $ZnO$ ; М 81,38;  $T_{пл}$  1975°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 0.00016 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 2,008 (20°);  $\Delta H^0_{298}$ : -350,6 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -320,7 (т);  $S^0_{298}$ : 43,64 (т);  $C_p^0$ : 40,25 (т); Лит.: [1024] 380, [768] 113
5268. **цинка перманганат гексагидрат** коричневл. крист.  $Zn(MnO_4)_2 \cdot 6H_2O$ ; М 411,33;  $T_{разл}$  100°; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 2,47 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [638] 351
5269. **цинка перхлорат**  $Zn(ClO_4)_2$ ; М 264,29;  $T_{пл}$  262°;  $T_{разл}$  267-337°; Лит.: [1022] 499
5270. **цинка стеарат** бел.  $(C_{17}H_{35}COO)_2Zn$ ; М 632,33;  $T_{пл}$  130°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Лит.: [516] 487, [54] 3.59, [1077] 220-221
5271. **цинка сульфат** бц. ромбические крист.  $ZnSO_4$ ; М 161,44;  $T_{разл}$  600°; Раств.: вода: 41,8 (0°), 47,5 (10°), 54,1 (20°), 58 (25°), 62,1 (30°), 70,4 (40°), 74,8 (60°), 67,2 (80°), 60,5 (100°), метанол: 0,485 (15°), 0,425 (25°), 0,408 (35°), этанол: 0,038 (15°), 0,029 (35°); Пл.: 3,74 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $n$  = 1,658 (20°);  $\Delta H^0_{298}$ : -981,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -870,1 (т);  $S^0_{298}$ : 110,5 (т);  $C_p^0$ : 99,08 (т); Лит.: [768] 113
5272. **цинка сульфат гептагидрат** бц. ромбические крист.  $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$ ; М 287,54;  $T_{разл}$  280°; Раств.: ацетон: н.р., вода: о.х.р., глицерин: 10 (20°), этанол: м.р., н.р.; Пл.: 1,97 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -3078,5 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -2563,9 (т);  $S^0_{298}$ : 388,7 (т);  $C_p^0$ : 381,4 (т); Лит.: [284] 59, [768] 113
5273. **цинка формат дигидрат** бел. крист.  $Zn(HCOO)_2 \cdot 2H_2O$ ; М 191,455;  $T_{разл}$  175°; Пл.: 2,21 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [516] 487, [11] 498
5274. **цинка фосфид** (цинк фосфористый) темно-сер. кубические крист.  $Zn_3P_2$ ; М 258,06;  $T_{пл}$  420°;  $T_{кип}$  1100°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,55 (13°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $LD_{50}$ : 50 (крысы, п/о); Лит.: [897] 254-255, [797] 25
5275. **цинка фторид** бц. тетрагональные крист.  $ZnF_2$ ; М 103,38;  $T_{пл}$  872°;  $T_{кип}$  1505°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 1,6 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 4,84 (15°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (922°), 10 (1070°), 100 (1266°);  $\Delta H^0_{298}$ : -764,4 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -713,5 (т);  $S^0_{298}$ : 73,68 (т);  $C_p^0$ : 65,65 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 41,8;  $\Delta H_{кип}$ : 185; Лит.: [768] 113
5276. **цинка хлорид** бц. тригональные крист.  $ZnCl_2$ ; М 135,29;  $T_{пл}$  318°;  $T_{кип}$  732°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: 43,5 (18°), вода: 208 (0°), 272 (10°), 367 (20°), 408 (25°), 435 (30°), 453 (40°), 471 (50°), 495 (60°), 549 (80°), 614 (100°), эф.: х.р., пиридин: 2,6 (20°), этанол: 100 (12,5°); Пл.: 2,91 (25°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H^0_{298}$ : -415,05 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : -369,4 (т);  $S^0_{298}$ : 111,5 (т);  $C_p^0$ : 71,33 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 10,25;  $\Delta H_{кип}$ : 119,2; Лит.: [377] 532, [611] 199, [768] 113, [1096] 572-578
5277. **цинка этилен-N,N'-бисдитиокарбамат** (аспер. карбадин. купразан, ленакол, тиозин, цинеб) бел. пор.  $(CH_2NHC(S)S)_2Zn$ ; М 275,75;  $T_{пл}$  240°; Лит.: [338] 87-88
5278. **цинонолин** (1,2-дизанафталин, бензо[с]пиридазин) светло-желт. крист.  $C_8H_6N_2$ ; М 130,15;  $T_{пл}$  40-41°; Лит.: [1024] 383
5279. **цинохальмина нитрат**;  $T_{пл}$  196°; Раств.: вода: 0,2 (20°); Лит.: [333] 51. [670] 606
5280. **цирконий** (zirconium) серебристо-бел. гексагональные мет. Zr; М 91,22;  $T_{пл}$  1855°;  $T_{кип}$  4320°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,45 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 0,01 (2390°), 0,1 (2645°), 1 (2955°);  $\Delta H^0_{298}$ : 0 (т);  $\Delta G^0_{298}$ : 0 (т);  $S^0_{298}$ : 39 (т);  $C_p^0$ : 25,36 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 14,6;  $\Delta H_{кип}$ : 557,7; Лит.: [1024] 384-386, [1090] 254-256, [54] 3,60, [296], [386] 52, [768] 113

5281. **циркония хлорид октагидрат** бц. тетрагональные крист.  $ZrOCl_2 \cdot 8H_2O$ ; М 322,25;  $T_{разл}$  150-400°; Раств.: вода: 54 (0°), 60 (20°), 65 (40°), 85 (60°), 155 (70.5°). реаг. (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,55 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -3468 (т); Лит.: [768] 114
5282. **циркония борогидрид**  $Zr(BH_4)_4$ ; М 150,595;  $T_{пл}$  28,7°; Лит.: [1020] 308
5283. **циркония диборид** (zirconium diboride) сер. гексагональные крист.  $ZrB_2$ ; М 112,85;  $T_{пл}$  3245°;  $T_{разл}$  4193°; Лит.: [1020] 304, [54] 3.60
5284. **циркония карбид** темно-сер. кубические крист.  $ZrC$ ; М 103,23;  $T_{пл}$  3530°;  $T_{кип}$  5100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,7 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -206,7 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -197,4 (т);  $S_{298}^0$ : 33,3 (т);  $C_p^0$ : 37,9 (т); Лит.: [981] 303, [1024] 387, [768] 113
5285. **циркония нитрат пентагидрат** бц. крист.  $Zr(NO_3)_4 \cdot 5H_2O$ ; М 429,32;  $T_{разл}$  75°; Раств.: вода: р.; Лит.: [768] 113
5286. **циркония нитрид** желтовато-зел. кубические крист.  $ZrN$ ; М 105,23;  $T_{пл}$  2990°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,09 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -371,5 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -343 (т);  $S_{298}^0$ : 38,9 (т);  $C_p^0$ : 40,42 (т); Лит.: [768] 114
5287. **циркония оксид** (бадделеит) бц. моноклинные крист.  $ZrO_2$ ; М 123,22;  $T_{пл}$  2700°;  $T_{кип}$  4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,68 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1100,6 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1042,8 (т);  $S_{298}^0$ : 50,38 (т);  $C_p^0$ : 56,19 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 87; Лит.: [1024] 387, [768] 114
5288. **циркония ортосиликат** (циркон) тетрагональные крист.  $ZrSiO_4$ ; М 183,307;  $T_{разл}$  1680°; Лит.: [1024] 385
5289. **циркония сульфат тетрагидрат** бц. ромбические крист.  $Zr(SO_4)_2 \cdot 4H_2O$ ; М 355,4;  $T_{разл}$  100-160°; Раств.: вода: 64 (18°), 79 (40°), серная кислота 100%: р., этанол: н.р.;  $\Delta H_{298}^0$ : -3647 (т); Лит.: [768] 114
5290. **циркония фторид** бц. моноклинные крист.  $ZrF_4$ ; М 167,21;  $T_{пл}$  903°;  $T_{кип}$  918°;  $T_{возг}$  903°; Раств.: вода: 1,5 (25°), 1,39 (50°), фтороводород: р.; Пл.: 4,43 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (651°), 10 (725°), 100 (813°);  $\Delta H_{298}^0$ : -1911,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -1809,9 (т);  $S_{298}^0$ : 104,6 (т);  $C_p^0$ : 103,6 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 64,2;  $\Delta H_{возг}$ : 216,1; Лит.: [1024] 386, [362] 10-20, [768] 114
5291. **циркония хлорид** бел. кубические крист.  $ZrCl_4$ ; М 233,03;  $T_{возг}$  333°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,8 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (189°), 10 (230°), 100 (279°);  $\Delta H_{298}^0$ : -979,8 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : -889,3 (т);  $S_{298}^0$ : 181,4 (т);  $C_p^0$ : 119,9 (т);  $\Delta H_{пл}$ : 49;  $\Delta H_{возг}$ : 103,1; Лит.: [768] 114
5292. **циркумантрацен** темно-красн. игольчатые крист.  $C_{40}H_{16}$ ; М 496,555;  $T_{разл}$  480°; Лит.: [488] 135-136
5293. **цистенин** бц. крист.  $HSCH_2CH(NH_2)COOH$ ; М 121,16;  $T_{пл}$  240°;  $T_{разл}$  240°;  $pI$  (1) = 5,07 (25°, вода);  $pK_{BH}^+$  (1) = 8,14 (30°, вода,  $NH_3^+$  цвиттер-иона);  $pK_a$  (1) = 1,71 (25°, вода,  $COOH$ );  $pK_a$  (2) = 10,34 (30°, вода,  $SH$ ); Лит.: [897] 1110-1111, [898] 97, [1024] 388, [415] 36
5294. **цистенин гидрохлорид** крист.  $HSCH_2CH(NH_2)COOH \cdot HCl$ ; М 157,619;  $T_{пл}$  178°; Лит.: [897] 1110-1111
5295. **цистин** гексагональные крист.  $HOOCCH(NH_2)CH_2SSCH_2CH(NH_2)COOH$ ; М 240,29;  $T_{пл}$  258-261°;  $pK_a$  (1) = 7,85 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 9,85 (25°, вода); Лит.: [897] 1110-1111, [898] 97, [415] 36
5296. **цитизин** бел. крист.  $C_{11}H_{14}N_2O$ ; М 190,24166;  $T_{пл}$  156°; Раств.: вода: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [832] 428-429, [284] 344-346
5297. **цитраконовая кислота** (метилмалеиновая кислота) моноклинные крист.  $HOOC(CH_3)=CHCOOH$ ; М 130,11;  $T_{пл}$  91°;  $pK_a$  (1) = 2,29 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 6,15 (25°, вода); Лит.: [897] 1110-1111, [898] 97
5298. **цитронеллаль** бц. вязкая ж.  $(CH_3)_2C=CHCH_2CH_2CH(CH_3)CH_2CHO$ ; М 154,25;  $T_{кип}$  205-208°;  $T_{всп}$ : 81;  $T_{свсп}$ : 230; Лит.: [1024] 391

5299. **павелевая кислота** (этандиовая кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода)  $(\text{COOH})_2$ ; М 90,04;  $T_{\text{пл}}$  189,5°; Раств.: бензол: н.р.; вода: 10 (20°), 25 (44,5°), 100 (86,5°), 120 (100°), эф.: 16,9 (20°), метанол: 25 (-35°), 100 (19°), петр.эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 24 (15°);  $pK_a(1) = 1,27$  (25°, вода);  $pK_a(2) = 4,27$  (25°, вода); Дип.: 2,63 (20°);  $\Delta H_{298}^0$ : -826,8 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -697,9 (г);  $S_{298}^0$ : 120,1 (г);  $C_p^0$ : 108,8 (г);  $\Delta H_{\text{сгор}}$ : 252; Лит.: [620] 136-137, [386] 202, [768] 196, 224, [984] 10-45
5300. **павелевая кислота дигидрат** бц. моноклинные крист. (р.п. вода)  $(\text{COOH})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ; М 126;  $T_{\text{пл}}$  101,5°; Раств.: вода: 0,182 (23°), эф.: 1,37 (15°); Лит.: [241] 25, [768] 196
5301. **павелевой кислоты диамид** (оксамид)  $\text{H}_2\text{NCOCONH}_2$ ; М 88,065;  $T_{\text{пл}}$  419°; Лит.: [1026] 400
5302. **павелевой кислоты дибутиловый эфир** (дибутилоксалат)  $(\text{COOC}_4\text{H}_9)_2$ ; М 202,24;  $T_{\text{пл}}$  -29,6°;  $T_{\text{кип}}$  245,5°; Лит.: [1024] 402, [1026] 163
5303. **павелевой кислоты дигидразид**  $(\text{CONHNH}_2)_2$ ; М 118,09;  $T_{\text{пл}}$  241°;  $T_{\text{разл}}$  241°; Лит.: [57] 30
5304. **павелевой кислоты диметилвый эфир** (диметилоксалат, метилоксалат) бц. моноклинные крист.  $(\text{COOCH}_3)_2$ ; М 118,09;  $T_{\text{пл}}$  54°;  $T_{\text{кип}}$  163,3°; Раств.: вода: 6,18 (20°), метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,1479 (54°, г/см³, т.), 1,12 (82°, г/см³, ж.); Лит.: [897] 1112-1113; Синт.: [249] 73, [365] 84
5305. **павелевой кислоты дихлорангидрид** (оксалилхлорид) бц. дымящая ж.  $\text{C}_2\text{Cl}_2\text{O}_2$ ; М 126,92;  $T_{\text{пл}}$  -12°;  $T_{\text{кип}}$  64°; Раств.: вода: реак., эф.: р., этанол: реак.; Пл.: 1,4884 (13°, г/см³, ж.); Лит.: [897] 1112-1113, [1026] 400; Синт.: [382] 364
5306. **павелевой кислоты диэтиловый эфир** (диэтилоксалат) бц. ж.  $(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$ ; М 146,15;  $T_{\text{пл}}$  -40,6°;  $T_{\text{кип}}$  185,4°; Лит.: [897] 1112-1113; Синт.: [249] 74, [365] 84-85
5307. **павелевоуксусной кислоты диэтиловый эфир** бц. ж.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}(\text{O})\text{CH}_2\text{COCOCOC}_2\text{H}_5$ ; М 188,18; Раств.: бензол: смеш., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,132 (20°, к в.4. ж.); Давл. паров: 24 (132°); Лит.: [897] 1112-1113; Синт.: [765] 181-182
5308. **эйкозан** (дидецил) бц. крист. (р.п. этанол)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{18}\text{CH}_3$ ; М 282,56;  $T_{\text{пл}}$  36,4°;  $T_{\text{кип}}$  342,7°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш.; Пл.: 0,7887 (20°, к в.4. т.), 0,778 (37°, к в.4. ж.), 0,7756 (40°, к в.4. ж.);  $n = 1,434$  (42,9°), 1,4426 (20°); Давл. паров: 1 (150°), 10 (196°), 15 (205°), 40 (232,5°), 100 (261°), 400 (314°);  $\Delta H_{298}^0$ : -456,07 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : 120 (г);  $S_{298}^0$ : 934,74 (г);  $C_p^0$ : 463,6 (г);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 70,34;  $\Delta H_{\text{кип}}$ : 57,78; Лит.: [637] 364, 366, [896] 671, [897] 1114-1115, [1090] 340, [624] 61-62, [768] 197
5309. **эйкозановая кислота** (арахиновая кислота) чешуйчатые крист.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{18}\text{COOH}$ ; М 312,54;  $T_{\text{пл}}$  75,3-76,3°;  $T_{\text{кип}}$  328°;  $T_{\text{разл}}$  328°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: 0,45 (20°); Лит.: [897] 446-447
5310. **1-эйкозанол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{18}\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 278,39;  $T_{\text{пл}}$  65,3°; Лит.: [1020] 445, [542] 283
5311. **эйкозилбензол**  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{19}\text{C}_6\text{H}_5$ ; М 358,64;  $T_{\text{пл}}$  44°;  $T_{\text{кип}}$  429°; Лит.: [896] 673
5312. **эйнштейний** (einsteinium) кубические мет. Es; М 252;  $T_{\text{пл}}$  860°; Лит.: [1024] 405, [54] 8.127
5313. **экто-цис-5,6-дихлор-2,2-дипан-3,3-бис-(трифторметил)бицикло[2,2,1]гептан** (вещество Мидлтона, норборнан) крист.  $\text{C}_{11}\text{H}_6\text{Cl}_2\text{F}_6\text{N}_2$ ; М 351,07516;  $T_{\text{пл}}$  125°; Раств.: вода: н.р.; ЛД<sub>50</sub>: 0,069 (кошки, в/м), 0,082 (крысы), 0,12 (крысы-самцы, в/б), 0,141 (мыши), 0,045 (собаки, в/в), 0,067 (собаки, в/м); Лит.: [326] 295, [265] 95, [364] 39, 95-104, [932] 11-12, [933] 14-15
5314. **элаидиновая кислота** (транс-9-октадеценовая кислота, транс-олеиновая кислота) бц. листовидные крист. (р.п. этанол)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$ ; М 282,47;  $T_{\text{пл}}$  44,2°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8734 (45°, к в.4. ж.), 0,8505 (79°, к в.4. ж.);  $n = 1,4439$  (45°), 1,4308 (100°); Давл. паров: 10 (225°), 100 (288°);  $\Delta H_{\text{пл}}$ : 61,55; Лит.: [768] 197

5315. **энантовая кислота** (гептановая кислота, гептиловая кислота) бц. маслянистая ж.  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{COOH}$ ; М 130,19;  $T_{\text{пл}} -10,5^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 222-224^\circ$ ; Раств.: вода: 0,241 (15°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,9184 (20°, к в.4, ж.);  $pK_a(1) = 4,89$  (25°, вода); Лит.: [897] 1116-1117
5316. **энантовой кислоты нитрил** (гексил дианистый, гептаннитрил, энантонитрил)  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CN}$ ; М 111,19;  $T_{\text{пл}} -65^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 186,1^\circ$ ; Раств.: бензол: смеш., вода: т.р., эф.: смеш., укс.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,80176 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1118-1119
5317. **эндриш** ((1R,4S,4aS,5S,7R,8R,8aR)-1,4,4a,5,6,7,8,8a-октагидро-1,2,3,4,10,10-гексахлор-6,7-эпокси-1,4:5,8-диметанафталин) бел. крист.  $\text{C}_{12}\text{H}_8\text{Cl}_6\text{O}$ ; М 380,909;  $T_{\text{разл}} 200^\circ$ ; ЛД<sub>50</sub>: 7,3-8,6 (б. крысы, в/ж), 9,5 (б. мыши, в/ж), 75 (кошки, наочно), 12,5 (крысы, наочно); Лит.: [337] 350, [561] 74-76
5318. **энрофлоксацин** (1-циклопропил-6-фтор-1,4-дигидро-4-оксо-7-(4-этил-1-пиперазинил)-3-хиолинкарбоновая кислота) желт. крист.  $\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{FN}_3\text{O}_3$ ; М 359,4; CAS 93106-60-0;  $T_{\text{пл}} 222-226^\circ$ ; Раств.: вода: 0,013 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 500-800 (кролики, в/ж), 5000 (крысы, в/м), 5000 (мыши, в/м); Лит.: [934] 45
5319. **(+)-эпибатидина гидрохлорид**  $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{N}_2$ ; М 245,15;  $T_{\text{пл}} 150^\circ$ ; Лит.: [459] 419
5320. **(-)-эпибатидина гидрохлорид**  $\text{C}_{11}\text{H}_{14}\text{Cl}_2\text{N}_2$ ; М 245,15;  $T_{\text{пл}} 130^\circ$ ; Лит.: [459] 419, 441
5321. **эрбий** (erbium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ер; М 167,26;  $T_{\text{пл}} 1525^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 2860^\circ$ ; Раств.: вода: реаг.; ПЛ: 9,06 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : 0 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 0 (т);  $S_{298}^0$ : 73,2 (т);  $C_p^0$ : 28,12 (т); Лит.: [1024] 487-488, [386] 52, [768] 114
5322. **эрбия бромид** фиолетов.  $\text{ErBr}_3$ ; М 406,971;  $T_{\text{пл}} 923^\circ$ ; Лит.: [377] 559
5323. **эрбия йодид** фиолетов.  $\text{ErI}_3$ ; М 547,97;  $T_{\text{пл}} 1015^\circ$ ; Лит.: [377] 559
5324. **эрбия оксид** розов. кубические крист.  $\text{Er}_2\text{O}_3$ ; М 382,52;  $T_{\text{пл}} 2380^\circ$ ; Раств.: вода: 0,00049 (29°); ПЛ: 8,64 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Лит.: [897] 260-261, [1024] 487, [1090] 299
5325. **эрбия фторид** розов. ромбические крист.  $\text{ErF}_3$ ; М 224,25;  $T_{\text{пл}} 1140^\circ$ ; Лит.: [1024] 487, [377] 559
5326. **эрбия хлорид** розово-фолетов. моноклинные крист.  $\text{ErCl}_3$ ; М 273,62;  $T_{\text{пл}} 774^\circ$ ;  $T_{\text{кип}} 1500^\circ$ ; ПЛ: 4,1 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $\Delta H_{298}^0$ : -1000,3 (т);  $\Delta G_{298}^0$ : 155 (т);  $\Delta H_{\text{возг}}$ : 280,9; Лит.: [897] 260-261, [1024] 487
5327. **эргокальциферол** (витамин D<sub>2</sub>) бц. призматические крист.  $\text{C}_{28}\text{H}_{44}\text{O}$ ; М 396,66;  $T_{\text{пл}} 117^\circ$ ; Спектры: УФ (1 см,  $\lambda$ , ε) = 265 (18000); Лит.: [1020] 385-386, [1026] 101, [290] 98, [1099]
5328. **эрготамин** бц. призматические крист.  $\text{C}_{34}\text{H}_{37}\text{N}_5\text{O}_4$ ; М 579,68;  $T_{\text{пл}} 213^\circ$ ; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; ЛД<sub>50</sub>: 11 (кошки, п/к), 3,5 (кролики, в/в), 60 (мыши, в/в); Лит.: [43] 587-588, [1024] 489, [274] 148, [670] 627-628
5329. **эрготамин гидрохлорид**  $\text{C}_{34}\text{H}_{38}\text{ClN}_5\text{O}_4$ ; М 616,15;  $T_{\text{пл}} 212^\circ$ ;  $T_{\text{разл}} 212^\circ$ ; Лит.: [1024] 489
5330. **эрготоксин** бц. ам. в-во  $\text{C}_{35}\text{H}_{41}\text{N}_5\text{O}_6$ ; М 627,75;  $T_{\text{пл}} 163^\circ$ ; Раств.: вода: г.р., эф.: т.р., этанол: р. (78°); Лит.: [897] 1118-1119
5331. **эргизимин** бел. крист.  $\text{C}_{29}\text{H}_{42}\text{O}_9$ ; М 534,64;  $T_{\text{пл}} 160^\circ$ ; Раств.: бензол: о.м.р., вода: т.р., эф.: о.м.р., метанол: л.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 417, [994] 559-560
5332. **эритрит** бц. тетрагональные крист.  $\text{HOCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$ ; М 122,12;  $T_{\text{пл}} 119-126^\circ$ ;  $pK_a(1) = 13,72$  (25°, вода); Лит.: [897] 1118-1119, [898] 97, [179] 151-176
5333. **эритромицин** бел. крист.  $\text{C}_{37}\text{H}_{67}\text{NO}_{13}$ ; М 733,9; CAS 114-07-8;  $T_{\text{пл}} 135^\circ$ ; Раств.: ацетон: л.р., вода: м.р., метанол: л.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.;  $pK_{\text{BH}}^+(1) = 8,8$  (25°, вода); Лит.: [43] 588-589, [284] 537



5334. **цис-эруковая кислота** (цис-13-докозеновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{22}H_{42}O_2$ ; М 338,58;  $T_{пл}$  31-33,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., метанол: 163 (21°), этанол: 173 (20°); ПЛ: 0,86 (55°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1120-1121
5335. **этанол** (2-(4-аминобензолсульфамидо)-5-этил-1,3,4-тиадиазол) бел. крист.  $C_{10}H_{12}N_4O_2S_2$ ; М 284,36;  $T_{пл}$  188°; Раств.: вода: н.р., эф.: о.м.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 199, [994] 280-281
5336. **этакридина лактат** (2-этоксиди-6,9-диаминоакридина лактат) желт. крист.  $C_{20}H_{22}ClNO_4$ ; М 375,85;  $T_{пл}$  120°; Раств.: вода: л.р. (100°), м.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 334
5337. **этан** бц. г.  $CH_3CH_3$ ; М 30,07;  $T_{пл}$  -182,81°;  $T_{кип}$  -88,63°; Давл. паров: 1 (-159°), 10 (-142,9°), 40 (-129,8°), 100 (-119,3°), 400 (-99,7°);  $pK_a$  (1) = 42 (20°, вода); Ск.зв.: 308 (10°, состояние среды - газ);  $\Delta H_{298}^0$ : -84,67 (г);  $\Delta G_{298}^0$ : -32,89 (г);  $S_{298}^0$ : 229,49 (г);  $C_p^0$ : 52,65 (г);  $\Delta H_{пл}^0$ : 2,86;  $T_{свост.}$ : 472;  $\Delta H_{сгор.}$ : 1541,4;  $T_{крит.}$ : 32,27;  $P_{крит.}$ : 4,89; Лит.: [896] 621, [369] 77, [768] 197
5338. **1,2-этангликоль** (дитиогликоль, этилендимеркаптан) ж.  $HSCCH_2CH_2SH$ ; М 94,199;  $T_{кип}$  146°; Раств.: этанол: р.; ПЛ: 1,123 (24°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1130-1131; Синт.: [862] 569-571
5339. **этаноламин** (2-оксиэтиламин, аминоэтиловый спирт, ингибитор МЭА, ко-ламин, моноэтаноламин) бц. ж.  $H_2NCH_2CH_2OH$ ; М 61,08; CAS 141-43-5;  $T_{пл}$  10,5°;  $T_{кип}$  171°; Раств.: бензол: х.р., вода: смеш., гептан: 0,6 (25°), хлф.: х.р., этанол: р.; ПЛ: 1,022 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,4539 (20°); Давл. паров: 1,68 (20°);  $T_{всп.}$ : 85; ЛД<sub>50</sub>: 700 (б. мыши, п/о), 1000 (кролики, в/ж), 2050 (крысы, в/ж), 620 (морские свинки, в/ж), 1475 (мышы, в/ж); Лит.: [338] 243, [1024] 491, [1026] 715, [934] 42
5340. **этанглиол** (этилгидросульфид, этилмеркаптан) ж.  $C_2H_5SH$ ; М 62,13;  $T_{пл}$  -147,3°;  $T_{кип}$  34,7°; Раств.: вода: 1,5 (20°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 0,86174 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,83147 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 1 (-76,7°), 10 (-50,2°), 40 (-29,8°), 100 (-13°), 400 (17,7°), 760 (35°), 1520 (56,6°), 3800 (90,7°), 7600 (121,9°), 15200 (159,5°), 38000 (220°);  $pK_a$  (1) = 10,5 (20°, вода);  $T_{крит.}$ : 226;  $P_{крит.}$ : 5,49;  $P_{лкрит.}$ : 0,3; Лит.: [338] 376, [896] 621, 678, 736, [897] 1134-1135, [259] 131, [382] 496, [417] 694-700; Синт.: [525] 63-64
5341. **этен** (этилен) бц. г.  $CH_2=CH_2$ ; М 28,05;  $T_{пл}$  -169,15°;  $T_{кип}$  -103,7°; Раств.: вода: 9,091 (25°), эф.: р.; ПЛ: 0,631 (-150°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6182 (-140°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,6045 (-130°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,591 (-120°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,5772 (-110°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,563 (-100°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,0012594 (0°, г/см<sup>3</sup>, г.);  $pK_a$  (1) = 36,5 (20°, вода); Лит.: [897] 1138-1139, [241] 29, [314] 37-46, [369] 76, [489], [771] 330-338
5342. **этиламин** (аминоэтан) бц. г.  $C_2H_5NH_2$ ; М 45,09; CAS 75-04-7;  $T_{пл}$  -80,6°;  $T_{кип}$  16,6°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; ПЛ: 0,7059 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $pK_{BH^+}$  (1) = 10,67 (18°, вода); ЛД<sub>50</sub>: 580 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 197, [934] 41
5343. **этиламмония нитрат**  $CH_3CH_2NH_3NO_3$ ; М 108,097;  $T_{пл}$  12,6°; Раств.: вода: смеш.; ПЛ: 1,122 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Вязк.: 32. (25°); Лит.: [435] 345
5344. **N-этиламин** ж.  $C_6H_5NHC_2H_5$ ; М 121,19;  $T_{пл}$  -63,5°;  $T_{кип}$  204°; ЛД<sub>50</sub>: 290 (б. крысы, п/о), 500 (мышы, п/о); Лит.: [1077] 225
5345. **этиларсин**  $CH_3CH_2AsH_2$ ; М 105,999;  $T_{кип}$  36°; Лит.: [56] 490, [613] 20
5346. **2-этилбензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода)  $CH_3CH_2C_6H_4COOH$ ; М 150,17;  $T_{пл}$  68°;  $T_{кип}$  259°;  $pK_a$  (1) = 3,79 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 97
5347. **4-этилбензойная кислота** бц. листовидные крист. (р.п. этанол)  $CH_3CH_2C_6H_4COOH$ ; М 150,17;  $T_{пл}$  113°;  $pK_a$  (1) = 4,35 (25°, вода); Лит.: [897] 502-503, [898] 97
5348. **этилбензол** (фенилэтан) бц. ж.  $C_6H_5C_2H_5$ ; М 106,17; CAS 100-41-4;  $T_{пл}$  -93,9°;  $T_{кип}$  136,15°; Раств.: вода: 0,014 (15°), 0,018 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.;

- Пл.: 0,8669 (20°, к в.4, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 3500-4000 (крысы, в/ж); Лит.: [343] 151-156, [897] 520-521, [220] 43-45, [241] 493-495; Синт.: [365] 278-279
5349. **2-этилбутановая кислота** (3-пентанкарбоновая кислота, альфа-этилмасляная кислота, диэтилуксусная кислота) бц. ж. (C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>CHCOOH; М 116,16; Т<sub>кип</sub> 190-197°; рK<sub>a</sub> (1) = 4,73 (25°, вода); Лит.: [897] 772-773, [898] 88
5350. **О-этил-S-2-диизопропилампиноэтил-метилтиофосфонат** (ЕА 1701, VХ, ви-газ, метилтиофосфоновой кислоты О-этиловый S-2-(диизопропиламино)этиловый эфир) бц. ж. C<sub>11</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>PS; М 267,37; CAS 5-782-69-9; Т<sub>пл</sub> -39°; Пл.: 1,0083 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 0,005 (козы), 0,0038 (кошки, в/м), 0,002 (кошки), 0,008 (кролики), 0,0096 (крысы, в/м), 0,008 (крысы), 0,008 (морские свинки), 0,0201 (мышы, в/в, обычный рацемат), 0,165 (мышы, в/в, чистый (+)-изомер), 0,0126 (мышы, в/в, чистый (-)-изомер), 0,065 (обезьяны, наочно). 0,008 (обезьяны), 0,006 (собаки, в/в), 0,07 (человек, п/о), 0,1 (человек, наочно); Лит.: [193] А1, [1024] 495, [73] 769, [255] 97-114, [265] 48-50, [364] 39
5351. **О-этил-О-2-диизопропилампиноэтилметилфосфонит** (QL) вязкая ж. C<sub>11</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>P; М 235; CAS 57856-11-8; Т<sub>кип</sub> 232°; Пл.: 0,908 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 0,01 (25°); ЛД<sub>50</sub>: 200 (кролики, в/в), 204 (мышы, в/в); Лит.: [195] 69-70
5352. **О-этил-S-диизопропилампиноэтил-этилтиофосфонат** (VS) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OP(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)O(SCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N(CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>))<sub>2</sub>; М 281,4; CAS 73835-17-3; Т<sub>кип</sub> 335°; Лит.: [78] 106-109
5353. **О-этил-S,S-дипропил-дитиофосфат** (мокап) (C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>S)<sub>2</sub>P(O)OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>; М 242,339; Т<sub>кип</sub> 90°; ЛД<sub>50</sub>: 30 (крысы, п/о); Лит.: [471] 21, 26
5354. **этилдихлорарсин** (ED) бц. ж. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>-AsCl<sub>2</sub>; М 174,88; CAS 598-14-1; Т<sub>кип</sub> 156°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., эф.: р., циклогексан: р., этанол: р.; Пл.: 1,66 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Давл. паров: 2,09 (20°), 15,1 (50°); Лит.: [1020] 205, [78] 5-8
5355. **О-этил-О-(2,4-дихлорфенил)-изопропиламидо-тиофосфат** (ДМФА, М 1329, цитрон) Cl<sub>2</sub>C<sub>6</sub>H<sub>3</sub>O(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)P(S)NHCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; М 314,17; Т<sub>пл</sub> 51°; ЛД<sub>50</sub>: 270 (крысы, п/о); Лит.: [901] 600-601
5356. **О-этил-S-(2-диэтиламиниоэтил)метилтиофосфонат** (ЕА 1664, Edemo, VM) бц. маслянистая ж. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OP(CH<sub>3</sub>)(O)SCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>; М 239,3; CAS 21770-86-5; Т<sub>пл</sub> -50°; Т<sub>кип</sub> 293°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,03 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 0,25 (мышы, в/б); Лит.: [59] 60, 143, [78] 94-97, [982] 343
5357. **О-этил-S-(2-диэтиламиниоэтил)этилтиофосфонат** (VE) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OP(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)O(SCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>N(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>); М 253,34; CAS 21738-25-0; Т<sub>кип</sub> 311°; ЛД<sub>50</sub>: 0,25 (мышы, в/б); Лит.: [78] 103-106, [982] 343
5358. **этилена изоэпоксид** CH<sub>2</sub>O<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>; М 76,05; Пл.: ; Давл. паров: 16 (18°); Лит.: [624] 207
5359. **этиленгликоль** (1,2-этандиол, гликоль) бц. ж. HOCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH; М 62,07; Т<sub>пл</sub> -12,6°; Т<sub>кип</sub> 197,85°; Раств.: анилин: смеш. (20°), ацетон: смеш. (20°), бензиловый спирт: смеш. (20°), вода: смеш., глицерин: смеш. (20°), эф.: 7,89 (20°), изопропанол: смеш. (20°), метанол: смеш. (20°), н-бутанол: смеш. (20°), укс.: смеш. (20°), формамид: смеш. (20°), циклогексанон: смеш. (20°), этанол: смеш.; Пл.: 1,134 (-10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,127 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,12 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,113 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,106 (30°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,093 (50°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,078 (70°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,055 (100°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 1,014 (150°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,985 (180°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,43192 (20°); Давл. паров: 0,06 (20°), 13 (93°), 25 (109°); рK<sub>a</sub> (1) = 15,1 (25°, вода); Вязк.: 20,9 (20°); ΔH°<sub>298</sub>: -454,3 (ж); ΔG°<sub>298</sub>: -322,7 (ж); S°<sub>298</sub>: 166,9 (ж); ΔH<sub>пл</sub>: 11,23; ΔH<sub>сгор</sub>: 1179,5; ЛД<sub>50</sub>: 8050 (б. мышы, п/о), 5000 (кролики, п/о), 13000 (крысы, п/о), 11150 (морские свинки, п/о); Лит.: [259] 124, [420], [768] 198
5360. **этиленгликольдинитрат** (1,2-этандиола динитрат, нитрогликоль) бц. ж. (CH<sub>2</sub>ONO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>; М 152,07; Т<sub>пл</sub> -22,3°; Т<sub>кип</sub> 197,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,5 (25°), эф.: х.р., метанол: х.р., нитробензол: х.р., тетрагидрометан: т.р., толуол:

- х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ: 1,489 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,4323 (20°); ДП: 28,26 (20°); Вязк.: 4,61 (20°); Лит.: [1024] 497, [675] 277
5361. **этилендиамин** (1,2-этиандиамин) бц. ж.  $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$ ; М 60,1; CAS 107-15-3; Т<sub>пл</sub> 8,5°; Т<sub>кип</sub> 117°; ПЛ: 0,8977 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); n = 1,45677 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 448 (б. мыши), 1160 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 198, [934] 41; Синт.: [480] 109-110
5362. **этилендиамин-N,N,N',N'-тетрауксусная кислота** (ethylenediamine-N,N,N',N'-tetraacetic acid. ЭДТА. комплексон II. хелатон II) бел. крист.  $(\text{HOOCCH}_2)_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_2\text{COOH})_2$ ; М 292,24; Т<sub>пл</sub> 250°; Т<sub>разл</sub> 250°; Раств.: ацетон: пл.р., бензол: пл.р., вода: 0,0283 (20°), ДМФА: р. (153°), эф.: пл.р., этанол: пл.р.; pK<sub>a</sub> (1) = 1,99 (20°, вода); pK<sub>a</sub> (2) = 2,67 (20°, вода); pK<sub>a</sub> (3) = 6,16 (20°, вода); pK<sub>a</sub> (4) = 10,26 (20°, вода); Лит.: [54] 1.217, [422] 122-123, [764], [1093] 14-16
5363. **этиленсульфид** (тиран) ж.  $\text{C}_2\text{H}_4\text{S}$ ; М 60,11; Т<sub>кип</sub> 55°; Раств.: эф.: т.р., этанол: г.р.; ПЛ: 1,0368 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 35,6 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 1144-1145
5364. **этилизоцианид**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{N}=\text{C}$ ; М 55,1; Т<sub>пл</sub> -66°; Т<sub>кип</sub> 78,1°; Раств.: эф.: х.р., этанол: х.р.; ПЛ: 0,7402 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3622 (20°); Лит.: [338] 126, [832] 446-447, [1021] 190; Синт.: [863] 83-85
5365. **N-этилкарбазол** листовидные крист.  $\text{C}_{14}\text{H}_{13}\text{N}$ ; М 195,28; Т<sub>пл</sub> 67°; Раств.: эф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [897] 714-715
5366. **этилмалоновая кислота**  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{COOH})_2$ ; М 132,12; Т<sub>пл</sub> 111°; pK<sub>a</sub> (1) = 2,96 (25°, вода); pK<sub>a</sub> (2) = 5,9 (25°, вода); Лит.: [832] 224-225, [897] 766-767, [898] 97, [1084] 600
5367. **1-этил-3-метилмидазолия бис-(трифторметилсульфонил)мид**  $(\text{CH}_3\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}$ ; М 391,31; Т<sub>пл</sub> -3°; Раств.: вода: н.р.; ПЛ: 1,52 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Вязк.: 18, (25°); Лит.: [239] 47, 60, [435] 345
5368. **1-этил-3-метилмидазолия гексафторфосфат**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3[\text{PF}_6]$ ; М 256,13; Т<sub>пл</sub> 60°; Лит.: [239] 46
5369. **1-этил-3-метилмидазолия дипианамид**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3(\text{N}(\text{CN})_2)_2$ ; М 177,21; Т<sub>пл</sub> -21°; Лит.: [239] 47
5370. **1-этил-3-метилмидазолия нитрат**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3(\text{NO}_3)$ ; М 173,17; Т<sub>пл</sub> 38°; Лит.: [239] 47
5371. **1-этил-3-метилмидазолия тетрафторборат**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3[\text{BF}_4]$ ; М 197,97; Т<sub>пл</sub> 6°; Раств.: вода: смеш.; ПЛ: 1,24 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Вязк.: 66, (25°); Лит.: [239] 46, 60, [435] 345
5372. **1-этил-3-метилмидазолия тетрахлоралюминат**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3[\text{AlCl}_4]$ ; М 279,96; Т<sub>пл</sub> 7°; Лит.: [239] 46
5373. **1-этил-3-метилмидазолия трифторацетат**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3(\text{CF}_3\text{COO})$ ; М 224,18; Т<sub>пл</sub> -14°; ПЛ: 1,285 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [239] 47, 60
5374. **1-этил-3-метилмидазолия трифторметансульфонат**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3(\text{CF}_3\text{SO}_3)$ ; М 260,234; Т<sub>пл</sub> -9°; ПЛ: 1,39 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [239] 47, 60
5375. **1-этил-3-метилмидазолия хлорид**  $\text{C}_2\text{H}_5\text{C}_3\text{H}_3\text{N}_2\text{CH}_3\text{Cl}$ ; М 146,62; Т<sub>пл</sub> 87°; Лит.: [239] 46
5376. **этилморфин**  $\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{NO}_3$ ; М 313,4; CAS 76-58-4; Т<sub>пл</sub> 199-201°; Лит.: [26] 189-190
5377. **этилморфина гидрохлорид**  $\text{C}_{19}\text{H}_{24}\text{ClNO}_3$ ; М 349,85; Т<sub>пл</sub> 170°; Т<sub>разл</sub> 170°; Лит.: [26] 189-190
5378. **этилморфина гидрохлорид дигидрат** (дионин) бц. крист.  $\text{C}_{19}\text{H}_{26}\text{ClNO}_5$ ; М 385,89; Т<sub>пл</sub> 125°; Т<sub>разл</sub> 125°; Раств.: вода: 14,3, эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: 50; Лит.: [897] 800-801
5379. **этилнитрат** (азотной кислоты этиловый эфир) ж.  $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONO}_2$ ; М 91,07; Т<sub>пл</sub> -112°; Т<sub>кип</sub> 88,7°; Раств.: вода: 1,3 (35°), 3,09 (55°), эф.: р., этанол: р.; ПЛ: 1,105 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1144-1145

5380. **этилнитрит** (азотистой кислоты этиловый эфир) бц. ж.  $C_2H_5ONO$ ;  $M$  75,07;  $T_{кип}$  17°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,9 (15,5°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Дил.: 2,3 (20°); Лит.: [897] 1144-1145, [768] 198; Синт.: [860] 205-207
5381. **О-этил-О-(4-нитрофенил)бензолтиофосфонат** (ЭПН)  $C_{14}H_{14}NO_4PS$ ;  $M$  323,305;  $T_{пл}$  36°; ЛД<sub>50</sub>: 20 (крысы, п/о); Лит.: [901] 572-573
5382. **6-этил-6-норлизергиновой кислоты диэтиламин** (ETH-LAD) бел. крист.  $C_{21}H_{27}N_3O$ ;  $M$  337,46;  $T_{пл}$  108-110°; Лит.: [217]
5383. **этиловый спирт** (ethanol, винный спирт, метилкарбинол, этанол) бц. ж.  $C_2H_5OH$ ;  $M$  46,069; CAS 64-17-5;  $T_{пл}$  -114,15°;  $T_{кип}$  78,39°; Раств.: бензол: смеш., вода: смеш., глицерин: смеш., эф.: смеш., метанол: смеш., укс.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,80625 (0°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,80207 (5°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,79788 (10°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,79367 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,78945 (20°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,78522 (25°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,78097 (30°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,77671 (35°, г/см<sup>3</sup>, ж.), 0,77329 (39°, г/см<sup>3</sup>, ж.);  $n$  = 1,3611 (20°);  $pK_a$  (1) = 18 (20°, вода); ДП: 25, (20°);  $\Delta H_{298}^0$  -234,8 (г);  $S_{298}^0$  281,38 (г);  $C_p^0$  1,197 (г);  $\Delta H_{пл}$ : 4,81;  $\Delta H_{кип}$ : 839,3;  $T_{всп}$ : 13;  $T_{своят}$ : 404; ЛД<sub>50</sub>: 9000 (крысы, п/о), 8000 (мыши, в/ж);  $T_{крип}$ : 243;  $T_{крип}$ : 6,38; Пл<sub>крип</sub>: 0,2755; Лит.: [620] 105, [896] 549, [1024] 501-503, [220] 65-67, [386] 229, [445] 65-72, [550] 8, [768] 198-199
5384. **этилперхлорат** бц. ж.  $CH_3CH_2OClO_3$ ;  $M$  128,51;  $T_{кип}$  89°; Лит.: [1022] 499, [1086] 85
5385. **1-этилпиперазин**  $HN(CH_2CH_2)_2NC_2H_5$ ;  $M$  114,19;  $T_{кип}$  157°; Лит.: [54] 1.225
5386. **N-этилпиридиния бромид** крист.  $C_5H_5NCH_2CH_2Br$ ;  $M$  188,065;  $T_{пл}$  135,5°; Лит.: [832] 290-291
5387. **этилртути фосфат** бел. крист.  $(CH_3CH_2Hg)_3PO_4$ ;  $M$  783,93;  $T_{пл}$  178-179°; ЛД<sub>50</sub>: 26 (мыши, в/ж); Лит.: [339] 400
5388. **этилртути хлорид** (этилмеркурхлорид) серебрист. листовидные крист. (р.п. этанол)  $C_2H_5HgCl$ ;  $M$  265,1;  $T_{пл}$  192,5°; Раств.: вода: 0,00014 (20°); ЛД<sub>50</sub>: 30 (мыши); Лит.: [620] 183-184, 217, [897] 936-937, [561] 382-383
5389. **этилсерная кислота** (серной кислоты моноэтиловый эфир, этилгидросульфат) бц. маслянистая ж.  $C_2H_5OSO_3H$ ;  $M$  126,13;  $T_{кип}$  280°;  $T_{разл}$  280°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,316 (17°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1146-1147
5390. **этилсульфохлорид**  $C_2H_5SO_2Cl$ ;  $M$  128,58;  $T_{кип}$  171°; Лит.: [56] 484; Синт.: [215] 142
5391. **4-этил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** (4-этилбициклоортофосфит)  $C_2H_5C(CH_2O)_3P$ ;  $M$  162,124;  $T_{пл}$  55°; Давл. паров: 0,5 (77°); ЛД<sub>50</sub>: 1.1 (мыши, в/б); Лит.: [551] 6, 20, 64, 69
5392. **4-этил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** крист.  $C_6H_{11}O_4P$ ;  $M$  178,12;  $T_{пл}$  202°; ЛД<sub>50</sub>: 0,35 (мыши, в/в), 1 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64; Синт.: [551] 91
5393. **5-этил-5-фенилбарбитуровая кислота** (лепинал, люминал, фенobarбитал) бел. крист.  $C_6H_5(C_2H_5)C(CONH)_2CO$ ;  $M$  232,24;  $T_{пл}$  174-177°; Раств.: вода: н.р., о.м.р., эф.: р., хлф.: н.р., этанол: л.р.;  $pK_a$  (1) = 7,3 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 11,8 (25°, вода); Лит.: [373] 525-526, [1026] 614, [284] 307, [549] 131, 133, [748] 223-227, 584, [994] 394-396
5394. **5-этил-5-фенилгексагидропиримидиндион-4,6** (гексамидин) бел. крист.  $C_{12}H_{14}N_2O_2$ ;  $M$  218,25;  $T_{пл}$  282°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 122, [284] 312-313
5395. **4-этилфенол** игольчатые крист.  $CH_3CH_2C_6H_4OH$ ;  $M$  122,2;  $T_{пл}$  47°;  $T_{кип}$  219°; Лит.: [832] 384-385
5396. **этилфосфин**  $C_2H_5PH_2$ ;  $M$  62,1;  $T_{кип}$  25°; Раств.: вода: реак.; Пл.: 1, (20°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 446-447

5397. **этинилэстрадиол** (17альфа-этинилэстратриен-1,3,5(10)-диол-3,17бета) бел. крист.  $C_{20}H_{24}O_2$ ; М 296,403;  $T_{пл}$  183°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., диоксан: л.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [284] 448
5398. **этинилэстрадиола бензоат**;  $T_{пл}$  200°; Лит.: [284] 448
5399. **этодолак** ((1,8-diethyl-1,3,4,9-tetrahydropyrano[3,4-b]indol-1-yl)acetic acid, (1,8-диэтил-1,3,4,9-тетрагидропирано[3,4-б]индол-1-ил)уксусная кислота, etodolac)  $C_{17}H_{21}NO_3$ ; М 287,35; CAS 41340-25-4;  $T_{пл}$  145-148°; Лит.: [26] 51
5400. **этокснацетилен** (этоксиэтин)  $C_2H_5OCCN$ ; М 70,09;  $T_{кип}$  51°; Пл.: 0,799 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,3812$  (20°); Дипл.: 1,94 (20°); Лит.: [832] 446-447, [946] 121
5401. **1-этоксибутан** (бутилэтиловый эфир) бц. ж.  $C_2H_5OC_4H_9$ ; М 102,18;  $T_{пл}$  -124°;  $T_{кип}$  91,4°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7592 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 562-563; Синт.: [249] 64, [318] 342, [308] 332
5402. **3-этоксип-4-гидроксибензальдегид** (арованилон, ванилаль) крист.  $C_2H_5O(HO)C_6H_4CHO$ ; М 166,18; CAS 121-32-4;  $T_{пл}$  78°; Лит.: [327] 412
5403. **2-этоксип-4-нод-5-метоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2Cl-2ETO)  $C_2H_5O(CH_3O)C_6H_4CH_2CH_2NH_3Cl$ ; М 357,62;  $T_{пл}$  175°; Лит.: [216]
5404. **2-этоксип-5-метоксип-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-2ETO)  $C_2H_5O(CH_3O)CH_3C_6H_4CH_2CH_2NH_3Cl$ ; М 245,7457;  $T_{пл}$  208°; Лит.: [216]
5405. **5-этоксип-2-метоксип-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-5ETO)  $CH_3CH_2O(CH_3O)CH_3C_6H_4CH_2CH_2NH_3Cl$ ; М 245,7457;  $T_{пл}$  198°; Лит.: [216]
5406. **2-этоксинафталин** (бромелин, неролин) пластинчатые крист.  $C_{10}H_7OC_2H_5$ ; М 172,22;  $T_{пл}$  37,5°;  $T_{кип}$  275-282°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 826-827
5407. **4-этоксифенилмочевина** (дульцин, сукрол) бц. игольчатые крист.  $C_2H_5OC_6H_4NHCONH_2$ ; М 180,204;  $T_{пл}$  174°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [520] 106-107
5408. **4-этоксифенилпентазол** бц. крист.  $C_2H_5OC_6H_4N_5$ ; М 191,19;  $T_{разл}$  26°; Лит.: [3] 374, [50] 843
5409. **4-этоксифенол** (гидрохинона моноэтиловый эфир, п-этоксифенол) листовидные крист. (р.п. вода)  $C_2H_5OC_6H_4OH$ ; М 138,17;  $T_{пл}$  66°;  $T_{кип}$  247°; Раств.: вода: т.р. (20°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1052-1053
5410. **2-этоксип-танол** (этиленгликоль моноэтиловый эфир, этилцеллозольв) бц. ж.  $C_2H_5OCH_2CH_2OH$ ; М 90,12;  $T_{кип}$  135,1°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,93535 (15°, г/см<sup>3</sup>, ж.); ЛД<sub>50</sub>: 5400 (крысы, п/о); Лит.: [897] 1134-1135, [1077] 229
5411. **этоксип-этилен** (винилэтиловый эфир)  $C_2H_5OCH=CH_2$ ; М 72,1;  $T_{кип}$  36-36,1°; Пл.: 0,7531 (20°, к в.4, ж.);  $n = 1,3779$  (20°); Лит.: [1082] 36
5412. **5-этоксип-4-этил-2-метоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2CE-5ETO)  $CH_3CH_2O(CH_3O)C_6H_4CH_2CH_2NH_3Cl$ ; М 259,77;  $T_{пл}$  185°; Лит.: [216]
5413. **этонитазен** (1-(β-diethylaminoethyl)-2-(4-ethoxybenzyl)-5-nitrobenzimidazole, 1-(2-диэтиламиноэтил)-2-(4-этоксибензил)-5-нитробензимидазол, etonitazene) игольчатые крист.  $C_{22}H_{28}N_4O_5$ ; М 396,48327;  $T_{пл}$  76°; Лит.: [196] 508, [118] 318-319, [274] 144
5414. **этонитазена гидрохлорид**  $C_{22}H_{28}ClN_4O_5$ ; М 432,944;  $T_{пл}$  164°; Лит.: [118] 318-319, [274] 144-145
5415. **эторфин** (etorphine)  $C_{25}H_{33}NO_4$ ; М 411,53; CAS 14521-96-1;  $T_{пл}$  214-217°; Лит.: [26] 190, [126] 4184
5416. **эторфина гидрохлорид**  $C_{25}H_{34}ClNO_4$ ; М 447,99; CAS 13764-49-3;  $T_{пл}$  266-267°; Лит.: [26] 190
5417. **d-эфедрин** пластинчатые крист. (р.п. вода)  $C_{10}H_{15}NO$ ; М 165,24;  $T_{пл}$  40°;  $pK_{BH^+}$  (1) = 10,139 (25°, вода); Лит.: [897] 1148-1149, [670] 673

5418. **dl-эфедрин** игольчатые крист. (р.п. петролейный эфир)  $C_{10}H_{15}NO$ ; М 165,24;  $T_{пл}$  76°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 1148-1149, [434]
5419. **l-эфедрин** (1R,2S-2-метиламино-1-фенил-1-пропанол, l-эритро-2-метиламино-1-фенилпропанол) бц. крист.  $C_{10}H_{15}NO$ ; М 165,24;  $T_{пл}$  73-74°;  $T_{кип}$  225°; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.;  $pK_{BH^+}$  (1) = 9,958 (25°, вода);  $LD_{50}$ : 100 (мыши, в/в); Лит.: [43] 584-585, [56] 470, [832] 318-319, [897] 1148-1149, [1024] 505, [274] 148, [670] 672-673
5420. **d-эфедрин гидрохлорид** пластинчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{10}H_{16}ClNO$ ; М 201,7;  $T_{пл}$  217°; Лит.: [897] 1148-1149
5421. **dl-эфедрин гидрохлорид** (dl-эритро-2-метиламино-1-фенил-1-пропанола гидрохлорид) пластинчатые крист. (р.п. этанол)  $C_{10}H_{16}ClNO$ ; М 201,7;  $T_{пл}$  189°; Лит.: [897] 1148-1149
5422. **l-эфедрин гидрохлорид** бц. игольчатые крист.  $C_{10}H_{16}ClNO$ ; М 201,7;  $T_{пл}$  218°; Разл. на: пропифенон, фенилацетон, метиламин; Раств.: хлф.: н.р.; Лит.: [897] 1148-1149, [670] 673
5423. **l-эфедрин моногидрат**  $C_{10}H_{17}NO_2$ ; М 183,25;  $T_{пл}$  39-40°; Лит.: [832] 318-319, [670] 672
5424. **dl-эфедрин оксалаат**  $C_{22}H_{32}N_2O_6$ ; М 420,5;  $T_{пл}$  240°; Раств.: вода: т.р.; Синт.: [434]
5425. **эхинопсин** (N-метил-4-хинолон)  $C_{10}H_9NO$ ; М 159,185;  $T_{пл}$  149,5-151,5°; Раств.: бензол: пл.р., вода: р. (100°), эф.: пл.р., пиридин: р., хлф.: р.; Лит.: [1026] 724
5426. **эхинопсин нитрат**  $C_{10}H_{10}N_2O_4$ ; М 222,1974;  $T_{пл}$  152-153°; Лит.: [1026] 724
5427. **dl-яблочная кислота** бел. пор.  $HOOCCH_2CH(OH)COOH$ ; М 134,1;  $T_{пл}$  125-130°;  $T_{кип}$  150°; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.;  $pK_a$  (1) = 3,4 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,11 (25°, вода); Лит.: [748] 157
5428. **l-яблочная кислота** (l-оксиянтарная кислота) бц. игольчатые крист.  $HOOCCH_2CH(OH)COOH$ ; М 134,09;  $T_{пл}$  100°;  $T_{разл}$  140°; Раств.: вода: л.р., эф.: 8,4 (15°), 6 (20°), этанол: л.р.; Пл.: 1,595 (20°, к в. 4, т.); Лит.: [897] 1148-1149
5429. **l-яблочной кислоты диамид** призматические крист.  $H_2NCOCH_2CH(OH)CONH_2$ ; М 132,11;  $T_{пл}$  156-158°; Лит.: [897] 1148-1149
5430. **l-яблочной кислоты диметиловый эфир** (метилмалат) бц. ж.  $CH_3OOCCH_2CH(OH)COOCH_3$ ; М 162,141;  $T_{кип}$  242°; Лит.: [897] 1150-1151
5431. **янтарная кислота** (бутандиовая кислота) бц. моноклинные крист.  $HOOCCH_2CH_2COOH$ ; М 118,09;  $T_{пл}$  183°;  $T_{разл}$  235°; Разл. на: янтарный ангидрид, вода; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 6,8 (20°), 121 (100°), эф.: 1,2 (15°), метанол: р., толуол: н.р., хлф.: н.р., этанол: 9,9 (5°); Пл.: 1,563 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.);  $pK_a$  (1) = 4,21 (25°, вода);  $pK_a$  (2) = 5,64 (25°, вода); Дип.: 2,2 (20°);  $\Delta H_{сгор}$ : 1494,1; Лит.: [748] 151, [767] 201, [768] 199, 224, [984], [1037] 61
5432. **янтарной кислоты N,N-диметилгидразид** (алар, диаминозид) бел. крист.  $(CH_3)_2NNHCOCH_2CH_2COOH$ ; М 160,17;  $T_{пл}$  154-156°;  $LD_{50}$ : 8400 (крысы); Лит.: [562] 21
5433. **янтарной кислоты диметиловый эфир** (диметилбутандиоат, метилсукцинат) бц. ж.  $(CH_3COOCH_2)_2$ ; М 146,15;  $T_{пл}$  19,5°;  $T_{кип}$  195,2°; Раств.: вода: 2,8 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,1202 (18°, г/см<sup>3</sup>, ж.); Лит.: [897] 1150-1151, [1024] 533
5434. **янтарной кислоты диэтиловый эфир** (диэтилсукцинат)  $(CH_3CH_2COOCH_2)_2$ ; М 174,2;  $T_{пл}$  -20,6°;  $T_{кип}$  216,5°; Давл. паров: 1 (54,6°), 10 (96,6°), 40 (127,8°), 100 (151,1°), 400 (193,8°); Лит.: [896] 647, [1024] 533; Синт.: [249] 74
5435. **янтарной кислоты имид** (2,5-дикетопирролидин, 2,5-пирролидиндион, сукцинимид) бц. пластинчатые крист.  $(CH_2CO)_2NH$ ; М 99,09;  $T_{пл}$  125-127°;  $T_{кип}$

287,5°;  $T_{\text{разл}}$  288°; Раств.: вода: 23 (20°), 152 (70°), эф.: т.р., этанол: 4,1 (20°);  $pK_a$  (1) = 9,623 (25°, вода); Лит.: [832] 136-137, [897] 962-963; Синт.: [366] 203

5436. **ягтарный ангидрид** (1,2-этандикарбоновой кислоты ангидрид, 2,5-дикетотетрагидрофуран, бутандиовой кислоты ангидрид) бц. игольчатые крист.  $(CH_2CO)_2O$ ;  $M$  100,07;  $T_{\text{пл}}$  119,6°;  $T_{\text{кип}}$  261°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., петр.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,234 (20°, г/см<sup>3</sup>, т.); Давл. паров: 1 (92°), 5 (115°), 10 (130°), 15 (139°), 100 (189°); Лит.: [897] 1152-1153, [1026] 728

### **Индекс брутто-формул**

Индекс составлен по системе Хилла: сначала идет углерод, затем водород, а после – все остальные элементы по алфавиту их символов. Полимеры представлены в конце списка.

Ac	83	AlCl <sub>4</sub> I <sub>3</sub>	4423
AcBr <sub>3</sub>	84	AlCl <sub>4</sub> I <sub>5</sub>	3473
AcCl <sub>3</sub>	87	AlCl <sub>4</sub> Na	3152
AcF <sub>3</sub>	86	AlCl <sub>6</sub> OP	186
Ac <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	85	AlCl <sub>9</sub> O <sub>2</sub> P <sub>2</sub>	187
Ag	3933	AlF <sub>3</sub>	182
AgBF <sub>4</sub>	3922	AlF <sub>6</sub> Na <sub>3</sub>	3057
AgBr	3894	AlI <sub>3</sub>	150
AgCl	3930	AlKO <sub>6</sub> Si <sub>2</sub>	152
AgClO <sub>2</sub>	3931	AlKO <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	153
AgClO <sub>3</sub>	3929	AlN	161
AgClO <sub>4</sub>	3914	AlNaO <sub>2</sub>	3106
AgF	3925	AlNaO <sub>6</sub> Si <sub>2</sub>	158
AgF <sub>2</sub>	3926	AlNi	123
AgF <sub>3</sub>	3927	AlNi <sub>3</sub>	124
AgI	3901	AlO <sub>4</sub> P	180
AgIO <sub>3</sub>	3900	AlO <sub>9</sub> P <sub>3</sub>	156
AgMnO <sub>4</sub>	3912	AlP	181
AgNO <sub>2</sub>	3907	AlSb	126
AgNO <sub>3</sub>	3905	Al <sub>2</sub> BeO <sub>4</sub>	582
AgN <sub>3</sub>	3888	Al <sub>2</sub> Be <sub>3</sub> O <sub>18</sub> Si <sub>6</sub>	1292
AgN <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	3898	Al <sub>2</sub> CaO <sub>4</sub>	2315
AgO <sub>4</sub> Re	3913	Al <sub>2</sub> Ca <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	2324
Ag <sub>2</sub> F	3916	Al <sub>2</sub> MgO <sub>4</sub>	2590
Ag <sub>2</sub> INO <sub>3</sub>	1744	Al <sub>2</sub> O <sub>12</sub> S <sub>3</sub>	175
Ag <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub>	3904	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	162
Ag <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3896	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	163
Ag <sub>2</sub> O	3909	Al <sub>2</sub> O <sub>5</sub> Si	3966
Ag <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3910	Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	177
Ag <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S	3920	Al <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>	173
Ag <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	3917	Al <sub>6</sub> O <sub>13</sub> Si <sub>2</sub>	3013
Ag <sub>2</sub> O <sub>4</sub> W	3895	Am	194
Ag <sub>2</sub> S	3918	AmCl <sub>3</sub>	199
Ag <sub>2</sub> S	3919	AmF <sub>3</sub>	197
Ag <sub>3</sub> AsO <sub>3</sub>	3911	AmF <sub>4</sub>	198
Ag <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	3889	AmO <sub>2</sub>	196
Ag <sub>3</sub> N	3906	Am <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	195
Ag <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	3924	Ar	365
Al	122	As	3034
AlAs	127	As	3035
AlB <sub>12</sub>	148	As	3036
AlB <sub>2</sub>	146	AsBO <sub>4</sub>	676
AlBr <sub>3</sub>	131	AsBr <sub>3</sub>	3023
AlCl <sub>21</sub> O <sub>6</sub> P <sub>6</sub>	188	AsBr <sub>3</sub> F <sub>6</sub>	4380
AlCl <sub>3</sub>	183	AsCl <sub>3</sub>	3032
AlCl <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	166	AsCl <sub>3</sub> O	3027



AsCl <sub>5</sub>	3033	BLiO <sub>2</sub>	2542
AsF <sub>10</sub> N	4240	BMo	2978
AsF <sub>3</sub>	3030	BN	674
AsF <sub>5</sub>	3031	BNaO <sub>2</sub>	3108
AsF <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1724	BNi <sub>2</sub>	1683
AsF·Kr	4925	BP	686
AsF <sub>7</sub> N <sub>2</sub>	4920	B <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub>	1342
AsF <sub>7</sub> Xe	4931	B <sub>2</sub> Cr	5113
AsFe	1989	B <sub>2</sub> F <sub>4</sub>	1341
AsGa	963	B <sub>2</sub> Hf	986
AsGe	1103	B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	675
AsI <sub>3</sub>	3024	B <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	678
AsIn	2115	B <sub>2</sub> Ti	4335
AsN <sub>9</sub>	3022	B <sub>2</sub> V	863
AsNaO <sub>2</sub>	3107	B <sub>2</sub> W	928
AsSb	4048	B <sub>2</sub> Zr	5283
As <sub>2</sub> Fe	2000	B <sub>3</sub> F <sub>5</sub>	4379
As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	369	B <sub>6</sub> Ba	430
As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2384	B <sub>6</sub> Gd	945
As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3025	Ba	424
As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	3026	BaBr <sub>2</sub>	428
As <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	3028	BaCl <sub>2</sub>	478
As <sub>2</sub> S <sub>5</sub>	3029	BaCl <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	476
At <sub>2</sub>	380	BaCl <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	459
Au	2064	BaCrO <sub>4</sub>	480
AuBr <sub>3</sub>	2055	BaF <sub>2</sub>	474
AuBr <sub>5</sub> F <sub>4</sub> O <sub>12</sub> S <sub>4</sub>	3458	BaF <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub>	475
AuCl	2062	BaF <sub>6</sub> Si	431
AuCl <sub>3</sub>	2063	BaFeO <sub>4</sub>	472
AuCl <sub>4</sub> K	2280	BaI <sub>2</sub>	442
AuCl <sub>4</sub> Na	3153	BaI <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	441
AuF <sub>3</sub>	2060	BaMn <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	456
AuF <sub>5</sub>	2061	BaMoO <sub>4</sub>	449
AuF <sub>7</sub> Kr	4926	BaN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	452
AuF <sub>9</sub> Xe <sub>2</sub>	4576	BaN <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	450
AuI <sub>3</sub>	2057	BaN <sub>6</sub>	425
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2058	BaO	453
Au <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	2059	BaO <sub>2</sub>	457
B	687	BaO <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	470
BBr <sub>3</sub>	679	BaO <sub>3</sub> Si	448
BClF <sub>6</sub>	1839	BaO <sub>4</sub> S	464
BCl <sub>3</sub>	685	BaO <sub>4</sub> W	429
BCl <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	677	BaO <sub>8</sub> Re <sub>2</sub>	458
BF <sub>3</sub>	682	BaS	465
BF <sub>3</sub> Xe	2476	BaSe	462
BF <sub>4</sub> K	2279	BaTe	466
BF <sub>4</sub> Na	3151	Ba <sub>2</sub> O <sub>6</sub> Xe	455
BF <sub>8</sub> N	4258	Ba <sub>2</sub> O <sub>7</sub> P <sub>2</sub>	461
BF <sub>9</sub> Xe	3501	Ba <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	451
BFe	1991	Ba <sub>3</sub> O <sub>6</sub> Xe	447
BFe <sub>2</sub>	1414	Ba <sub>3</sub> O <sub>8</sub> P <sub>2</sub>	473
BI <sub>3</sub>	680	Ba <sub>3</sub> O <sub>8</sub> V <sub>2</sub>	454

Be	572	BrK	2230
BeBr <sub>2</sub>	574	BrKO <sub>3</sub>	2229
BeCl <sub>2</sub>	595	BrKO <sub>4</sub>	2264
BeF <sub>2</sub>	594	BrLi	2533
BeI <sub>2</sub>	579	BrLiO <sub>2</sub>	2534
BeN <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	583	BrNO	3272
BeO	588	BrNO <sub>3</sub>	705
BeO <sub>4</sub> S	591	BrNa	3050
Be <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Si	589	BrNaO <sub>3</sub>	3049
Be <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	585	BrOV	862
Bi	894	BrO <sub>2</sub>	709
BiBrO	896	BrRb	3782
BiBr <sub>3</sub>	895	BrTl	4072
BiCl <sub>3</sub>	912	Br <sub>2</sub>	699
BiFO	905	Br <sub>2</sub> Ca	2303
BiF <sub>10</sub> N	4241	Br <sub>2</sub> Cd	2201
BiF <sub>3</sub>	910	Br <sub>2</sub> ClCs	5144
BiF <sub>5</sub>	911	Br <sub>2</sub> Co	2388
BiIO	899	Br <sub>2</sub> CsI	5143
BiI <sub>3</sub>	898	Br <sub>2</sub> Cu	2666
BiLi	2528	Br <sub>2</sub> Eu	1981
BiLi <sub>3</sub>	4429	Br <sub>2</sub> F <sub>16</sub> Sb <sub>3</sub>	1343
BiNa <sub>3</sub>	3053	Br <sub>2</sub> F <sub>2</sub> Si	1351
Bi <sub>2</sub> Mo <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	900	Br <sub>2</sub> Fe	1993
Bi <sub>2</sub> O <sub>12</sub> S <sub>3</sub>	907	Br <sub>2</sub> Ge	1105
Bi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	903	Br <sub>2</sub> Hg	3752
Bi <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	904	Br <sub>2</sub> Hg <sub>2</sub>	3751
Bi <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	908	Br <sub>2</sub> Mg	2582
Bi <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>	906	Br <sub>2</sub> NP	4869
Bi <sub>2</sub> Te <sub>3</sub>	909	Br <sub>2</sub> Nd	3194
Bk	596	Br <sub>2</sub> Ni	3216
BkCl <sub>3</sub>	599	Br <sub>2</sub> O	708
BkO <sub>2</sub>	598	Br <sub>2</sub> Pb	3834
Bk <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	597	Br <sub>2</sub> Pd	3436
BrCl	717	Br <sub>2</sub> Po	3625
BrClCsI	5139	Br <sub>2</sub> Pt	3595
BrCl <sub>2</sub> Cs	5138	Br <sub>2</sub> Ra	3714
BrCs	5136	Br <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1747
BrCsI <sub>2</sub>	5137	Br <sub>2</sub> Sm	3816
BrCu	2665	Br <sub>2</sub> Sn	3405
BrF	703	Br <sub>2</sub> Sr	4003
BrFO <sub>2</sub>	701	Br <sub>2</sub> Yb	2187
BrFO <sub>3</sub>	713	Br <sub>2</sub> Zn	5260
BrFO <sub>3</sub> S	715	Br <sub>3</sub> Ce	5168
BrF <sub>3</sub>	714	Br <sub>3</sub> Cm	2492
BrF <sub>3</sub> O	710	Br <sub>3</sub> Cr	5110
BrF <sub>3</sub> O <sub>9</sub> S <sub>3</sub>	716	Br <sub>3</sub> Cs	5159
BrF <sub>4</sub> NO <sub>4</sub>	4256	Br <sub>3</sub> Dy	1759
BrF <sub>5</sub>	712	Br <sub>3</sub> Er	5322
BrF <sub>8</sub> N	4259	Br <sub>3</sub> Fe	1994
BrF <sub>8</sub> NO	4260	Br <sub>3</sub> Ga	964
BrI	2131	Br <sub>3</sub> Ho	1239

Br <sub>3</sub> Lu	2571	CCl <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S	4620
Br <sub>3</sub> NO	3276	CCl <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	4621
Br <sub>3</sub> Nd	3193	CCl <sub>4</sub> S	3543
Br <sub>3</sub> OV	876	CCoO <sub>3</sub>	2394
Br <sub>3</sub> P	4866	CCo <sub>2</sub>	1441
Br <sub>3</sub> Pr	3632	CCs <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5147
Br <sub>3</sub> Sb	4049	CCuNS	2679
Br <sub>3</sub> Sm	3815	CCuNS	2686
Br <sub>3</sub> Tb	4113	CFN	4959
Br <sub>3</sub> Tim	4677	CF <sub>2</sub> O	4691
Br <sub>3</sub> U	4732	CF <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4936
Br <sub>4</sub> Ge	1106	CF <sub>3</sub> I	4591
Br <sub>4</sub> OW	937	CF <sub>3</sub> NO	4601
Br <sub>4</sub> Po	3626	CF <sub>3</sub> NO <sub>4</sub>	4595
Br <sub>4</sub> Pt	3596	CF <sub>3</sub> N <sub>3</sub>	33
Br <sub>4</sub> Si	2450	CF <sub>3</sub> NaO <sub>3</sub> S	3160
Br <sub>4</sub> Sn	3406	CF <sub>4</sub>	4264
Br <sub>4</sub> Te	4101	CF <sub>4</sub> O	4588
Br <sub>4</sub> Th	4353	CF <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	1832
Br <sub>4</sub> Ti	4334	CF <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4598
Br <sub>4</sub> U	4733	CF <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S	4585
Br <sub>5</sub> P	4867	CF <sub>5</sub> N	4590
Br <sub>5</sub> Pa	3703	CF <sub>5</sub> O <sub>3</sub> P	4594
Br <sub>5</sub> W	925	CF <sub>6</sub> S	3954
Br <sub>6</sub> W	926	CF <sub>8</sub> O <sub>2</sub> S	3503
C	118	CF <sub>8</sub> S	3953
C	1246	CFeO <sub>3</sub>	2007
C AgN	3932	CFe <sub>3</sub>	4417
C AgNO	3928	CHAgN <sub>4</sub>	3921
C Ag <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3902	CHAsF <sub>7</sub> NNXe	5185
CB <sub>4</sub>	673	CHBrCl <sub>2</sub>	734
CBaO <sub>3</sub>	446	CHBrN <sub>4</sub>	763
CBe <sub>2</sub>	580	CHBr <sub>3</sub>	4383
CBrClF <sub>2</sub>	779	CHClF <sub>2</sub>	1840
CBrF <sub>3</sub>	768	CHCl <sub>2</sub> F	4922
CBrN	781	CHCl <sub>2</sub> NO	1874
CBr <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	1350	CHCl <sub>3</sub>	5066
CBr <sub>2</sub> O	4685	CHFO	3017
CB <sub>4</sub>	4131	CHF <sub>3</sub>	4581
CCaN <sub>2</sub>	2346	CHF <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4587
CCdO <sub>3</sub>	2204	CHF <sub>3</sub> O <sub>3</sub> S	4582
CClF <sub>3</sub>	4611	CHI <sub>3</sub>	4425
CClF <sub>3</sub> O	4589	CHKN <sub>4</sub>	2277
CClF <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4599	CHKO <sub>2</sub>	2286
CClF <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	4596	CHKO <sub>3</sub>	2239
CCIN	5097	CHLiN <sub>4</sub>	2557
CCl <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	1830	CHLiO <sub>2</sub>	2559
CCl <sub>2</sub> O	4861	CHN	923
CCl <sub>2</sub> S	4329	CHNO	1247
CCl <sub>3</sub> F	4946	CHNO	2105
CCl <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	4625	CHNS	3738
CCl <sub>4</sub>	4274	CHN <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4497

CHN <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	27	CH <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	3291
CHN <sub>4</sub> Na	3147	CH <sub>3</sub> NO <sub>3</sub>	2827
CHN <sub>5</sub> O <sub>2</sub>	3302	CH <sub>3</sub> NS	4328
CHN <sub>7</sub>	31	CH <sub>3</sub> NS <sub>2</sub>	1774
CHNaO <sub>2</sub>	3163	CH <sub>3</sub> NSi	5186
CHNaO <sub>3</sub>	3063	CH <sub>3</sub> N <sub>3</sub>	28
CHO <sub>2</sub> Tl	4086	CH <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	3292
CHP	4862	CH <sub>3</sub> N <sub>5</sub>	250
CH <sub>11</sub> AlB <sub>2</sub>	2728	CH <sub>3</sub> NaO	3114
CH <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>	1354	CH <sub>4</sub>	2717
CH <sub>2</sub> ClI	2172	CH <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	339
CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	1853	CH <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O	3009
CH <sub>2</sub> Cu <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2613	CH <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	4314
CH <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	1831	CH <sub>4</sub> N <sub>2</sub> S	328
CH <sub>2</sub> I <sub>2</sub>	1432	CH <sub>4</sub> N <sub>2</sub> S	4313
CH <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	1288	CH <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O	3281
CH <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	1289	CH <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	3269
CH <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	5180	CH <sub>4</sub> N <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	306
CH <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1703	CH <sub>4</sub> O	2831
CH <sub>2</sub> N <sub>4</sub>	4165	CH <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	2772
CH <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O	1201	CH <sub>4</sub> O <sub>3</sub> S	2720
CH <sub>2</sub> N <sub>5</sub> Na	3041	CH <sub>4</sub> O <sub>4</sub> S	2856
CH <sub>2</sub> O	4856	CH <sub>4</sub> S	2726
CH <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3014	CH <sub>5</sub> As	2742
CH <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1776	CH <sub>5</sub> ClN <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	1312
CH <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	4538	CH <sub>5</sub> N	2729
CH <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	4312	CH <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	331
CH <sub>26</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>13</sub>	3103	CH <sub>5</sub> NO <sub>2</sub> S	2721
CH <sub>3</sub> AsCl <sub>2</sub>	2785	CH <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	279
CH <sub>3</sub> BNNa	3172	CH <sub>5</sub> N <sub>3</sub>	1248
CH <sub>3</sub> Br	739	CH <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O	3884
CH <sub>3</sub> Cl	5051	CH <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	3011
CH <sub>3</sub> ClHg	2855	CH <sub>5</sub> N <sub>3</sub> S	4319
CH <sub>3</sub> ClO <sub>2</sub> S	2725	CH <sub>5</sub> N <sub>5</sub> O	251
CH <sub>3</sub> ClO <sub>4</sub>	2841	CH <sub>5</sub> N <sub>7</sub> O <sub>3</sub>	1311
CH <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub> OP	2787	CH <sub>6</sub> CIN	2730
CH <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> Ge	2771	CH <sub>6</sub> ClNO <sub>4</sub>	2733
CH <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> Si	2876	CH <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3010
CH <sub>3</sub> F	4935	CH <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O	2360
CH <sub>3</sub> FO <sub>2</sub> S	2724	CH <sub>6</sub> Si	2857
CH <sub>3</sub> F <sub>2</sub> OP	2784	CH <sub>7</sub> NO <sub>3</sub> Si	1249
CH <sub>3</sub> F <sub>3</sub> O <sub>4</sub> S	4583	CH <sub>7</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> P	3012
CH <sub>3</sub> F <sub>4</sub> NO <sub>3</sub> S	4912	CH <sub>8</sub> BeO <sub>7</sub>	581
CH <sub>3</sub> F <sub>4</sub> P	2862	CH <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	298
CH <sub>3</sub> I	2154	CHf	987
CH <sub>3</sub> I <sub>3</sub> Sn	2835	CIN	2173
CH <sub>3</sub> Li	2819	Cl <sub>4</sub>	4167
CH <sub>3</sub> LiO	2543	CKN	2297
CH <sub>3</sub> LiO <sub>3</sub>	2560	CKNO	2296
CH <sub>3</sub> NO	4857	CKNS	2284
CH <sub>3</sub> NO	4858	CKNSe	2271
CH <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	2828	CK <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2252

CLi <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2541	C <sub>2</sub> ClF <sub>3</sub>	4612
CMgO <sub>3</sub>	2577	C <sub>2</sub> ClF <sub>3</sub> O	4609
CMnN <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	2632	C <sub>2</sub> ClF <sub>5</sub> O <sub>4</sub>	3509
CMnO <sub>3</sub>	2631	C <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	1846
CMn <sub>3</sub>	2630	C <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	5305
CMo	2982	C <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub>	4277
CMo <sub>2</sub>	1677	C <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4623
CNNa	3173	C <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub>	1057
CNNaO	3171	C <sub>2</sub> Cr <sub>3</sub>	4638
CNNaS	3156	C <sub>2</sub> F <sub>10</sub> S	3952
CN <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	4200	C <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	1826
CNa <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3102	C <sub>2</sub> F <sub>3</sub> IO	4606
CNa <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	3135	C <sub>2</sub> F <sub>3</sub> N	4571
CNb	3243	C <sub>2</sub> F <sub>3</sub> NaO <sub>2</sub>	3159
CNb <sub>2</sub>	1685	C <sub>2</sub> F <sub>4</sub>	4271
CNi <sub>3</sub>	4486	C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> O	4608
CO	4689	C <sub>2</sub> F <sub>5</sub> I	2162
COS	4694	C <sub>2</sub> F <sub>6</sub>	1048
COSe	4693	C <sub>2</sub> F <sub>6</sub> O	646
CO <sub>2</sub>	4690	C <sub>2</sub> F <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	647
CO <sub>3</sub> Pb	3840	C <sub>2</sub> F <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	4270
CO <sub>3</sub> Rb <sub>2</sub>	3786	C <sub>2</sub> F <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	648
CO <sub>3</sub> Sr	4011	C <sub>2</sub> F <sub>6</sub> O <sub>5</sub> S <sub>2</sub>	4584
CO <sub>3</sub> Tl <sub>2</sub>	4077	C <sub>2</sub> F <sub>6</sub> Xe	645
CO <sub>3</sub> Zn	5265	C <sub>2</sub> F <sub>7</sub> N	1782
CPu	3604	C <sub>2</sub> FeN <sub>2</sub>	2052
CS <sub>2</sub>	4687	C <sub>2</sub> FeN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2001
CSe <sub>2</sub>	4686	C <sub>2</sub> HBr	718
CSi	2445	C <sub>2</sub> HBrClF <sub>3</sub>	4941
CTa	4094	C <sub>2</sub> HBr <sub>3</sub> O	4382
CTa <sub>2</sub>	1772	C <sub>2</sub> HCl <sub>3</sub>	4634
CTh	4356	C <sub>2</sub> HCl <sub>3</sub> O	4615
CTi	4338	C <sub>2</sub> HCl <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4628
CU	4738	C <sub>2</sub> HCl <sub>4</sub> NO	4624
CU <sub>2</sub>	1783	C <sub>2</sub> HF <sub>3</sub> O	4570
CV	866	C <sub>2</sub> HF <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4603
CW	931	C <sub>2</sub> HF <sub>5</sub>	3506
CW <sub>2</sub>	930	C <sub>2</sub> HF <sub>5</sub> O <sub>3</sub> S	3507
CZr	5284	C <sub>2</sub> HF <sub>6</sub> N	1779
C <sub>2</sub> AgF <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	3923	C <sub>2</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	1135
C <sub>2</sub> AgKN <sub>2</sub>	2248	C <sub>2</sub> H <sub>12</sub> B <sub>10</sub>	1435
C <sub>2</sub> Ag <sub>2</sub>	3891	C <sub>2</sub> H <sub>12</sub> B <sub>10</sub>	1436
C <sub>2</sub> Ag <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3908	C <sub>2</sub> H <sub>12</sub> B <sub>10</sub>	1437
C <sub>2</sub> BF <sub>7</sub> Xe	4573	C <sub>2</sub> H <sub>14</sub> MnO <sub>8</sub>	2627
C <sub>2</sub> Ba	445	C <sub>2</sub> H <sub>14</sub> N <sub>14</sub> O <sub>2</sub>	1376
C <sub>2</sub> BeO <sub>4</sub>	586	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	394
C <sub>2</sub> BrF <sub>3</sub> O	4605	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> AsCl <sub>3</sub>	5038
C <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>	1345	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> AsCl <sub>3</sub>	5039
C <sub>2</sub> Br <sub>2</sub> F <sub>4</sub>	1359	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> BaN <sub>8</sub>	467
C <sub>2</sub> Ca	2313	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> CaN <sub>8</sub>	2335
C <sub>2</sub> CaMgO <sub>6</sub>	1977	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> CaO <sub>4</sub>	2337
C <sub>2</sub> Ce	5169	C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> CaO <sub>5</sub>	2321

C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1862	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> ClNO	5080
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub>	4276	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub>	1875
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> FNaO <sub>2</sub>	3166	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub>	1876
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	1842	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> O	2926
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> F <sub>4</sub>	4269	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> FNO	4948
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> K <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2261	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> F <sub>2</sub> O	1841
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O	4965	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> FeO <sub>6</sub>	2015
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4976	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> I <sub>2</sub>	1433
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> N <sub>4</sub>	4164	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> MnO <sub>6</sub>	2636
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	3307	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	5301
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>5</sub>	3303	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1717
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O	2378	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1718
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1224	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	5360
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	5299	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	3778
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Pb	3860	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub>	252
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Sr	4024	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub>	1883
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> AgO <sub>2</sub>	3890	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub>	2861
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> BrO	4699	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	40
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> BrO <sub>2</sub>	769	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4155
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl	3002	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O	390
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> ClF <sub>2</sub> NO <sub>3</sub> P	4958	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O	3366
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> ClO	4718	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> OS	4323
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> ClO <sub>2</sub>	5054	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	3016
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> ClO <sub>2</sub>	5079	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4695
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub> FNO <sub>3</sub> P	1854	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S	2709
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	4632	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	1222
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	4633	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	3526
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> Ge	885	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	5358
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	5004	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	1223
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> Si	889	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	1512
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> F	4961	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> S	5363
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> FO <sub>2</sub>	4947	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> AsCl <sub>2</sub>	5354
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> F <sub>3</sub>	4613	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Br	783
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> F <sub>3</sub> NO <sub>3</sub> P	1833	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> BrO	784
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> F <sub>3</sub> O	4614	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl	5099
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> IO	4708	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ClHg	5388
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> IO <sub>2</sub>	2167	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ClN <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	1884
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> KO <sub>2</sub>	2226	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ClO	2961
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> N	2816	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ClO	5100
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> N	4713	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>2</sub> S	5390
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NO	2815	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>4</sub>	5384
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	3327	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> FO	4960
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>4</sub>	398	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> I	2174
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>4</sub>	3310	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> N	35
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>5</sub>	3525	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO	4697
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NS	2814	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	404
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub>	4368	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	1229
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> NaO <sub>2</sub>	3044	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	3324
C <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> Fl	4071	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	5380
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	5341	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	5379
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> BrCl	780	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NS	4324
C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub>	1362	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub>	34

C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	3283	C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	266
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NaO	3178	C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>3</sub> S	260
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OTI	4092	C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	665
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	5337	C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> N <sub>7</sub> O <sub>3</sub>	1300
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Be	1480	C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> N <sub>9</sub>	1298
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> BeO	2755	C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> N <sub>9</sub> O <sub>4</sub>	1299
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> BeO <sub>7</sub>	587	C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> P	5396
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> BiCl	1489	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> CIN	1456
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Br <sub>2</sub> Si	1498	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> N <sub>10</sub> O	201
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Cd	1514	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	1493
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> ClSb	1558	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	5361
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> Ge	1492	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5343
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> Si	1511	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1131
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> Sn	1541	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> S	1555
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> CoO <sub>6</sub>	2406	C <sub>2</sub> H <sub>8</sub> O <sub>7</sub> P <sub>2</sub>	1207
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Hg	1549	C <sub>2</sub> H <sub>9</sub> BS	1553
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> I <sub>2</sub> Sn	1540	C <sub>2</sub> H <sub>9</sub> NaO <sub>5</sub>	3045
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> MnO <sub>7</sub>	2637	C <sub>2</sub> HgN <sub>2</sub>	3776
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> NO <sub>3</sub>	3325	C <sub>2</sub> HgN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3773
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O	3282	C <sub>2</sub> HgN <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	3768
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3270	C <sub>2</sub> HgO <sub>4</sub>	3760
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	5303	C <sub>2</sub> I <sub>2</sub>	1429
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> NiO <sub>6</sub>	3229	C <sub>2</sub> La	2498
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O	1536	C <sub>2</sub> Mg	2589
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O	5383	C <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	2635
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> OS	1556	C <sub>2</sub> Mo	2980
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> OS	2710	C <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	1881
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1542	C <sub>2</sub> N <sub>2</sub> PbS <sub>2</sub>	3856
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	5359	C <sub>2</sub> N <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1742
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub> S	1557	C <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>5</sub>	1715
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub> S	1554	C <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	1716
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub> S	2723	C <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	4492
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub> S	1551	C <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	3369
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub> S	5389	C <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	29
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>5</sub> S <sub>2</sub>	2722	C <sub>2</sub> Na <sub>2</sub>	3101
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	5300	C <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3122
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub> Zn	5273	C <sub>2</sub> Nd	3195
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> S	1552	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Pb	3844
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> S	5340	C <sub>2</sub> Pr	3633
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> S <sub>2</sub>	1508	C <sub>2</sub> Sr	4010
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> S <sub>2</sub>	5338	C <sub>2</sub> Th	4354
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Se	1550	C <sub>2</sub> U	4735
C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> Zn	1591	C <sub>2</sub> Y	2195
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> As	1473	C <sub>3</sub> Al <sub>4</sub>	155
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> As	5345	C <sub>3</sub> AsF <sub>9</sub>	4532
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> AsO <sub>2</sub>	1474	C <sub>3</sub> BF <sub>9</sub> O <sub>9</sub> S <sub>3</sub>	681
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> LiO <sub>4</sub>	2531	C <sub>3</sub> BrF <sub>7</sub>	731
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> N	1455	C <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub> F <sub>6</sub>	1042
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> N	5342	C <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> N <sub>3</sub>	4627
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> NO	258	C <sub>3</sub> F <sub>5</sub> NO	3508
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> NO	259	C <sub>3</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	644
C <sub>2</sub> H <sub>7</sub> NO	5339	C <sub>3</sub> F <sub>6</sub> O	1035

C <sub>3</sub> F <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	4600	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O	82
C <sub>3</sub> F <sub>7</sub> I	2153	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O	2905
C <sub>3</sub> F <sub>8</sub>	3391	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O	3678
C <sub>3</sub> F <sub>9</sub> N	4531	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	1198
C <sub>3</sub> HCaN <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	2307	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	3661
C <sub>3</sub> HF <sub>5</sub> O <sub>2</sub>	3537	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	3582
C <sub>3</sub> HN	5181	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	2617
C <sub>3</sub> H <sub>10</sub> BNaO <sub>3</sub>	3157	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O <sub>5</sub>	1171
C <sub>3</sub> H <sub>10</sub> Ge	4453	C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	2694
C <sub>3</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	1310	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> Br	96
C <sub>3</sub> H <sub>10</sub> OSi	4458	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> BrO	761
C <sub>3</sub> H <sub>10</sub> Pb	4465	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> BrO <sub>2</sub>	759
C <sub>3</sub> H <sub>11</sub> BeN	577	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> BrO <sub>2</sub>	760
C <sub>3</sub> H <sub>11</sub> LiO <sub>3</sub>	2544	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> Cl	109
C <sub>3</sub> H <sub>12</sub> BN	4436	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> ClO	3687
C <sub>3</sub> H <sub>12</sub> CaCl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2345	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> ClO	5071
C <sub>3</sub> H <sub>12</sub> GaN	4437	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> ClO	5098
C <sub>3</sub> H <sub>13</sub> BS	4467	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>2</sub>	5074
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> AgN <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	3897	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>2</sub>	5075
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> F <sub>6</sub> O	1044	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> FNO <sub>3</sub> P	1855
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	2620	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>3</sub> Si	106
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> N <sub>3</sub> NaO <sub>3</sub>	3084	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> FO <sub>2</sub>	4951
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> O	3674	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> IO	3682
C <sub>3</sub> H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3675	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> KOS <sub>2</sub>	2299
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> CaN <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	2308	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> N	3684
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> ClO	79	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> N	5364
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> ClO <sub>4</sub>	5047	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> NO	69
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4607	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> NO	1197
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> F <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> P	3309	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	3255
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> N	76	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>9</sub>	1226
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> NO	3355	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> N <sub>5</sub> O <sub>8</sub>	2870
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	5184	C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> NaO <sub>3</sub>	3104
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	5187	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub>	3655
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> NO <sub>2</sub> S	3740	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub>	5244
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> NS	4300	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> Br <sub>2</sub>	1357
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub>	4367	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> ClNO <sub>2</sub>	3322
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	4407	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> O	1858
C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub>	2779	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> FNO	4950
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub>	93	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	247
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub>	3673	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	3561
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub>	5248	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2618
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub>	1358	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> S	2708
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> ClN	5073	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub>	1559
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> F <sub>2</sub> O	2960	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	286
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> O	1859	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O <sub>5</sub>	3354
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> O	1860	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>6</sub>	2697
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> F <sub>4</sub> O	4265	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	1068
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	2107	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	5247
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	2790	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O	103
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	3560	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O	413
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O	3562	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O	2833
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	4490	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O	2965



C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O	3648	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> Al	4434
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1729	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> AlCl <sub>3</sub> N	185
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1730	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> AlO <sub>3</sub>	157
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3018	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> As	4444
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3679	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> Au	4459
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	4709	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> BF <sub>4</sub> O	4462
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1518	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> BO <sub>3</sub>	692
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	2954	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> Bi	4450
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	2993	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> ClGe	4457
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	2994	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> ClPb	4466
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	4505	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> ClSi	4476
C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> S	99	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> ClSn	4463
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> BeO	2756	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> Ga	4451
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Br	757	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> In	4460
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Br	758	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> N	2082
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Cl	5069	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> N	3663
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> ClHgO	2967	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> N	4435
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>2</sub>	5070	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> N <sub>9</sub>	4399
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> I	2163	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> O <sub>3</sub> P	4475
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> I	2164	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> O <sub>4</sub> P	4474
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> N	25	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> O <sub>4</sub> P	4507
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> N	3656	C <sub>3</sub> H <sub>9</sub> Sb	4468
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO	414	C <sub>3</sub> Mg <sub>2</sub>	1447
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO	1579	C <sub>3</sub> N <sub>12</sub>	4366
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	88	C <sub>3</sub> N <sub>2</sub> O	4692
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	89	C <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> P	4870
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	90	C <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	4874
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	248	C <sub>3</sub> N <sub>3</sub> P	4884
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	2095	C <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	1882
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	2365	C <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4688
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	2773	C <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	1777
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	3300	C <sub>3</sub> U <sub>2</sub>	1784
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	3301	C <sub>4</sub> BF <sub>12</sub> N <sub>5</sub>	3469
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	3668	C <sub>4</sub> BrF <sub>9</sub>	751
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub> S	5293	C <sub>4</sub> Br <sub>2</sub> FeO <sub>4</sub>	2039
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>3</sub>	2094	C <sub>4</sub> ClF <sub>7</sub>	1094
C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>3</sub>	3934	C <sub>4</sub> ClF <sub>9</sub>	5060
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	3647	C <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> FeO <sub>4</sub>	2041
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> B <sub>4</sub> FeO <sub>3</sub>	2043	C <sub>4</sub> F <sub>10</sub>	1266
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> ClNO <sub>2</sub> S	5294	C <sub>4</sub> F <sub>10</sub>	4586
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> Dy <sub>2</sub> O <sub>13</sub>	1762	C <sub>4</sub> F <sub>10</sub> O	639
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> NO <sub>3</sub> P	4865	C <sub>4</sub> F <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	649
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	1495	C <sub>4</sub> F <sub>11</sub> N	1781
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O	2096	C <sub>4</sub> F <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub> S <sub>4</sub> Xe	611
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O	3651	C <sub>4</sub> F <sub>6</sub>	1039
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	1633	C <sub>4</sub> F <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	4604
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2964	C <sub>4</sub> F <sub>7</sub> N	3534
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3649	C <sub>4</sub> F <sub>8</sub>	3532
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3650	C <sub>4</sub> F <sub>8</sub>	3539
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1225	C <sub>4</sub> F <sub>8</sub> O	3392
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> S	3653	C <sub>4</sub> F <sub>8</sub> O	3530
C <sub>3</sub> H <sub>8</sub> S	3654	C <sub>4</sub> F <sub>8</sub> O	3535

C <sub>4</sub> F <sub>9</sub> LiO	2550	C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> NO	1468
C <sub>4</sub> F <sub>9</sub> NO	3285	C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1894
C <sub>4</sub> F <sub>9</sub> NO	3286	C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> N <sub>5</sub>	1470
C <sub>4</sub> F <sub>9</sub> NaO	3136	C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> O <sub>2</sub> P	4887
C <sub>4</sub> FeHgO <sub>4</sub>	3772	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> -As <sub>2</sub>	4185
C <sub>4</sub> FeI <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2040	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> CaO <sub>8</sub>	2333
C <sub>4</sub> GeN <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	1122	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> CIN	1897
C <sub>4</sub> HF <sub>7</sub> O <sub>2</sub>	3533	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> CrN-OS <sub>4</sub>	320
C <sub>4</sub> HF <sub>9</sub> O <sub>3</sub> S	3342	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> FN <sub>2</sub> OP	616
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	794	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> Ge	4184
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	2848	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> GeO	4455
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> AuBr	1916	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> KN <sub>2</sub> NaO <sub>10</sub>	2257
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> Be	1905	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> NO <sub>3</sub>	4180
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> Cd	1919	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4181
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>3</sub> N	1877	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub> Si	2869
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> F <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	2054	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> O <sub>7</sub> Pb	3831
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> FO <sub>3</sub> P	1947	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> Pb	4190
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> Hg	1934	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> Si	4191
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> I <sub>2</sub> Sn	1933	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> Sn	4188
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> NO <sub>5</sub> P	1515	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> Ti	4192
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	3550	C <sub>4</sub> H <sub>12</sub> Zr	4194
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O	832	C <sub>4</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub>	1915
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O	833	C <sub>4</sub> H <sub>14</sub> -AlN	2732
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O	834	C <sub>4</sub> H <sub>14</sub> BN	813
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O	1932	C <sub>4</sub> H <sub>14</sub> CoO <sub>8</sub>	2387
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O	2078	C <sub>4</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	1139
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O	2850	C <sub>4</sub> H <sub>14</sub> NiO <sub>8</sub>	3215
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> OS	1940	C <sub>4</sub> H <sub>16</sub> BN	4178
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	795	C <sub>4</sub> H <sub>16</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> P <sub>2</sub>	1132
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	821	C <sub>4</sub> H <sub>16</sub> N <sub>6</sub> NiO <sub>4</sub>	664
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1670	C <sub>4</sub> H <sub>2</sub>	792
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1960	C <sub>4</sub> H <sub>2</sub> FeO <sub>4</sub>	1372
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2947	C <sub>4</sub> H <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2616
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	5410	C <sub>4</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	395
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1912	C <sub>4</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1406
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub> S	1939	C <sub>4</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	3553
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	5332	C <sub>4</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>8</sub> Si	4179
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub> S	1938	C <sub>4</sub> H <sub>3</sub> FO <sub>5</sub>	4939
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>6</sub> Zn	5258	C <sub>4</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	116
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> O <sub>8</sub> U	4751	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub>	801
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> S	800	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> -AsCl <sub>3</sub>	651
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> S	2851	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> BrNO <sub>2</sub>	762
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> S	2852	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> CINO <sub>2</sub>	5076
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> Se	1935	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	5005
C <sub>4</sub> H <sub>10</sub> Zn	1952	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> F <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>10</sub>	1834
C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> ClO <sub>7</sub>	1722	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> INO <sub>2</sub>	2166
C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> FN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	1454	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> KNO <sub>4</sub> S	389
C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> N	810	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	3565
C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> N	811	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	4309
C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> N	812	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	423
C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> N	1896	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	114
C <sub>4</sub> H <sub>11</sub> N	2075	C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	115

C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	4202	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3359
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	3326	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	4702
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> O	4967	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	5245
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	843	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	420
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	1440	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	4698
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	3676	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	2820
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	5436	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	5304
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	2614	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	5431
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	4963	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub> Pb	3830
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> S	4326	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub> Zn	5257
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> Se	3882	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>5</sub>	5427
C <sub>4</sub> H <sub>4</sub> Te	4109	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>5</sub>	5428
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> BrO <sub>4</sub>	728	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	891
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> Cl	5032	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	892
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>4</sub>	5035	C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	2693
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> F <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4572	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> AlO <sub>5</sub>	142
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> F <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4610	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> BrO <sub>2</sub>	770
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> N	110	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> Br <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub> P	1497
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> N	3587	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> Cl	5037
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	5435	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> ClO	2661
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub> S	1407	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> ClO	5034
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> NS	98	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>2</sub>	5048
C <sub>4</sub> H <sub>5</sub> NS	2863	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>2</sub>	5049
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub>	790	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>2</sub>	5081
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub>	791	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub> P	1510
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub>	841	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> FO <sub>2</sub>	4918
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub>	842	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> FO <sub>2</sub>	4953
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> BCl	1371	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> IO <sub>2</sub>	2168
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> O	2927	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> N	796
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> HgO <sub>4</sub>	3749	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> N	2090
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> MgO <sub>4</sub>	2579	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> N	2854
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> MoO <sub>4</sub>	2977	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> NO	417
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> NO <sub>6</sub> P	3308	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> NO	2832
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	1679	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> NO	3590
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O	1581	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>4</sub>	376
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1290	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>4</sub>	377
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3021	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> N <sub>3</sub> O	2442
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> S <sub>4</sub> Zn	5277	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> NaOS <sub>2</sub>	3097
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O	1307	C <sub>4</sub> H <sub>7</sub> NaO <sub>3</sub>	3065
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	92	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	802
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O	806	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	803
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O	807	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	804
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O	844	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	5190
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O	5192	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> BaO <sub>5</sub>	426
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O	5400	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> S	2179
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	75	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	1565
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	808	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> CuN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2670
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	809	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> CuO <sub>5</sub>	2663
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	2464	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> F <sub>3</sub> O <sub>3</sub> P	1843
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	2465	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> I <sub>2</sub>	1430
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	2853	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1494
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3015	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	378

C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1228	C <sub>4</sub> NiO <sub>4</sub>	3228
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5429	C <sub>5</sub> Br <sub>2</sub> FeO <sub>5</sub>	2024
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	1913	C <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> FeO <sub>5</sub>	2026
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> S	105	C <sub>5</sub> F <sub>10</sub>	1268
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	4196	C <sub>5</sub> F <sub>10</sub> O	1267
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	1895	C <sub>5</sub> F <sub>10</sub> O	3536
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> N <sub>8</sub> O <sub>8</sub>	3401	C <sub>5</sub> F <sub>11</sub> N	4728
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	3144	C <sub>5</sub> F <sub>12</sub>	1780
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O	797	C <sub>5</sub> F <sub>12</sub>	1967
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O	4157	C <sub>5</sub> F <sub>12</sub>	4593
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O	5411	C <sub>5</sub> F <sub>13</sub> N	1733
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	887	C <sub>5</sub> F <sub>8</sub> O	3394
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	1158	C <sub>5</sub> FeI <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2025
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	1720	C <sub>5</sub> FeO <sub>5</sub>	2023
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	1721	C <sub>5</sub> HMnO <sub>5</sub>	2643
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2658	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub>	5234
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2849	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> AgNS <sub>2</sub>	3899
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3683	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> Br <sub>2</sub>	1356
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	4719	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> HgO <sub>3</sub>	2966
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub> S	4042	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3481
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	805	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	4150
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1172	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O	2102
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1173	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O	3480
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	2996	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O	3695
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> O <sub>7</sub>	893	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O	5236
C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> S	4156	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> OS <sub>2</sub>	1908
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Br	727	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> OS <sub>2</sub>	1909
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Br	818	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	858
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> BrO	822	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2762
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Cl	5033	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2763
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ClO	823	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2781
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ClO	5036	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	3688
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Cl <sub>3</sub> Ge	820	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4158
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> I	2150	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4472
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> I	2151	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4707
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> LiO	2535	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1920
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> N	3588	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	2998
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NO	3007	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	4711
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NO	4461	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub>	361
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NO	4703	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub>	2488
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	228	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub>	3732
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	831	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> Br	741
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	2364	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> Cl	5067
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>3</sub>	4365	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> CHgN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	5050
C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	2775	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> Cl <sub>2</sub> N	653
C <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	1885	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> I	2161
C <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	1890	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> N	3554
C <sub>4</sub> N <sub>4</sub> S <sub>4</sub>	1750	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO	1194
C <sub>4</sub> N <sub>4</sub> S <sub>4</sub> Si	2447	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO	1195
C <sub>4</sub> N <sub>6</sub> O <sub>7</sub>	3320	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO	2363
C <sub>4</sub> N <sub>8</sub> O <sub>7</sub>	1687	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO	2823
C <sub>4</sub> N <sub>8</sub> O <sub>8</sub>	1688	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	860

C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	1548	C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S	4325
C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	2770	C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	4969
C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	3518	C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> F <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4602
C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>3</sub>	3517	C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> N	3567
C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> NS <sub>2</sub>	3210	C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> NO	1196
C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	4066	C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	3592
C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> O	799	C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> N <sub>5</sub>	5
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	1546	C <sub>5</sub> H <sub>5</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub>	4973
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	2760	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub>	5231
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub>	3479	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	243
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> ClNO <sub>2</sub>	3556	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	244
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> FO <sub>2</sub> P	2098	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	245
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> NO <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1521	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> OS	2859
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub>	2842	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2067
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1309	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3019
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	1547	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> O	2889
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	2764	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3677
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	2765	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	4978
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	2766	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	2367
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	2821	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	2692
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	2940	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	5243
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	3485	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	5297
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	3486	C <sub>5</sub> H <sub>6</sub> O <sub>5</sub>	416
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O	3487	C <sub>5</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>4</sub>	5068
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	1957	C <sub>5</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>3</sub>	3589
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	4485	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub>	2759
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	3513	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub>	3462
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub>	2487	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub>	3463
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> S	2767	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub>	3520
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> S	2768	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub>	3989
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> S	2769	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub>	5239
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> S	3488	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> BrO <sub>4</sub> P	743
C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> Sn	4449	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> NNaO <sub>4</sub>	3061
C <sub>5</sub> H <sub>13</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	5106	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	1513
C <sub>5</sub> H <sub>13</sub> Cl <sub>2</sub> N	5102	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> O <sub>12</sub>	3514
C <sub>5</sub> H <sub>13</sub> N	241	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O	2099
C <sub>5</sub> H <sub>13</sub> NO	1463	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O	3691
C <sub>5</sub> H <sub>13</sub> N <sub>5</sub>	2083	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O	5237
C <sub>5</sub> H <sub>13</sub> O <sub>2</sub> P	1927	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	80
C <sub>5</sub> H <sub>13</sub> O <sub>2</sub> PS	1926	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	393
C <sub>5</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub>	1308	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	1193
C <sub>5</sub> H <sub>15</sub> As	3477	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	1234
C <sub>5</sub> H <sub>15</sub> BeN	1481	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2715
C <sub>5</sub> H <sub>15</sub> Sb	3478	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2860
C <sub>5</sub> H <sub>16</sub> NNaO <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	3096	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3515
C <sub>5</sub> H <sub>3</sub> BrO <sub>3</sub>	777	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3516
C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> BrN	754	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	4696
C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> BrN	755	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	4706
C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> BrN	756	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	5191
C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	3008	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	3371
C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> OS	4860	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	1233
C <sub>5</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4968	C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	2619

C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	2761
C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	5366
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> FO <sub>2</sub>	4949
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> FO <sub>2</sub>	4952
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> N	825
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> N	2077
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> NO	2847
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> NO	3555
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	3644
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>3</sub>	3365
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>4</sub>	1232
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>5</sub>	233
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub>	1217
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> O <sub>3</sub> P	2871
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> O <sub>4</sub> P	1177
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> O <sub>4</sub> P	2872
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> O <sub>5</sub> P	1178
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> O <sub>5</sub> P	2950
C <sub>5</sub> H <sub>9</sub> PS <sub>3</sub>	2875
C <sub>5</sub> O <sub>2</sub>	3494
C <sub>6</sub> AsF <sub>11</sub> Xe	3504
C <sub>6</sub> AsF <sub>12</sub>	1037
C <sub>6</sub> Ca <sub>3</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	2347
C <sub>6</sub> Cl <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	3510
C <sub>6</sub> Cl <sub>6</sub>	1049
C <sub>6</sub> CrF <sub>21</sub> Sb <sub>2</sub>	1038
C <sub>6</sub> CrO <sub>6</sub>	5111
C <sub>6</sub> F <sub>12</sub>	1968
C <sub>6</sub> F <sub>14</sub>	4161
C <sub>6</sub> F <sub>14</sub> O	612
C <sub>6</sub> F <sub>15</sub> N	4526
C <sub>6</sub> F <sub>6</sub>	1036
C <sub>6</sub> FeK <sub>4</sub> N <sub>6</sub>	2236
C <sub>6</sub> Fe <sub>2</sub> O <sub>12</sub>	2014
C <sub>6</sub> HCl <sub>5</sub> O	3511
C <sub>6</sub> HF <sub>13</sub> O <sub>3</sub> S	4412
C <sub>6</sub> HN <sub>5</sub> O <sub>11</sub>	3484
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub>	1065
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub>	1066
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub>	1067
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub>	1488
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub>	5203
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>2</sub> O	2100
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>2</sub> O	3693
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>2</sub> Pd <sub>2</sub>	608
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> FeNa <sub>3</sub> O <sub>17</sub>	3158
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	43
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub>	2432
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O	846
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O	1061
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O	2840
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O	5200

C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	74
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	77
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	104
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1018
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1059
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2716
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	5235
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	421
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	3680
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	6
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	2897
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	3666
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	5306
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	5433
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub> S	4310
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub>	4406
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub>	5430
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>8</sub>	3981
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> -AlCl <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	5372
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> BF <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	5371
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> Br	782
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> BrN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	736
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> CINNaO <sub>5</sub> S	5026
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> CIN <sub>2</sub>	5375
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub> P	5368
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> N	18
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> N	1291
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> NO	232
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> NO	5201
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	3323
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>5</sub> S	226
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	5370
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	1227
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> O <sub>3</sub> P	5391
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> O <sub>4</sub> P	5392
C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> O <sub>5</sub> P	2941
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub>	5197
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> Ba <sub>2</sub> FeN <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	433
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> Cl <sub>3</sub> N	4535
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>3</sub> P	4636
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	4635
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> I <sub>2</sub>	1431
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> NNaO <sub>3</sub> S	3174
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> NO <sub>4</sub> P	1466
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> NO <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1524
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub>	1286
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	8
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5432
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	5295
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1014
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	4193
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> S <sub>4</sub> Zn	5262

C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>3</sub> PS	4330	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	4756
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub>	4755	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O	1023
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> PS <sub>2</sub>	1496	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O	1421
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O	1060	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O	1487
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O	1085	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O	2839
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O	1485	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O	2899
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O	5199	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O	5401
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	1026	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub>	850
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	1176	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	1914
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	1486	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	4652
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	2357	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub> S	1737
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	2838	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O <sub>6</sub>	2623
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	4700	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> O <sub>6</sub>	3986
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	4701	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> S	1024
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	4705	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> -Al	4647
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	5349	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> -AlClK	2292
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	3446	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> -AlO <sub>3</sub>	191
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	1320	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> B	4649
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	958	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> BF <sub>4</sub> O	4653
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	1236	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> BO <sub>3</sub>	694
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	1237	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2366
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	2625	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> ClSn	4654
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	3988	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> Ga	4650
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	4067	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> Hg <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	5387
C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	4898	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> N	1735
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> Cl	5040	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> N	4648
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> Cl <sub>2</sub> N	654	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> NO	1898
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> N	1013	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>3</sub>	4645
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> N	2845	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> N <sub>5</sub>	1900
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> N	5204	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> O <sub>2</sub> PS <sub>3</sub>	1594
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> NO	2358	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> O <sub>3</sub> P	4661
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	229	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> O <sub>4</sub> P	4660
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	231	C <sub>6</sub> H <sub>15</sub> O <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1593
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	237	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> FINO <sub>2</sub> P	1469
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	1064	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> FN <sub>2</sub> OP	636
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	2509	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> FN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	1452
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	4364	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub>	1297
C <sub>6</sub> H <sub>13</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	2087	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub>	4195
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	1017	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> NiO <sub>14</sub>	2441
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	1483	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> O <sub>14</sub>	1962
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	1484	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub> Si	4665
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	2836	C <sub>6</sub> H <sub>16</sub> Pb	4657
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	2837	C <sub>6</sub> H <sub>17</sub> DyO <sub>10</sub>	1757
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> ClNO <sub>2</sub> S	2901	C <sub>6</sub> H <sub>17</sub> LiO <sub>3</sub>	2565
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> FO <sub>3</sub> P	1422	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> -AlO <sub>9</sub> P <sub>3</sub>	190
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> FO <sub>3</sub> P	1739	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> FeN <sub>3</sub> O <sub>15</sub>	330
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> I <sub>2</sub> Sn	1736	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> Ge <sub>2</sub> O	1008
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> NO <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1592	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> Ge <sub>2</sub> O	4456
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> N <sub>10</sub> O <sub>10</sub>	3483	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> NNaSi <sub>2</sub>	3047
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub>	5385	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> N <sub>3</sub> OP	4414
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2516	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> OSi <sub>2</sub>	1010
C <sub>6</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	364	C <sub>6</sub> H <sub>18</sub> Sn <sub>2</sub>	1011

C <sub>6</sub> H <sub>19</sub> NSi <sub>2</sub>	1009
C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	4198
C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	4199
C <sub>6</sub> H <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	32
C <sub>6</sub> H <sub>20</sub> CaO <sub>11</sub>	2314
C <sub>6</sub> H <sub>20</sub> GdO <sub>22</sub>	950
C <sub>6</sub> H <sub>24</sub> Br <sub>2</sub> MgO <sub>6</sub>	2584
C <sub>6</sub> H <sub>24</sub> Mg <sub>2</sub> FeN <sub>6</sub> O <sub>12</sub>	2585
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> Br <sub>2</sub> NO <sub>3</sub>	1355
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> Br <sub>3</sub> O	4384
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	4616
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	4617
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	4618
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> O	4630
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub> O	4631
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4494
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4495
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4496
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>7</sub>	4504
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>8</sub>	4499
C <sub>6</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>9</sub> Pb	3859
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> BrI	737
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> BrNO <sub>2</sub>	748
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> BrNO <sub>3</sub>	749
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> BrNO <sub>3</sub>	750
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub>	1347
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub>	1348
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub> O	1360
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub> O	1361
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>3</sub> N	4381
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> ClFO <sub>3</sub>	4942
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> ClNO <sub>5</sub>	3299
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> ClN <sub>5</sub>	5087
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub>	1847
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> O	1871
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> O	1872
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> O	1873
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> F <sub>2</sub>	1827
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1700
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1701
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	1709
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	1710
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	1711
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	1712
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	1713
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	1714
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub>	4641
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	4491
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	564
C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	565
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Ag	4809
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -AsCl <sub>2</sub>	4786

C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Br	726
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> BrHg	4806
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> BrO	774
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> BrO	775
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> BrO	776
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> BrO <sub>2</sub>	1392
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Cl	5025
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ClO	5094
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ClO	5095
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ClO	5096
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>2</sub>	1405
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>3</sub>	3542
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> N	1844
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> N	1845
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub> NO <sub>2</sub> S	546
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>3</sub> Ge	4778
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Cu	4791
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> F	4917
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> FO	4955
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> FO	4956
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> FO	4957
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> I	2149
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> IO	2158
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> IO	2169
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> IO	2170
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> IO	2171
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> IO <sub>2</sub>	2159
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NOS	4039
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	3265
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	3287
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	3572
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	3573
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	3574
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	3316
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	3317
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	3318
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub>	26
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub>	559
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	4782
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	1689
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> N <sub>5</sub>	4798
C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NaO <sub>3</sub> S	3046
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>	536
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> -Al <sub>2</sub> Br <sub>6</sub>	132
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> -AsCl <sub>3</sub>	4534
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> BClO <sub>2</sub>	5083
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> BrN	704
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> Br <sub>2</sub>	537
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> ClN	5006
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> ClNO <sub>3</sub>	242
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>3</sub> Sb	4619
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>6</sub>	1054



C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>6</sub>	1055	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	11
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>6</sub>	1056	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> IN	2846
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> FeK <sub>4</sub> N <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	2237	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> NO <sub>3</sub>	349
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> FeN <sub>6</sub> O <sub>3</sub> Pb <sub>2</sub>	3836	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	9
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> IN	2133	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	1294
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>10</sub>	2699	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	1295
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>12</sub> O <sub>12</sub>	1021	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	1296
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> Ni	607	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	4779
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O	3279	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	225
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O	3575	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	353
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3252	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	3959
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3253	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>6</sub> O <sub>18</sub>	2624
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3805	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> N <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1702
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	240	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	68
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1319	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3984
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	1707	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3985
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	315	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	4859
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	4373	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	2615
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O	4840	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	4964
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1213	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	5189
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	2890	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>6</sub>	374
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3584	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>6</sub>	375
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3719	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>7</sub>	1235
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub> S	544	C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>7</sub>	2522
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1181	C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> Cu	2667
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	2622	C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>6</sub>	3251
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	4403	C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub>	655
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	4404	C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	1218
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	4405	C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	2490
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub> S	545	C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O	3280
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	396	C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> Na <sub>3</sub> O <sub>9</sub>	3175
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	1180	C <sub>6</sub> H <sub>9</sub> O <sub>3</sub> P	401
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	1667	C <sub>6</sub> K <sub>2</sub> O <sub>6</sub> Ti	2231
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	2420	C <sub>6</sub> MoO <sub>6</sub>	2979
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	1250	C <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	1889
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	3662	C <sub>6</sub> N <sub>4</sub>	4280
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	5246	C <sub>6</sub> N <sub>6</sub>	4642
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> S	4327	C <sub>6</sub> N <sub>6</sub> O <sub>12</sub>	1020
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> Se	4808	C <sub>6</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	560
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> BO <sub>2</sub>	4772	C <sub>6</sub> O <sub>6</sub> W	927
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> BO <sub>2</sub>	4773	C <sub>7</sub> HF <sub>13</sub> O <sub>2</sub>	3540
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> KO <sub>2</sub>	2272	C <sub>7</sub> H <sub>10</sub> BrN	5386
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> K <sub>3</sub> O <sub>8</sub>	2298	C <sub>7</sub> H <sub>10</sub> ClN <sub>3</sub>	5053
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> N	347	C <sub>7</sub> H <sub>10</sub> NNaO <sub>5</sub>	3064
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> NO	255	C <sub>7</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S	4033
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> NO	256	C <sub>7</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	5233
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> NO	257	C <sub>7</sub> H <sub>10</sub> O <sub>8</sub> S	1200
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> NO	4780	C <sub>7</sub> H <sub>11</sub> F <sub>3</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S	5374
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> N <sub>3</sub> O	3576	C <sub>7</sub> H <sub>11</sub> KO <sub>5</sub>	2227
C <sub>6</sub> H <sub>7</sub> NaO <sub>6</sub>	3043	C <sub>7</sub> H <sub>11</sub> O <sub>4</sub> P	5249
C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> -AsNO <sub>3</sub>	367	C <sub>7</sub> H <sub>12</sub>	1099
C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> CIN	348	C <sub>7</sub> H <sub>12</sub>	1100

C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> ClN <sub>5</sub>	5030
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> O	5215
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	71
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	72
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	5198
C-H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	1924
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	2621
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	3547
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	4153
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> O <sub>7</sub>	1391
C-H <sub>13</sub> BrN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2369
C <sub>7</sub> H <sub>13</sub> ClNNaO <sub>5</sub> S	5052
C <sub>7</sub> H <sub>13</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub> P	3667
C <sub>7</sub> H <sub>13</sub> N	3591
C <sub>7</sub> H <sub>13</sub> N	5316
C <sub>7</sub> H <sub>13</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> PS <sub>3</sub>	1595
C <sub>7</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> S	3356
C <sub>7</sub> H <sub>13</sub> O <sub>3</sub> P	3671
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub>	2893
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> FOPS	5209
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> FO <sub>2</sub> P	5210
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> NO <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1775
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	120
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> O	1082
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> O	1086
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub>	4704
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub>	4714
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub>	5315
C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	2995
C <sub>7</sub> H <sub>15</sub> Br	730
C <sub>7</sub> H <sub>15</sub> Cl <sub>4</sub> N	5072
C <sub>7</sub> H <sub>15</sub> N	1544
C <sub>7</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>2</sub>	1097
C <sub>7</sub> H <sub>16</sub>	1081
C <sub>7</sub> H <sub>16</sub> ClNO <sub>2</sub>	402
C <sub>7</sub> H <sub>16</sub> FO <sub>2</sub> P	2065
C <sub>7</sub> H <sub>16</sub> NO <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1526
C <sub>7</sub> H <sub>16</sub> O	1084
C <sub>7</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	4663
C <sub>7</sub> H <sub>16</sub> S	1087
C <sub>7</sub> H <sub>16</sub> S <sub>3</sub>	4659
C <sub>7</sub> H <sub>17</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> P	3370
C <sub>7</sub> H <sub>17</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> P	5253
C <sub>7</sub> H <sub>17</sub> O <sub>2</sub> PS <sub>3</sub>	1953
C <sub>7</sub> H <sub>18</sub> FINO <sub>2</sub> P	2776
C <sub>7</sub> H <sub>18</sub> FN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	1451
C <sub>7</sub> H <sub>19</sub> FIN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	1453
C <sub>7</sub> H <sub>19</sub> GeN	4454
C <sub>7</sub> H <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>8</sub>	4493
C <sub>7</sub> H <sub>3</sub> N <sub>5</sub> O <sub>5</sub>	2946
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> BrNO <sub>4</sub>	747
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1349

C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> ClNO	5085
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> ClNO <sub>4</sub>	5056
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> O	5024
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3266
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3267
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1690
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1691
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1692
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1693
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1694
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1695
C <sub>7</sub> H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	4201
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> BrO	721
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> BrO <sub>2</sub>	723
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> BrO <sub>2</sub>	724
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> BrO <sub>2</sub>	725
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> ClO	534
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> ClO	5020
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>2</sub>	5021
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>2</sub>	5022
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> ClO <sub>2</sub>	5023
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> FO <sub>2</sub>	4914
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> FO <sub>2</sub>	4915
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> FO <sub>2</sub>	4916
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> IO	2145
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> IO <sub>2</sub>	2146
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> IO <sub>2</sub>	2147
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> IO <sub>2</sub>	2148
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> N	554
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> N	4789
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO	4788
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	3256
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	3257
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub>	3258
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>3</sub> S	3825
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub>	3260
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub>	3261
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub>	3262
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub>	3568
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub>	3569
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub>	3570
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub>	3571
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NS	557
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NS	4787
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> NS <sub>2</sub>	566
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O	518
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4500
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4501
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4502
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4503
C <sub>7</sub> H <sub>5</sub> N <sub>5</sub> O <sub>8</sub>	4289
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>4</sub> S	1848

C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	19	C <sub>7</sub> H-NO <sub>2</sub>	216
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	20	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	217
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	21	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	516
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	22	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	3304
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	513	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	3305
C-H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1705	C <sub>7</sub> H-NO <sub>2</sub>	3306
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2780	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	3807
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2924	C <sub>7</sub> H-NO <sub>2</sub>	4796
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> S	227	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>3</sub>	249
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> S	3737	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> N <sub>5</sub>	4349
C-H <sub>6</sub> N <sub>4</sub>	4811	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> N <sub>5</sub> O	2956
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub>	4812	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> O <sub>4</sub>	1386
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> S	4813	C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> O <sub>4</sub>	1388
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O	483	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub>	4350
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	528	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub>	5217
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1149	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> BrN	702
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1150	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> ClN <sub>3</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	1880
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1151	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O	218
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1153	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3578
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1154	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4110
C-H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1381	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4111
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1382	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O	501
C-H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1383	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O	2886
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1384	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O	2887
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1385	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O	2888
C-H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	3521	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O	2920
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	3806	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	1152
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	4974	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2957
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	1387	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2958
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	3448	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2959
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	4400	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	4971
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	4401	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub> S	547
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>5</sub>	977	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub> S	2752
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>5</sub>	4402	C <sub>7</sub> H <sub>8</sub> AsN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2362
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>5</sub> S	4040	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> N	488
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>5</sub> S	4041	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> N	1545
C <sub>7</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub> S	1199	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> N	2737
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> Br	491	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> N	2738
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> Br	765	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> N	2739
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> Br	766	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> N	2740
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> Br	767	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> NO	2904
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> Br	4669	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	267
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> BrO	744	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4151
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> BrO <sub>3</sub>	778	C <sub>7</sub> H <sub>9</sub> O <sub>5</sub>	1389
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> Cl	510	C <sub>8</sub> Co <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	1442
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> Cl	4671	C <sub>8</sub> Fe <sub>18</sub> O <sub>2</sub>	640
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> ClN <sub>4</sub> S	3646	C <sub>8</sub> Fe <sub>2</sub> I <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	1417
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> Cl <sub>3</sub> NO <sub>2</sub> PS	2877	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub>	1477
C-H <sub>7</sub> I	495	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub>	1478
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> I	4670	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub>	1479
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO	214	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub>	5348
C <sub>7</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	215	C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> K <sub>2</sub> O <sub>15</sub> Sb <sub>2</sub>	2225

C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> K <sub>4</sub> O <sub>13</sub>	2275	C <sub>8</sub> H <sub>13</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	4783
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> NO <sub>3</sub> PS	1535	C <sub>8</sub> H <sub>13</sub> O <sub>4</sub> P	5193
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O	1533	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub>	669
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	2437	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub>	3400
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> N <sub>6</sub>	1467	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> CIN	341
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	1573	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> CIN <sub>5</sub>	5101
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	1574	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> OS	230
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	1575	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> S	2867
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	1576	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub>	2714
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	2948	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	2526
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	2963	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	2659
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	4825	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	3383
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O	5395	C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	5434
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1611	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> BF <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	830
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1612	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> Cl <sub>2</sub> NO <sub>4</sub> P	1740
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1613	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub> P	827
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2822	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub> P	828
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2911	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub> P	829
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2912	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> N	1363
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4839	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> N	1364
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	5409	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> N	1420
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1659	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> O <sub>3</sub> P	836
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1660	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> O <sub>4</sub> P	837
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1661	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> O <sub>4</sub> P	838
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> Pd	111	C <sub>8</sub> H <sub>15</sub> O <sub>4</sub> P	2079
C <sub>8</sub> H <sub>10</sub> S	4828	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub>	5227
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> CIN <sub>2</sub> O	1534	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> FO <sub>2</sub> P	2894
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> FN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	4765	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> NO <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	2782
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> F <sub>3</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	5373	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> NO <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1517
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> F <sub>6</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	5367	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S	1560
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N	1471	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> O	3382
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N	1472	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	112
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N	3670	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	2355
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N	4826	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	2660
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N	4827	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	3685
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N	5344	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	1159
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N <sub>2</sub> NaO <sub>4</sub> S	4038	C <sub>8</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	1192
C <sub>8</sub> H <sub>11</sub> N <sub>5</sub>	5369	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> Br	753
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub>	3664	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> FO <sub>2</sub> Pb	4658
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub>	5225	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> N	2428
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> AgNO <sub>3</sub>	5226	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>2</sub>	3398
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> GeO <sub>8</sub>	1104	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> O <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1921
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1902	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub> O <sub>5</sub> PS	1923
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> N <sub>22</sub> Ni	1412	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>	3381
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub>	39	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub>	4464
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	2438	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> BeO <sub>2</sub>	575
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	1589	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> CIN	2429
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	5194	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> Cl <sub>2</sub> Sn	1368
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	5195	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> FO <sub>3</sub> P	1370
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	5196	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> INO <sub>2</sub>	845
C <sub>8</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub>	5307	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> NO <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1522
C <sub>8</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	366	C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> N <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	38

C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> O	847	C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	2793
C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> O	3385	C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	539
C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> O <sub>2</sub>	835	C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	4118
C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> O <sub>2</sub> Pb	4656	C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	4901
C <sub>8</sub> H <sub>18</sub> O <sub>3</sub>	4666	C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> S	558
C <sub>8</sub> H <sub>19</sub> ClO <sub>7</sub> P <sub>2</sub>	5103	C <sub>8</sub> H-BrO	719
C <sub>8</sub> H <sub>19</sub> N	1423	C <sub>8</sub> H-BrO	720
C <sub>8</sub> H <sub>19</sub> O <sub>2</sub> PS <sub>2</sub>	5353	C <sub>8</sub> H-BrO <sub>2</sub>	740
C <sub>8</sub> H <sub>19</sub> O <sub>2</sub> PS <sub>3</sub>	1918	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> BrO <sub>2</sub>	771
C <sub>8</sub> H <sub>19</sub> O <sub>2</sub> PS <sub>3</sub>	1954	C <sub>8</sub> H-BrO <sub>2</sub>	772
C <sub>8</sub> H <sub>19</sub> O <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1955	C <sub>8</sub> H-BrO <sub>3</sub>	729
C <sub>8</sub> H <sub>19</sub> O <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1956	C <sub>8</sub> H-ClO	5019
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> BrN	4281	C <sub>8</sub> H-ClO <sub>2</sub>	2919
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> FN <sub>2</sub> OP	635	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>2</sub>	5089
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> NO <sub>3</sub>	4282	C <sub>8</sub> H-ClO <sub>2</sub>	5090
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> N <sub>10</sub>	642	C <sub>8</sub> H-ClO <sub>2</sub>	5091
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> NiO <sub>4</sub> P <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	3221	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>3</sub>	5092
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> O <sub>4</sub> Si	4288	C <sub>8</sub> H-Cl <sub>2</sub> NaO <sub>4</sub>	3093
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> O <sub>7</sub> P <sub>2</sub>	4284	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> FO <sub>2</sub>	4954
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> Pb	4285	C <sub>8</sub> H-IO <sub>3</sub>	2152
C <sub>8</sub> H <sub>20</sub> Sn	4283	C <sub>8</sub> H-N	511
C <sub>8</sub> H <sub>22</sub> O <sub>5</sub> S <sub>2</sub>	4321	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> N	2125
C <sub>8</sub> H <sub>24</sub> Cl <sub>4</sub> FeN <sub>2</sub>	4182	C <sub>8</sub> H-NO <sub>2</sub>	222
C <sub>8</sub> H <sub>24</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	4168	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	3314
C <sub>8</sub> H <sub>24</sub> O <sub>4</sub> Si <sub>4</sub>	3380	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>3</sub>	541
C <sub>8</sub> H <sub>4</sub> F <sub>3</sub> NO	4597	C <sub>8</sub> H-NO <sub>4</sub>	3263
C <sub>8</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	1425	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>4</sub>	3313
C <sub>8</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	1886	C <sub>8</sub> H-N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	2569
C <sub>8</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	1887	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	4966
C <sub>8</sub> H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	1888	C <sub>8</sub> H <sub>7</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	1561
C <sub>8</sub> H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	4902	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub>	2489
C <sub>8</sub> H <sub>4</sub> O <sub>9</sub>	4972	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub>	5228
C <sub>8</sub> H <sub>5</sub> Br <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	4715	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> BrCl <sub>2</sub> O <sub>3</sub> PS	1509
C <sub>8</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	4629	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> ClNO <sub>4</sub>	3541
C <sub>8</sub> H <sub>5</sub> MnO <sub>3</sub>	5232	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>3</sub> PS	1566
C <sub>8</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	2071	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> HgO <sub>2</sub>	4805
C <sub>8</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	4908	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3734
C <sub>8</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	5182	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	399
C <sub>8</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>6</sub>	3319	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	3321
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub>	4766	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O	422
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> BrN	722	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O	2743
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> Br <sub>2</sub> O	1346	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O	2744
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1864	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O	2745
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2925	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O	4820
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> CoO <sub>3</sub>	2413	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	517
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> MoO <sub>3</sub>	2991	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	532
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	5278	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2748
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O	4821	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2749
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3259	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2750
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1697	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2907
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1708	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2908
C <sub>8</sub> H <sub>6</sub> O	4832	C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	4716

C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	4816	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1476
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	884	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2906
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1183	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	3686
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1184	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4710
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1185	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4801
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1186	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4804
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1204	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	5346
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1400	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	5347
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	2913	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1182
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	2914	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1603
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	2915	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1604
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	2972	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1605
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	3809	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	1606
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	4838	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	2918
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	1187	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	3811
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	1188	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	4672
C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	4790	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	5402
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> Br	773	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	1609
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> ClNO <sub>5</sub> PS	1584	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	1610
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> ClNO <sub>5</sub> PS	1585	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	1622
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> ClNO <sub>6</sub> P	1586	C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub>	4975
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> ClO <sub>3</sub>	1543	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> ClN <sub>2</sub> O	1587
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> ClO <sub>4</sub>	1403	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	5086
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub> PS	2786	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> Cl <sub>3</sub> NO <sub>3</sub> PS	1943
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO	392	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> NO	1458
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO	4817	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> NO	3690
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	253	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> NO	4768
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	391	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	223
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	1531	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	224
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	1532	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>3</sub>	16
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	2916	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>3</sub>	4331
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	3579	C <sub>9</sub> H <sub>11</sub> O <sub>2</sub>	1189
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	4781	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub>	2085
C <sub>8</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O	5408	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub>	2895
C <sub>8</sub> N <sub>16</sub> O <sub>11</sub>	637	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub>	2896
C <sub>8</sub> N <sub>8</sub> O <sub>16</sub>	3384	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub>	4445
C <sub>8</sub> O <sub>8</sub>	4152	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub>	4446
C <sub>8</sub> O <sub>8</sub> Rh <sub>2</sub>	1743	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub>	4447
C <sub>9</sub> CoO <sub>9</sub> Re	3474	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> NO <sub>3</sub> PS	2898
C <sub>9</sub> Fe <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	1416	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub>	415
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub>	95	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O	1568
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub>	2110	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	238
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub>	3657	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	5407
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>3</sub> N <sub>3</sub>	1863	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> N <sub>3</sub> P	4643
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> NO <sub>3</sub> PS	1588	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O	512
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O	4800	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O	3692
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3583	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O	4473
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O	107	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O	4802
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O	108	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	506
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O	3689	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	3694
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O	4767	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	525
C <sub>9</sub> H <sub>10</sub> O	4803	C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	1607

C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	1608	C <sub>9</sub> H <sub>22</sub> NO <sub>2</sub> PS	5356
C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	4482	C <sub>9</sub> H <sub>22</sub> O <sub>4</sub> P <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	2789
C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	4483	C <sub>9</sub> H <sub>23</sub> INO <sub>2</sub> PS	2088
C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	4837	C <sub>9</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>8</sub> O	3396
C <sub>9</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	4970	C <sub>9</sub> H <sub>5</sub> ClCrO <sub>3</sub>	5028
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	2788	C <sub>9</sub> H <sub>6</sub> CrO <sub>3</sub>	551
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> N	340	C <sub>9</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1165
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> N	1475	C <sub>9</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	1397
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> N	4443	C <sub>9</sub> H <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	3241
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> NO	3345	C <sub>9</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	552
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>3</sub>	13	C <sub>9</sub> H <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	553
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>3</sub>	14	C <sub>9</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>3</sub>	4119
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O	2178	C <sub>9</sub> H <sub>7</sub> MnO <sub>3</sub>	4426
C <sub>9</sub> H <sub>13</sub> O <sub>6</sub> PS	1525	C <sub>9</sub> H <sub>7</sub> N	2104
C <sub>9</sub> H <sub>14</sub> BrNO	3451	C <sub>9</sub> H <sub>7</sub> N	4995
C <sub>9</sub> H <sub>14</sub> ClNO	1148	C <sub>9</sub> H <sub>7</sub> NO	1205
C <sub>9</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	3240	C <sub>9</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>4</sub>	3288
C <sub>9</sub> H <sub>14</sub> O	1490	C <sub>9</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>4</sub>	3289
C <sub>9</sub> H <sub>14</sub> O <sub>7</sub>	2523	C <sub>9</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>4</sub>	3290
C <sub>9</sub> H <sub>15</sub> ClN <sub>2</sub>	4764	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub>	2111
C <sub>9</sub> H <sub>15</sub> NO	3707	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub>	3998
C <sub>9</sub> H <sub>15</sub> O <sub>4</sub> P	5241	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1867
C <sub>9</sub> H <sub>15</sub> O <sub>8</sub> P	1500	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>3</sub> NO <sub>2</sub> S	4622
C <sub>9</sub> H <sub>16</sub>	2758	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1699
C <sub>9</sub> H <sub>16</sub> ClN <sub>5</sub>	5029	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O	890
C <sub>9</sub> H <sub>16</sub> NO <sub>2</sub>	4187	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O	2434
C <sub>9</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	3334	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	385
C <sub>9</sub> H <sub>16</sub> O <sub>4</sub>	3336	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2433
C <sub>9</sub> H <sub>17</sub> AuO <sub>2</sub>	1901	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	405
C <sub>9</sub> H <sub>17</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>7</sub> O <sub>4</sub>	3804	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	406
C <sub>9</sub> H <sub>17</sub> N	4994	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	407
C <sub>9</sub> H <sub>17</sub> O <sub>4</sub> P	3519	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1162
C <sub>9</sub> H <sub>17</sub> O <sub>5</sub> P	1501	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1163
C <sub>9</sub> H <sub>18</sub>	3672	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	1164
C <sub>9</sub> H <sub>18</sub> FN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P	4997	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	400
C <sub>9</sub> H <sub>18</sub> NaO <sub>3</sub>	3100	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	542
C <sub>9</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2706	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	1395
C <sub>9</sub> H <sub>18</sub> O <sub>2</sub>	3453	C <sub>9</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	1396
C <sub>9</sub> H <sub>18</sub> O <sub>3</sub>	1366	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> ClO <sub>3</sub>	1444
C <sub>9</sub> H <sub>18</sub> O <sub>6</sub>	4376	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> Cl <sub>2</sub> NO	3681
C <sub>9</sub> H <sub>19</sub> Cl	5059	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> I <sub>2</sub> NO <sub>3</sub>	234
C <sub>9</sub> H <sub>20</sub>	3335	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> I <sub>2</sub> NO <sub>3</sub>	235
C <sub>9</sub> H <sub>20</sub>	4189	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> N	2817
C <sub>9</sub> H <sub>20</sub>	4452	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	4797
C <sub>9</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	3020	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>3</sub>	17
C <sub>9</sub> H <sub>20</sub> NO <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1917	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>3</sub>	521
C <sub>9</sub> H <sub>20</sub> O	3338	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>4</sub>	3264
C <sub>9</sub> H <sub>20</sub> O <sub>3</sub>	4664	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	514
C <sub>9</sub> H <sub>20</sub> O <sub>4</sub>	4287	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	3348
C <sub>9</sub> H <sub>21</sub> Al	4512	C <sub>9</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4469
C <sub>9</sub> H <sub>21</sub> AlO <sub>3</sub>	170	C <sub>9</sub> O <sub>9</sub>	1001
C <sub>9</sub> H <sub>21</sub> N	4513	C <sub>9</sub> S <sub>9</sub>	538

C <sub>10</sub> Cl <sub>8</sub>	3397
C <sub>10</sub> F <sub>18</sub>	3531
C <sub>10</sub> F <sub>22</sub>	1976
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Be	657
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> BrN <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	706
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> ClNO <sub>3</sub>	2962
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1869
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Co	660
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Fe	659
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Ge	658
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> IN <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2136
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Mg	661
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Mn	662
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	1301
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	1302
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	1303
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	1304
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	1305
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	1306
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O	2818
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O	4795
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	5426
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1696
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Ni	3213
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O	4777
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	70
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	100
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2800
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	408
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	409
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	410
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	411
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	540
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	2922
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	4905
C <sub>10</sub> H <sub>10</sub> Sn	663
C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> NO	1208
C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>3</sub>	2802
C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	3312
C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> O <sub>3</sub> P	4814
C <sub>10</sub> H <sub>11</sub> O <sub>4</sub> P	4815
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub>	4154
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> FeN <sub>6</sub>	4169
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub>	4514
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O	3938
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S	2086
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1499
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	5335
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	798
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	4197
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> Ni	1893
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O	101

C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O	346
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O	4775
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O	4776
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>10</sub>	549
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	531
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	1202
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	2084
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	2902
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	2955
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	4774
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	1601
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	1602
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	2968
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	1655
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	2354
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	2923
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	4477
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	4478
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub>	979
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub>	4479
C <sub>10</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub>	4480
C <sub>10</sub> H <sub>13</sub> Br <sub>2</sub> NO <sub>2</sub>	742
C <sub>10</sub> H <sub>13</sub> ClN <sub>2</sub>	4515
C <sub>10</sub> H <sub>13</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S	5027
C <sub>10</sub> H <sub>13</sub> F <sub>3</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	1706
C <sub>10</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	403
C <sub>10</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>4</sub>	2774
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub>	789
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub>	816
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub>	817
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub>	1903
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub>	1904
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub>	2091
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub>	4183
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> BrNO <sub>3</sub> SSi	764
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> CINO	4794
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> ClNO <sub>2</sub>	2792
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> ClNO <sub>3</sub>	2938
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> ClNO <sub>3</sub>	2939
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> ClNO <sub>3</sub> SSi	5078
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> NO <sub>3</sub> P	1931
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> NO <sub>3</sub> PS	1930
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub>	344
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub>	3236
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub>	4799
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O	3238
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	261
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> O	839
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> O	2092
C <sub>10</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	2885
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> Br	700
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> BrClNO <sub>2</sub>	1618



C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> BrO	738
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> Br <sub>2</sub> NO <sub>2</sub>	1617
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> Cl	4999
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> ClFNO <sub>2</sub>	1663
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> ClINO <sub>2</sub>	1629
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> Cl <sub>2</sub> NO <sub>2</sub>	1666
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> N	2734
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> NO	3708
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> NO	3709
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> NO	5417
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> NO	5418
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> NO	5419
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>2</sub>	1656
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>2</sub>	1657
C <sub>10</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>3</sub> SSi	4305
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	3
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	1539
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	2521
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	2812
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	2813
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	3549
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub>	4448
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> CIN	2735
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> CINO	2903
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> CINO	3710
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> CINO	5420
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> CINO	5421
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> CINO	5422
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> CINO <sub>2</sub>	1658
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> CINO <sub>3</sub>	1653
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> NO <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1503
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S	606
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	5362
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> O	1101
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> O	2106
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> O	2350
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> O	3209
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> O	4675
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	373
C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> O <sub>4</sub>	2351
C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> N	203
C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> N	204
C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>2</sub>	5423
C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>3</sub>	2997
C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4186
C <sub>10</sub> H <sub>17</sub> O <sub>4</sub> P	5211
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub>	1260
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub>	1261
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub>	4674
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> CIN	205
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>10</sub>	1680
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> SSi	3739

C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	41
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	689
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	690
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	691
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	2072
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	2073
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	2074
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	2705
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O	5298
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O <sub>4</sub>	12
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O <sub>4</sub>	1263
C <sub>10</sub> H <sub>18</sub> O <sub>4</sub>	5302
C <sub>10</sub> H <sub>19</sub> CIN <sub>2</sub>	1063
C <sub>10</sub> H <sub>19</sub> FO <sub>2</sub>	4919
C <sub>10</sub> H <sub>19</sub> N <sub>5</sub> S	2865
C <sub>10</sub> H <sub>19</sub> O <sub>3</sub> PS	1906
C <sub>10</sub> H <sub>19</sub> O <sub>6</sub> PS <sub>2</sub>	1482
C <sub>10</sub> H <sub>2</sub> CuF <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	2668
C <sub>10</sub> H <sub>2</sub> N <sub>4</sub>	4279
C <sub>10</sub> H <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	550
C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> F <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	1424
C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> NO <sub>5</sub> PS <sub>2</sub>	1922
C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3551
C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	4286
C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> S <sub>4</sub> Zn	5263
C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> Si	1365
C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> O	2704
C <sub>10</sub> H <sub>20</sub> O <sub>5</sub>	2439
C <sub>10</sub> H <sub>21</sub> N	5205
C <sub>10</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>2</sub>	1284
C <sub>10</sub> H <sub>22</sub>	1262
C <sub>10</sub> H <sub>22</sub>	1538
C <sub>10</sub> H <sub>22</sub> CIN	5206
C <sub>10</sub> H <sub>22</sub> FO <sub>3</sub> P	1419
C <sub>10</sub> H <sub>22</sub> O	1264
C <sub>10</sub> H <sub>22</sub> O <sub>3</sub>	2703
C <sub>10</sub> H <sub>23</sub> N	1283
C <sub>10</sub> H <sub>24</sub> NO <sub>2</sub> PS	5357
C <sub>10</sub> H <sub>24</sub> NO <sub>3</sub> PS	1910
C <sub>10</sub> H <sub>24</sub> N <sub>4</sub>	4121
C <sub>10</sub> H <sub>5</sub> CIN <sub>2</sub>	5084
C <sub>10</sub> H <sub>5</sub> Cl <sub>7</sub>	1095
C <sub>10</sub> H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4498
C <sub>10</sub> H <sub>6</sub>	1265
C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1704
C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3190
C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	3191
C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1190
C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	1191
C <sub>10</sub> H <sub>6</sub> O <sub>8</sub>	548
C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> Br	745
C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> Br	746

C <sub>10</sub> H-I	2155	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub>	2873
C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	3284	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O	2951
C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> NO <sub>2</sub>	4987	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O	2952
C <sub>10</sub> H <sub>7</sub> N <sub>3</sub> S	4301	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O	5296
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub>	61	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> O	859
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub>	3182	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub>	97
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> BrNO <sub>2</sub>	785	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub>	3658
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> CrO <sub>3</sub>	4351	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	3522
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	1734	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	668
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3268	C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> O <sub>5</sub>	978
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> O	3188	C <sub>11</sub> H <sub>15</sub> ClN <sub>2</sub>	2874
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> O	3189	C <sub>11</sub> H <sub>15</sub> ClN <sub>2</sub> O	2953
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	1402	C <sub>11</sub> H <sub>15</sub> NO	2881
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub> S	3183	C <sub>11</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>2</sub>	219
C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub>	3179	C <sub>11</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>2</sub> S	2866
C <sub>10</sub> H <sub>9</sub> Cl <sub>4</sub> O <sub>4</sub> P	1567	C <sub>11</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>3</sub>	2101
C <sub>10</sub> H <sub>9</sub> NO	5425	C <sub>11</sub> H <sub>16</sub>	2879
C <sub>10</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	2128	C <sub>11</sub> H <sub>16</sub> ClNO	2882
C <sub>10</sub> Mn <sub>2</sub> O <sub>10</sub>	1448	C <sub>11</sub> H <sub>16</sub> ClNO	3813
C <sub>10</sub> O <sub>16</sub> Re <sub>2</sub>	1741	C <sub>11</sub> H <sub>16</sub> ClNO <sub>2</sub>	2799
C <sub>10</sub> O <sub>16</sub> Tc <sub>2</sub>	1773	C <sub>11</sub> H <sub>16</sub> ClNO <sub>2</sub>	2801
C <sub>11</sub> H <sub>10</sub>	2719	C <sub>11</sub> H <sub>16</sub> Cl <sub>2</sub> NO <sub>2</sub> PS	5355
C <sub>11</sub> H <sub>10</sub>	2824	C <sub>11</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub> S	2753
C <sub>11</sub> H <sub>10</sub>	2825	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> BrClNO <sub>2</sub>	1614
C <sub>11</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> S	3187	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> BrClNO <sub>2</sub>	1615
C <sub>11</sub> H <sub>10</sub> O	2944	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> BrN <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	1520
C <sub>11</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	2127	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> ClFNO <sub>2</sub>	1662
C <sub>11</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>3</sub>	2930	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> ClINO <sub>2</sub>	1628
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2508	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> ClINO <sub>2</sub>	5403
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1866	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3546
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> NO <sub>3</sub>	2942	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1646
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> NO <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1580	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> Cl <sub>2</sub> NO <sub>2</sub>	1665
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O	354	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> N	4792
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O	856	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> NO	2900
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O	857	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>3</sub>	2070
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4516	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>3</sub>	2711
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4517	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>3</sub> SSi	2864
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4518	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> N <sub>2</sub> NaO <sub>2</sub> S	3177
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> S	4316	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> N <sub>2</sub> NaO <sub>3</sub>	3176
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub> S	4037	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> O <sub>3</sub> PS	4830
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	2936	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> O <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1502
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	2937	C <sub>11</sub> H <sub>17</sub> O <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1925
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	412	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> BrClNO <sub>3</sub>	2921
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	1630	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> BrNO <sub>2</sub>	1597
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> O <sub>4</sub>	1631	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	1598
C <sub>11</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub>	1160	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	1599
C <sub>11</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>3</sub>	2805	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	1600
C <sub>11</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O	209	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	1643
C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> ClN	2747	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub> S	1640
C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> ClN <sub>3</sub> O	3961	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub> Se	1638
C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	5319	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>3</sub>	1174
C <sub>11</sub> H <sub>14</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	5320	C <sub>11</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S	239

C <sub>11</sub> H <sub>20</sub> O <sub>4</sub>	1083
C <sub>11</sub> H <sub>22</sub> ClN	2695
C <sub>11</sub> H <sub>22</sub> O	4721
C <sub>11</sub> H <sub>22</sub> O <sub>2</sub>	2356
C <sub>11</sub> H <sub>24</sub>	4720
C <sub>11</sub> H <sub>24</sub> O	4724
C <sub>11</sub> H <sub>24</sub> O	4725
C <sub>11</sub> H <sub>26</sub> NO <sub>2</sub> P	5351
C <sub>11</sub> H <sub>26</sub> NO <sub>2</sub> PS	2076
C <sub>11</sub> H <sub>26</sub> NO <sub>2</sub> PS	5350
C <sub>11</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub>	5313
C <sub>11</sub> H <sub>6</sub> O <sub>10</sub>	543
C <sub>11</sub> H <sub>8</sub> O	3184
C <sub>11</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2826
C <sub>11</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3180
C <sub>11</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	3181
C <sub>11</sub> H <sub>8</sub> O <sub>3</sub>	2945
C <sub>12</sub> Cl <sub>10</sub>	1269
C <sub>12</sub> F <sub>27</sub> N	3538
C <sub>12</sub> Fe <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	4416
C <sub>12</sub> HCl <sub>9</sub>	3343
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub>	387
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub>	886
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub>	4771
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> -AsCl	1812
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> Be	1790
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> BiCl	1792
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> Cd	1796
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> ClSb	1813
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>2</sub> Ge	1793
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>2</sub> Sn	1802
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> FO <sub>3</sub> P	1811
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> Hg	1806
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> Mg	1797
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> NO	1800
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	36
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	982
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub>	1409
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O	44
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O	1147
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1380
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	351
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> O	1801
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4712
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	508
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	1214
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	3558
C <sub>12</sub> H <sub>10</sub> Zn	1815
C <sub>12</sub> H <sub>11</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S	4977
C <sub>12</sub> H <sub>11</sub> Cl <sub>2</sub> NO	1852
C <sub>12</sub> H <sub>11</sub> N	1786
C <sub>12</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	3186

C <sub>12</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub>	206
C <sub>12</sub> H <sub>11</sub> O <sub>2</sub> Sb	1809
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub>	1527
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub>	1528
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub>	1529
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> ClO <sub>3</sub> PS	1583
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> Cr	1338
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> FN <sub>2</sub> OP	650
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> Fe <sub>2</sub> N <sub>12</sub> O <sub>6</sub> Pb <sub>3</sub>	3835
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O	254
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2834
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5393
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> O	5406
C <sub>12</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub> Pb	3832
C <sub>12</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	3347
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub>	4823
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	1507
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1865
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	1949
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> NO <sub>4</sub> PS	1946
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	5394
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub> S	4034
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub> S	4035
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	4824
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	1636
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	4907
C <sub>12</sub> H <sub>14</sub> O <sub>6</sub> Pb	4807
C <sub>12</sub> H <sub>15</sub> ClNO <sub>4</sub> PS <sub>2</sub>	1948
C <sub>12</sub> H <sub>15</sub> NO	524
C <sub>12</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>3</sub>	2368
C <sub>12</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>3</sub>	2803
C <sub>12</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>3</sub>	2808
C <sub>12</sub> H <sub>15</sub> N <sub>2</sub> NaO <sub>3</sub>	3086
C <sub>12</sub> H <sub>15</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> PS	1951
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> ClNO <sub>3</sub> Si	5088
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> N <sub>10</sub> O <sub>15</sub>	1137
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub>	1562
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O	853
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O	3712
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1590
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1907
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> O	5213
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	3659
C <sub>12</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	3660
C <sub>12</sub> H <sub>17</sub> ClN <sub>2</sub>	1563
C <sub>12</sub> H <sub>17</sub> N	507
C <sub>12</sub> H <sub>17</sub> NO	1569
C <sub>12</sub> H <sub>17</sub> NO	2751
C <sub>12</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>3</sub> Si	4810
C <sub>12</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>9</sub>	3344
C <sub>12</sub> H <sub>17</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> P	3711
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub>	1007

C <sub>12</sub> H <sub>18</sub>	1015	C <sub>12</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1012
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub>	1062	C <sub>12</sub> H <sub>26</sub> O	1966
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> Be <sub>4</sub> O <sub>13</sub>	4128	C <sub>12</sub> H <sub>26</sub> S	1972
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> BrNO <sub>4</sub>	1616	C <sub>12</sub> H <sub>27</sub> AlO <sub>3</sub>	135
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>4</sub> OS	4302	C <sub>12</sub> H <sub>27</sub> Bi	4387
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> Ca <sub>3</sub> O <sub>18</sub>	2349	C <sub>12</sub> H <sub>27</sub> N	1970
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	1523	C <sub>12</sub> H <sub>27</sub> N	4386
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	1642	C <sub>12</sub> H <sub>27</sub> N	4420
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	2797	C <sub>12</sub> H <sub>27</sub> O <sub>4</sub> P	4395
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	2811	C <sub>12</sub> H <sub>28</sub> BrN	4213
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>3</sub>	2796	C <sub>12</sub> H <sub>28</sub> CaN <sub>2</sub> O <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	2348
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>4</sub>	1637	C <sub>12</sub> H <sub>28</sub> ClNO <sub>4</sub>	4216
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>4</sub> OS	4303	C <sub>12</sub> H <sub>28</sub> IN	4214
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O	3372	C <sub>12</sub> H <sub>28</sub> NO <sub>2</sub> PS	5352
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1459	C <sub>12</sub> H <sub>28</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4215
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S	2754	C <sub>12</sub> H <sub>28</sub> O <sub>4</sub> Ti	4336
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> O <sub>4</sub>	1516	C <sub>12</sub> H <sub>28</sub> O <sub>5</sub> P <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	4218
C <sub>12</sub> H <sub>18</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	2103	C <sub>12</sub> H <sub>30</sub> N <sub>12</sub> O <sub>12</sub>	1000
C <sub>12</sub> H <sub>19</sub> ClNO <sub>3</sub> P	2891	C <sub>12</sub> H <sub>30</sub> OSi <sub>2</sub>	1058
C <sub>12</sub> H <sub>19</sub> N <sub>6</sub> OP	619	C <sub>12</sub> H <sub>36</sub> N <sub>4</sub> Si <sub>4</sub>	4171
C <sub>12</sub> H <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub> O	1052	C <sub>12</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1352
C <sub>12</sub> H <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	1051	C <sub>12</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1353
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	1624	C <sub>12</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>3</sub> ClO <sub>2</sub>	4385
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	1634	C <sub>12</sub> H <sub>4</sub> Br <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4130
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	1635	C <sub>12</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>4</sub> O	4273
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	2778	C <sub>12</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4272
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	5404	C <sub>12</sub> H <sub>4</sub> Cl <sub>6</sub>	1050
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	5405	C <sub>12</sub> H <sub>4</sub> N <sub>8</sub> O <sub>12</sub>	1019
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>3</sub>	1675	C <sub>12</sub> H <sub>5</sub> N <sub>7</sub> O <sub>12</sub>	1022
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>3</sub> S	1161	C <sub>12</sub> H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1851
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>4</sub>	2949	C <sub>12</sub> H <sub>6</sub> N <sub>6</sub> O <sub>15</sub> Pb	3851
C <sub>12</sub> H <sub>20</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	42	C <sub>12</sub> H <sub>6</sub> O <sub>12</sub>	2700
C <sub>12</sub> H <sub>21</sub> ClNO <sub>2</sub> S	1639	C <sub>12</sub> H <sub>7</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	1870
C <sub>12</sub> H <sub>21</sub> ClNO <sub>3</sub>	2935	C <sub>12</sub> H <sub>8</sub>	388
C <sub>12</sub> H <sub>21</sub> ClNS <sub>2</sub>	2757	C <sub>12</sub> H <sub>8</sub>	667
C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>4</sub>	3812	C <sub>12</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>6</sub>	121
C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	4363	C <sub>12</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>6</sub> O	1446
C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> FO <sub>3</sub> P	1892	C <sub>12</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>6</sub> O	5317
C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub>	3826	C <sub>12</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	4760
C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub>	4362	C <sub>12</sub> H <sub>8</sub> N <sub>2</sub>	4762
C <sub>12</sub> H <sub>23</sub> AgO <sub>2</sub>	3903	C <sub>12</sub> H <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	4304
C <sub>12</sub> H <sub>23</sub> FO <sub>2</sub>	4923	C <sub>12</sub> H <sub>9</sub> AsClN	4
C <sub>12</sub> H <sub>23</sub> N	1891	C <sub>12</sub> H <sub>9</sub> Br	733
C <sub>12</sub> H <sub>24</sub> FN <sub>2</sub> OP	656	C <sub>12</sub> H <sub>9</sub> Cl	5031
C <sub>12</sub> H <sub>24</sub> O <sub>2</sub>	1964	C <sub>12</sub> H <sub>9</sub> N	2361
C <sub>12</sub> H <sub>24</sub> O <sub>2</sub>	4723	C <sub>12</sub> H <sub>9</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	3311
C <sub>12</sub> H <sub>24</sub> O <sub>6</sub>	2440	C <sub>12</sub> O <sub>9</sub>	2701
C <sub>12</sub> H <sub>25</sub> Br	735	C <sub>13</sub> F <sub>10</sub> O <sub>2</sub> Xe	3505
C <sub>12</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>5</sub>	23	C <sub>13</sub> H <sub>10</sub>	4853
C <sub>12</sub> H <sub>26</sub>	1963	C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> AsN	1814
C <sub>12</sub> H <sub>26</sub> NO <sub>2</sub> PS	5240	C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> NO	484
C <sub>12</sub> H <sub>26</sub> NO <sub>7</sub> PS	1911	C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O	561

C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O	2467	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1641
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O	4769	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1650
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	533	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1671
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2466	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1958
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4770	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	2943
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4833	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	5412
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	3810	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>3</sub>	1627
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	4834	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>3</sub>	1674
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	4835	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClN <sub>3</sub> O	220
C <sub>13</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	4836	C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> O <sub>2</sub>	1537
C <sub>13</sub> H <sub>11</sub> N	492	C <sub>13</sub> H <sub>23</sub> ClNO <sub>2</sub>	1623
C <sub>13</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>3</sub>	3808	C <sub>13</sub> H <sub>23</sub> ClNO <sub>2</sub> S	1672
C <sub>13</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> OS	509	C <sub>13</sub> H <sub>23</sub> ClNO <sub>3</sub>	1959
C <sub>13</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	207	C <sub>13</sub> H <sub>24</sub> O <sub>4</sub>	4722
C <sub>13</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	2909	C <sub>13</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>2</sub>	3454
C <sub>13</sub> H <sub>12</sub>	1798	C <sub>13</sub> H <sub>26</sub>	4413
C <sub>13</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O	983	C <sub>13</sub> H <sub>26</sub>	5252
C <sub>13</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O	1799	C <sub>13</sub> H <sub>26</sub> O <sub>2</sub>	1965
C <sub>13</sub> H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S	3239	C <sub>13</sub> H <sub>28</sub>	4409
C <sub>13</sub> H <sub>12</sub> O	487	C <sub>13</sub> H <sub>28</sub> O	4411
C <sub>13</sub> H <sub>12</sub> O <sub>7</sub>	4375	C <sub>13</sub> H <sub>8</sub> ClN	5003
C <sub>13</sub> H <sub>13</sub> N	489	C <sub>13</sub> H <sub>8</sub> OS	4311
C <sub>13</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	1582	C <sub>13</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	2468
C <sub>13</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub>	1795	C <sub>13</sub> H <sub>9</sub> N	66
C <sub>13</sub> H <sub>14</sub>	2093	C <sub>13</sub> H <sub>9</sub> NO	67
C <sub>13</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O	981	C <sub>13</sub> H <sub>9</sub> NO	1337
C <sub>13</sub> H <sub>14</sub> N <sub>6</sub> O <sub>2</sub>	2713	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub>	356
C <sub>13</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>2</sub>	3869	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub>	1787
C <sub>13</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>3</sub>	1519	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub>	4761
C <sub>13</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>3</sub> S	352	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub> Cl <sub>4</sub>	1849
C <sub>13</sub> H <sub>16</sub>	3492	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub> HgO <sub>4</sub>	3750
C <sub>13</sub> H <sub>16</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1868	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	37
C <sub>13</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2698	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub> O	357
C <sub>13</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	3870	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	1794
C <sub>13</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>4</sub>	1673	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub> O <sub>3</sub>	529
C <sub>13</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O	202	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	520
C <sub>13</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	2791	C <sub>14</sub> H <sub>10</sub> O <sub>4</sub>	666
C <sub>13</sub> H <sub>18</sub> O <sub>2</sub>	2068	C <sub>14</sub> H <sub>12</sub>	1816
C <sub>13</sub> H <sub>19</sub> ClN <sub>2</sub>	4471	C <sub>14</sub> H <sub>12</sub>	1817
C <sub>13</sub> H <sub>19</sub> IN <sub>2</sub>	4470	C <sub>14</sub> H <sub>12</sub>	1818
C <sub>13</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>3</sub> Si	2880	C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	527
C <sub>13</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>9</sub>	15	C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	530
C <sub>13</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	1652	C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	1810
C <sub>13</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	2798	C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> O <sub>3</sub>	496
C <sub>13</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	2806	C <sub>14</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub>	2377
C <sub>13</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub> S	1669	C <sub>14</sub> H <sub>13</sub> ClN <sub>2</sub>	490
C <sub>13</sub> H <sub>20</sub> O <sub>2</sub>	1098	C <sub>14</sub> H <sub>13</sub> N	5365
C <sub>13</sub> H <sub>21</sub> ClFNO <sub>2</sub>	1664	C <sub>14</sub> H <sub>13</sub> NO <sub>2</sub>	2917
C <sub>13</sub> H <sub>21</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	221	C <sub>14</sub> H <sub>14</sub> Cl <sub>2</sub> Sn	1325
C <sub>13</sub> H <sub>21</sub> N <sub>3</sub> O <sub>10</sub>	4290	C <sub>14</sub> H <sub>14</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>6</sub> P	1879
C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1504	C <sub>14</sub> H <sub>14</sub> Hg	1778
C <sub>13</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1506	C <sub>14</sub> H <sub>14</sub> NO <sub>4</sub> PS	5381

C <sub>14</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub>	236	C <sub>14</sub> H <sub>42</sub> Si <sub>8</sub>	4159
C <sub>14</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub>	1457	C <sub>14</sub> H <sub>6</sub> ClF <sub>3</sub> NNaO <sub>5</sub>	3120
C <sub>14</sub> H <sub>16</sub> CaO <sub>7</sub>	2302	C <sub>14</sub> H <sub>7</sub> ClO <sub>2</sub>	5008
C <sub>14</sub> H <sub>16</sub> ClO <sub>5</sub> PS	1950	C <sub>14</sub> H <sub>7</sub> NaO <sub>7</sub> S	3081
C <sub>14</sub> H <sub>16</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	4348	C <sub>14</sub> H <sub>8</sub> Br <sub>2</sub>	1344
C <sub>14</sub> H <sub>16</sub> MgO <sub>7</sub>	2580	C <sub>14</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>4</sub>	1850
C <sub>14</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	350	C <sub>14</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub>	355
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>2</sub>	1645	C <sub>14</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub>	91
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>3</sub>	1155	C <sub>14</sub> H <sub>9</sub> Cl <sub>5</sub>	652
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>3</sub>	1156	C <sub>14</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	211
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>3</sub>	1157	C <sub>14</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>2</sub>	212
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub>	618	C <sub>14</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>3</sub>	3254
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	379	C <sub>14</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>3</sub> S	213
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	826	C <sub>15</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	2741
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> O	493	C <sub>15</sub> H <sub>10</sub> O <sub>2</sub>	4851
C <sub>14</sub> H <sub>18</sub> O <sub>11</sub>	1390	C <sub>15</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub>	4894
C <sub>14</sub> H <sub>19</sub> Cl <sub>2</sub> NO <sub>2</sub>	1878	C <sub>15</sub> H <sub>10</sub> O <sub>7</sub>	2376
C <sub>14</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>2</sub> Pb	4655	C <sub>15</sub> H <sub>11</sub> N <sub>3</sub> O	3566
C <sub>14</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>3</sub>	2804	C <sub>15</sub> H <sub>12</sub>	2878
C <sub>14</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub>	1626	C <sub>15</sub> H <sub>12</sub> O	482
C <sub>14</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub>	1649	C <sub>15</sub> H <sub>12</sub> O <sub>2</sub>	1328
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub>	1293	C <sub>15</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub> S	3585
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	1944	C <sub>15</sub> H <sub>14</sub> O	1804
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	2707	C <sub>15</sub> H <sub>14</sub> O	1805
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	2810	C <sub>15</sub> H <sub>15</sub> Gd	4536
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3548	C <sub>15</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>2</sub> S	2975
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S	2731	C <sub>15</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	2830
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	2430	C <sub>15</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	613
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> O	815	C <sub>15</sub> H <sub>19</sub> ClN <sub>2</sub>	3559
C <sub>14</sub> H <sub>20</sub> O <sub>5</sub>	535	C <sub>15</sub> H <sub>19</sub> Cl <sub>2</sub> NO <sub>3</sub>	5093
C <sub>14</sub> H <sub>21</sub> ClN <sub>2</sub>	1942	C <sub>15</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	4819
C <sub>14</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	246	C <sub>15</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1698
C <sub>14</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1632	C <sub>15</sub> H <sub>20</sub> O <sub>4</sub>	2
C <sub>14</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1651	C <sub>15</sub> H <sub>20</sub> O <sub>6</sub>	1254
C <sub>14</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	2795	C <sub>15</sub> H <sub>21</sub> AlO <sub>6</sub>	128
C <sub>14</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	2807	C <sub>15</sub> H <sub>21</sub> FeO <sub>6</sub>	1990
C <sub>14</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>3</sub>	1668	C <sub>15</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>2</sub>	2379
C <sub>14</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O	2511	C <sub>15</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>2</sub>	3665
C <sub>14</sub> H <sub>22</sub> O	1369	C <sub>15</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>4</sub>	1620
C <sub>14</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>2</sub>	1648	C <sub>15</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>6</sub>	1978
C <sub>14</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>3</sub>	848	C <sub>15</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	1596
C <sub>14</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>3</sub>	2928	C <sub>15</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	2380
C <sub>14</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>3</sub>	2929	C <sub>15</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	3544
C <sub>14</sub> H <sub>24</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S	3643	C <sub>15</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>3</sub>	1644
C <sub>14</sub> H <sub>25</sub> ClNO <sub>2</sub> S	1625	C <sub>15</sub> H <sub>22</sub> INO <sub>6</sub>	1505
C <sub>14</sub> H <sub>25</sub> ClNO <sub>3</sub>	1621	C <sub>15</sub> H <sub>22</sub> O <sub>6</sub>	2809
C <sub>14</sub> H <sub>28</sub> O <sub>2</sub>	2973	C <sub>15</sub> H <sub>23</sub> ClN <sub>2</sub> O	1928
C <sub>14</sub> H <sub>28</sub> O <sub>2</sub>	4410	C <sub>15</sub> H <sub>23</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>3</sub> O	4996
C <sub>14</sub> H <sub>30</sub>	4160	C <sub>15</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>4</sub>	5214
C <sub>14</sub> H <sub>30</sub> FO <sub>3</sub> P	1411	C <sub>15</sub> H <sub>24</sub>	2777
C <sub>14</sub> H <sub>30</sub> I <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	4031	C <sub>15</sub> H <sub>24</sub> O	1367
C <sub>14</sub> H <sub>38</sub> GeSi <sub>4</sub>	610	C <sub>15</sub> H <sub>24</sub> O <sub>8</sub>	3652

C <sub>15</sub> H <sub>25</sub> ClN <sub>2</sub> O	4433	C <sub>16</sub> H <sub>32</sub> O <sub>2</sub>	3461
C <sub>15</sub> H <sub>25</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	814	C <sub>16</sub> H <sub>32</sub> S <sub>8</sub>	3387
C <sub>15</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>2</sub>	1619	C <sub>16</sub> H <sub>34</sub>	1002
C <sub>15</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>3</sub>	4662	C <sub>16</sub> H <sub>34</sub> O	1003
C <sub>15</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub>	3449	C <sub>16</sub> H <sub>34</sub> O <sub>4</sub> S	1731
C <sub>15</sub> H <sub>27</sub> IN <sub>2</sub>	3450	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> BrN	4132
C <sub>15</sub> H <sub>28</sub> O <sub>2</sub>	73	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> BrP	4141
C <sub>15</sub> H <sub>30</sub> O <sub>2</sub>	2974	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> ClNO <sub>4</sub>	4135
C <sub>15</sub> H <sub>32</sub>	3460	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> FN <sub>2</sub> OP	615
C <sub>15</sub> H <sub>33</sub> NO <sub>2</sub>	1971	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> Ge	4137
C <sub>15</sub> H <sub>9</sub> NO <sub>4</sub>	210	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> IN	4133
C <sub>16</sub> Fe <sub>5</sub> O <sub>15</sub>	3464	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4134
C <sub>16</sub> H <sub>10</sub>	3564	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> Pb	4139
C <sub>16</sub> H <sub>10</sub>	4852	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> Si <sub>4</sub>	4172
C <sub>16</sub> H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2113	C <sub>16</sub> H <sub>36</sub> Sn	4138
C <sub>16</sub> H <sub>11</sub> NO <sub>2</sub>	4822	C <sub>16</sub> H <sub>40</sub> Al <sub>2</sub> MgO <sub>8</sub>	2605
C <sub>16</sub> H <sub>13</sub> ClN <sub>2</sub> O	1287	C <sub>17</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	386
C <sub>16</sub> H <sub>13</sub> NO	494	C <sub>17</sub> H <sub>13</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub> S <sub>2</sub>	4900
C <sub>16</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	2381	C <sub>17</sub> H <sub>14</sub> ClF <sub>6</sub> NO <sub>6</sub> S	2089
C <sub>16</sub> H <sub>14</sub> O <sub>3</sub>	4818	C <sub>17</sub> H <sub>14</sub> F <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub> S	5165
C <sub>16</sub> H <sub>15</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	3577	C <sub>17</sub> H <sub>14</sub> O	1323
C <sub>16</sub> H <sub>16</sub> NO <sub>5</sub> PS	1929	C <sub>17</sub> H <sub>17</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	2746
C <sub>16</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2081	C <sub>17</sub> H <sub>17</sub> O <sub>2</sub> N	358
C <sub>16</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2512	C <sub>17</sub> H <sub>18</sub> ClO <sub>2</sub> N	359
C <sub>16</sub> H <sub>16</sub> O <sub>4</sub> Pb	1807	C <sub>17</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	2883
C <sub>16</sub> H <sub>17</sub> NO	519	C <sub>17</sub> H <sub>19</sub> ClN <sub>2</sub> O	505
C <sub>16</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>4</sub>	2518	C <sub>17</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>3</sub>	1212
C <sub>16</sub> H <sub>17</sub> N <sub>3</sub> O	2513	C <sub>17</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>3</sub>	3557
C <sub>16</sub> H <sub>18</sub>	1572	C <sub>17</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub>	3364
C <sub>16</sub> H <sub>18</sub> AsO <sub>3</sub> PS <sub>2</sub>	1945	C <sub>17</sub> H <sub>20</sub> ClNO <sub>2</sub>	2794
C <sub>16</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>4</sub>	2519	C <sub>17</sub> H <sub>20</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> S	5042
C <sub>16</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1251	C <sub>17</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O	617
C <sub>16</sub> H <sub>18</sub> O <sub>9</sub>	5065	C <sub>17</sub> H <sub>20</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	3733
C <sub>16</sub> H <sub>19</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	4759	C <sub>17</sub> H <sub>20</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	4793
C <sub>16</sub> H <sub>20</sub> BrN	707	C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> ClN <sub>2</sub> S	1464
C <sub>16</sub> H <sub>20</sub> O <sub>6</sub> P <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	633	C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> ClN <sub>2</sub> S	1465
C <sub>16</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>4</sub>	2427	C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>2</sub>	2126
C <sub>16</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>5</sub>	4717	C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>3</sub>	959
C <sub>16</sub> H <sub>22</sub> BrNO <sub>3</sub>	1244	C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>3</sub>	5399
C <sub>16</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub>	3696	C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>4</sub>	2421
C <sub>16</sub> H <sub>22</sub> O <sub>4</sub>	4904	C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>4</sub>	3006
C <sub>16</sub> H <sub>23</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub>	24	C <sub>17</sub> H <sub>21</sub> O <sub>3</sub> PS	1941
C <sub>16</sub> H <sub>23</sub> N <sub>3</sub> O	4848	C <sub>17</sub> H <sub>22</sub> BrNO <sub>4</sub>	3979
C <sub>16</sub> H <sub>24</sub> BrNO	1255	C <sub>17</sub> H <sub>22</sub> CIN	2783
C <sub>16</sub> H <sub>24</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	5207	C <sub>17</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>2</sub> S	1654
C <sub>16</sub> H <sub>25</sub> ClN <sub>2</sub>	1738	C <sub>17</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>4</sub>	2422
C <sub>16</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>2</sub>	4361	C <sub>17</sub> H <sub>22</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	5218
C <sub>16</sub> H <sub>28</sub> ClNO <sub>2</sub>	1647	C <sub>17</sub> H <sub>22</sub> O <sub>2</sub>	5255
C <sub>16</sub> H <sub>30</sub>	1004	C <sub>17</sub> H <sub>23</sub> CINO	1450
C <sub>16</sub> H <sub>30</sub> B <sub>2</sub>	671	C <sub>17</sub> H <sub>23</sub> NO	3360
C <sub>16</sub> H <sub>31</sub> NaO <sub>2</sub>	3127	C <sub>17</sub> H <sub>23</sub> NO	3361
C <sub>16</sub> H <sub>32</sub> O <sub>2</sub>	3442	C <sub>17</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>2</sub>	4306

C <sub>17</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>3</sub>	381	C <sub>18</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	1785
C <sub>17</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>3</sub>	1216	C <sub>18</sub> H <sub>20</sub> N <sub>4</sub> O <sub>8</sub>	1570
C <sub>17</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>4</sub>	2426	C <sub>18</sub> H <sub>20</sub> O <sub>2</sub>	1936
C <sub>17</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>5</sub>	3980	C <sub>18</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>3</sub>	1144
C <sub>17</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>2</sub>	4307	C <sub>18</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>3</sub>	2415
C <sub>17</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>5</sub>	4481	C <sub>18</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>4</sub>	3357
C <sub>17</sub> H <sub>24</sub> NNaO <sub>5</sub>	117	C <sub>18</sub> H <sub>22</sub> ClNO	3580
C <sub>17</sub> H <sub>24</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	2696	C <sub>18</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>3</sub>	486
C <sub>17</sub> H <sub>25</sub> CrNO <sub>9</sub>	2423	C <sub>18</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>4</sub>	3358
C <sub>17</sub> H <sub>25</sub> N	4844	C <sub>18</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub>	1259
C <sub>17</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>3</sub>	2097	C <sub>18</sub> H <sub>22</sub> O <sub>2</sub>	1445
C <sub>17</sub> H <sub>26</sub> BrN	4845	C <sub>18</sub> H <sub>22</sub> O <sub>2</sub>	3967
C <sub>17</sub> H <sub>26</sub> ClN	4846	C <sub>18</sub> H <sub>23</sub> ClFNO <sub>3</sub>	4913
C <sub>17</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>6</sub>	3004	C <sub>18</sub> H <sub>23</sub> ClINO <sub>3</sub>	2910
C <sub>17</sub> H <sub>32</sub> O <sub>2</sub>	78	C <sub>18</sub> H <sub>23</sub> ClN <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	5229
C <sub>17</sub> H <sub>34</sub> O <sub>2</sub>	3443	C <sub>18</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>3</sub>	1378
C <sub>17</sub> H <sub>36</sub>	1075	C <sub>18</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>4</sub>	2419
C <sub>17</sub> H <sub>36</sub> N <sub>2</sub> S	4136	C <sub>18</sub> H <sub>24</sub>	4372
C <sub>17</sub> H <sub>36</sub> O	1076	C <sub>18</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>3</sub>	504
C <sub>18</sub> Fe <sub>7</sub> N <sub>18</sub>	1996	C <sub>18</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>4</sub>	1146
C <sub>18</sub> H <sub>12</sub>	485	C <sub>18</sub> H <sub>24</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	5230
C <sub>18</sub> H <sub>12</sub>	3185	C <sub>18</sub> H <sub>25</sub> NO	1270
C <sub>18</sub> H <sub>12</sub>	4551	C <sub>18</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>5</sub>	2416
C <sub>18</sub> H <sub>12</sub>	5107	C <sub>18</sub> H <sub>27</sub> F <sub>3</sub>	4391
C <sub>18</sub> H <sub>12</sub> CuN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2678	C <sub>18</sub> H <sub>27</sub> F <sub>3</sub>	4392
C <sub>18</sub> H <sub>12</sub> N <sub>5</sub> O <sub>6</sub>	1803	C <sub>18</sub> H <sub>27</sub> F <sub>3</sub>	4393
C <sub>18</sub> H <sub>14</sub>	1789	C <sub>18</sub> H <sub>27</sub> NO <sub>3</sub>	2359
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> Al	4540	C <sub>18</sub> H <sub>28</sub> BrNO <sub>2</sub>	1271
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> AlO <sub>3</sub>	179	C <sub>18</sub> H <sub>28</sub> ClNO <sub>3</sub>	5212
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> As	4541	C <sub>18</sub> H <sub>28</sub> FeN <sub>6</sub>	4170
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> BO <sub>3</sub>	693	C <sub>18</sub> H <sub>28</sub> NO <sub>9</sub> P	2418
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> Bi	4543	C <sub>18</sub> H <sub>28</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	343
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> BiCl <sub>2</sub>	4544	C <sub>18</sub> H <sub>28</sub> O <sub>2</sub>	2525
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> ClGe	4550	C <sub>18</sub> H <sub>3</sub> BF <sub>15</sub> P	4511
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> ClO <sub>4</sub> Si	4560	C <sub>18</sub> H <sub>30</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	4217
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> ClPb	4559	C <sub>18</sub> H <sub>30</sub> O	4394
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> ClSn	4557	C <sub>18</sub> H <sub>32</sub> CaN <sub>2</sub> O <sub>10</sub>	2325
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> Cl <sub>2</sub> Sb	4562	C <sub>18</sub> H <sub>32</sub> ClN <sub>3</sub> O <sub>8</sub> P <sub>2</sub>	4988
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> IO	4555	C <sub>18</sub> H <sub>33</sub> NaO <sub>2</sub>	3125
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> OP	4567	C <sub>18</sub> H <sub>34</sub> O <sub>2</sub>	3403
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> O <sub>3</sub> P	4568	C <sub>18</sub> H <sub>34</sub> O <sub>2</sub>	3545
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> O <sub>4</sub> P	4565	C <sub>18</sub> H <sub>34</sub> O <sub>2</sub>	5314
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> P	4566	C <sub>18</sub> H <sub>34</sub> O <sub>3</sub>	3735
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> Sb	4561	C <sub>18</sub> H <sub>34</sub> O <sub>4</sub>	3867
C <sub>18</sub> H <sub>15</sub> Tl	4563	C <sub>18</sub> H <sub>35</sub> ClO	3993
C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> Ge	4545	C <sub>18</sub> H <sub>35</sub> FO <sub>2</sub>	4940
C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> GeO	4546	C <sub>18</sub> H <sub>35</sub> LiO <sub>2</sub>	2552
C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S	1206	C <sub>18</sub> H <sub>36</sub> N <sub>2</sub> NaO <sub>6</sub>	2456
C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> O <sub>7</sub>	4757	C <sub>18</sub> H <sub>36</sub> N <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	2455
C <sub>18</sub> H <sub>16</sub> O <sub>7</sub>	4758	C <sub>18</sub> H <sub>36</sub> N <sub>2</sub> NiS <sub>4</sub>	3220
C <sub>18</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	3960	C <sub>18</sub> H <sub>36</sub> O <sub>2</sub>	2657
C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> N <sub>5</sub> O <sub>7</sub>	1564	C <sub>18</sub> H <sub>36</sub> O <sub>2</sub>	3990



C <sub>18</sub> H <sub>36</sub> S <sub>9</sub>	3340	C <sub>19</sub> H <sub>38</sub> O <sub>2</sub>	3992
C <sub>18</sub> H <sub>37</sub> AlO <sub>4</sub>	147	C <sub>19</sub> H <sub>40</sub>	3330
C <sub>18</sub> H <sub>37</sub> NO	3991	C <sub>19</sub> H <sub>47</sub> GePSi <sub>4</sub>	609
C <sub>18</sub> H <sub>38</sub>	3375	C <sub>20</sub> H <sub>12</sub>	556
C <sub>18</sub> H <sub>38</sub> O	3376	C <sub>20</sub> H <sub>12</sub>	562
C <sub>18</sub> H <sub>38</sub> O <sub>4</sub> S	1719	C <sub>20</sub> H <sub>12</sub>	563
C <sub>18</sub> H <sub>38</sub> S	3377	C <sub>20</sub> H <sub>12</sub>	3523
C <sub>18</sub> H <sub>39</sub> NO <sub>2</sub>	316	C <sub>20</sub> H <sub>12</sub> O <sub>5</sub>	4854
C <sub>18</sub> H <sub>5</sub> N <sub>9</sub> O <sub>18</sub>	3337	C <sub>20</sub> H <sub>14</sub>	1681
C <sub>19</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>	1398	C <sub>20</sub> H <sub>14</sub> ClO <sub>5</sub> P	1439
C <sub>19</sub> H <sub>13</sub> ClIN <sub>5</sub> O <sub>2</sub>	2160	C <sub>20</sub> H <sub>14</sub> O <sub>4</sub>	4841
C <sub>19</sub> H <sub>14</sub> ClNO <sub>4</sub>	2431	C <sub>20</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>4</sub>	1408
C <sub>19</sub> H <sub>15</sub> Cl	4569	C <sub>20</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>5</sub>	3824
C <sub>19</sub> H <sub>15</sub> ClN <sub>4</sub>	4564	C <sub>20</sub> H <sub>15</sub> O <sub>5</sub> P	1438
C <sub>19</sub> H <sub>15</sub> ClO <sub>4</sub>	5082	C <sub>20</sub> H <sub>16</sub> Br <sub>8</sub> O <sub>6</sub>	3374
C <sub>19</sub> H <sub>15</sub> NO <sub>8</sub>	1393	C <sub>20</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub>	3293
C <sub>19</sub> H <sub>16</sub>	4553	C <sub>20</sub> H <sub>17</sub> FO <sub>3</sub> S	4032
C <sub>19</sub> H <sub>16</sub> ClNO <sub>4</sub>	2129	C <sub>20</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>6</sub>	603
C <sub>19</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	526	C <sub>20</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>6</sub>	3368
C <sub>19</sub> H <sub>16</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub> S	4899	C <sub>20</sub> H <sub>18</sub> ClNO <sub>6</sub>	3433
C <sub>19</sub> H <sub>16</sub> O	4552	C <sub>20</sub> H <sub>18</sub> ClOP	1571
C <sub>19</sub> H <sub>16</sub> O <sub>4</sub>	3373	C <sub>20</sub> H <sub>18</sub> O <sub>2</sub> Sn	4556
C <sub>19</sub> H <sub>17</sub> NO <sub>4</sub>	4984	C <sub>20</sub> H <sub>18</sub> Pb	888
C <sub>19</sub> H <sub>18</sub> GeO	4548	C <sub>20</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>5</sub>	567
C <sub>19</sub> H <sub>18</sub> OPb	4558	C <sub>20</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>5</sub>	3367
C <sub>19</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>4</sub>	788	C <sub>20</sub> H <sub>19</sub> NO <sub>5</sub>	3705
C <sub>19</sub> H <sub>19</sub> N <sub>7</sub> O <sub>6</sub>	4855	C <sub>20</sub> H <sub>20</sub>	1969
C <sub>19</sub> H <sub>20</sub> ClN <sub>3</sub> O <sub>4</sub> S	3315	C <sub>20</sub> H <sub>20</sub> INO <sub>5</sub>	568
C <sub>19</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	793	C <sub>20</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>6</sub>	4986
C <sub>19</sub> H <sub>21</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	4829	C <sub>20</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>9</sub> S	570
C <sub>19</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>3</sub>	4099	C <sub>20</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>4</sub>	3445
C <sub>19</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>4</sub>	670	C <sub>20</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>4</sub>	5336
C <sub>19</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>3</sub>	3037	C <sub>20</sub> H <sub>22</sub> O	5310
C <sub>19</sub> H <sub>22</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> OS	5043	C <sub>20</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>3</sub>	499
C <sub>19</sub> H <sub>22</sub> FN <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	5318	C <sub>20</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>4</sub>	397
C <sub>19</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>3</sub>	5376	C <sub>20</sub> H <sub>24</sub> ClNO	4831
C <sub>19</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>3</sub>	5377	C <sub>20</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>3</sub>	498
C <sub>19</sub> H <sub>24</sub> INO <sub>3</sub>	2727	C <sub>20</sub> H <sub>24</sub> NNaO <sub>8</sub>	1334
C <sub>19</sub> H <sub>24</sub> N <sub>4</sub> O <sub>10</sub>	4484	C <sub>20</sub> H <sub>24</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4989
C <sub>19</sub> H <sub>25</sub> NO	2507	C <sub>20</sub> H <sub>24</sub> O <sub>2</sub>	5397
C <sub>19</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>6</sub>	3003	C <sub>20</sub> H <sub>24</sub> O <sub>6</sub>	1330
C <sub>19</sub> H <sub>26</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	5223	C <sub>20</sub> H <sub>25</sub> ClN <sub>2</sub> OS	1899
C <sub>19</sub> H <sub>26</sub> O <sub>2</sub>	1676	C <sub>20</sub> H <sub>25</sub> N <sub>3</sub> O	2514
C <sub>19</sub> H <sub>26</sub> O <sub>3</sub>	94	C <sub>20</sub> H <sub>26</sub> ClNOS	4345
C <sub>19</sub> H <sub>27</sub> NO	3471	C <sub>20</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>3</sub>	497
C <sub>19</sub> H <sub>27</sub> NO <sub>3</sub>	5242	C <sub>20</sub> H <sub>26</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4991
C <sub>19</sub> H <sub>28</sub> ClNO <sub>5</sub>	5378	C <sub>20</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O	2066
C <sub>19</sub> H <sub>29</sub> As	368	C <sub>20</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	62
C <sub>19</sub> H <sub>34</sub> O <sub>2</sub>	2524	C <sub>20</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S	4992
C <sub>19</sub> H <sub>36</sub> Ge	4389	C <sub>20</sub> H <sub>26</sub> O <sub>2</sub>	3402
C <sub>19</sub> H <sub>36</sub> O <sub>2</sub>	3404	C <sub>20</sub> H <sub>27</sub> NO <sub>11</sub>	200
C <sub>19</sub> H <sub>36</sub> Si	4390	C <sub>20</sub> H <sub>29</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	4990

C <sub>20</sub> H <sub>30</sub> ClN <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	849	C <sub>21</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>4</sub>	1219
C <sub>20</sub> H <sub>30</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	3202	C <sub>21</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>4</sub>	1220
C <sub>20</sub> H <sub>30</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	4993	C <sub>21</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>4</sub>	1221
C <sub>20</sub> H <sub>30</sub> O	3731	C <sub>21</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>6</sub>	1124
C <sub>20</sub> H <sub>30</sub> O <sub>2</sub>	1	C <sub>21</sub> H <sub>26</sub> Cl <sub>2</sub> F <sub>3</sub> N <sub>3</sub> S	4592
C <sub>20</sub> H <sub>30</sub> O <sub>2</sub>	1274	C <sub>21</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2175
C <sub>20</sub> H <sub>30</sub> O <sub>2</sub>	2858	C <sub>21</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	4317
C <sub>20</sub> H <sub>30</sub> O <sub>2</sub>	3444	C <sub>21</sub> H <sub>26</sub> O <sub>2</sub>	2353
C <sub>20</sub> H <sub>32</sub> ClNO	5221	C <sub>21</sub> H <sub>26</sub> O <sub>5</sub>	3641
C <sub>20</sub> H <sub>32</sub> O <sub>2</sub>	362	C <sub>21</sub> H <sub>27</sub> ClN <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	4318
C <sub>20</sub> H <sub>32</sub> O <sub>5</sub>	3698	C <sub>21</sub> H <sub>27</sub> ClO <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	2176
C <sub>20</sub> H <sub>34</sub> O <sub>4</sub>	3699	C <sub>21</sub> H <sub>27</sub> NO	1460
C <sub>20</sub> H <sub>34</sub> O <sub>5</sub>	3697	C <sub>21</sub> H <sub>27</sub> N <sub>3</sub> O	5382
C <sub>20</sub> H <sub>34</sub> O <sub>5</sub>	3701	C <sub>21</sub> H <sub>27</sub> O <sub>6</sub> N <sub>3</sub>	2177
C <sub>20</sub> H <sub>35</sub> N <sub>3</sub> Sn	4644	C <sub>21</sub> H <sub>28</sub> BrNO	1461
C <sub>20</sub> H <sub>36</sub>	4140	C <sub>21</sub> H <sub>28</sub> ClNO	1462
C <sub>20</sub> H <sub>36</sub> O <sub>2</sub>	3978	C <sub>21</sub> H <sub>28</sub> ClNO <sub>2</sub>	360
C <sub>20</sub> H <sub>36</sub> O <sub>5</sub>	3700	C <sub>21</sub> H <sub>28</sub> O <sub>5</sub>	3640
C <sub>20</sub> H <sub>40</sub> CsN <sub>2</sub> NaO <sub>7</sub>	2457	C <sub>21</sub> H <sub>29</sub> NO <sub>2</sub>	851
C <sub>20</sub> H <sub>40</sub> O <sub>2</sub>	3331	C <sub>21</sub> H <sub>30</sub> O	2718
C <sub>20</sub> H <sub>40</sub> O <sub>2</sub>	5309	C <sub>21</sub> H <sub>30</sub> O <sub>2</sub>	1279
C <sub>20</sub> H <sub>42</sub>	2829	C <sub>21</sub> H <sub>30</sub> O <sub>2</sub>	2352
C <sub>20</sub> H <sub>42</sub>	5308	C <sub>21</sub> H <sub>30</sub> O <sub>2</sub>	3642
C <sub>20</sub> H <sub>44</sub> BrN	819	C <sub>21</sub> H <sub>33</sub> NO <sub>9</sub>	3362
C <sub>20</sub> H <sub>44</sub> BrN	1077	C <sub>21</sub> H <sub>33</sub> NO <sub>9</sub>	3363
C <sub>20</sub> H <sub>44</sub> BrN	4205	C <sub>21</sub> H <sub>35</sub> ClN <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	119
C <sub>20</sub> H <sub>44</sub> BrN	4397	C <sub>21</sub> H <sub>42</sub> O <sub>2</sub>	363
C <sub>20</sub> H <sub>44</sub> ClNO <sub>4</sub>	4209	C <sub>21</sub> H <sub>44</sub>	1073
C <sub>20</sub> H <sub>44</sub> IN	4206	C <sub>21</sub> H <sub>44</sub> N <sub>2</sub> S	4212
C <sub>20</sub> H <sub>44</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	4208	C <sub>21</sub> H <sub>44</sub> O	1074
C <sub>20</sub> H <sub>44</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4207	C <sub>21</sub> H <sub>9</sub> N <sub>15</sub> O <sub>18</sub>	4527
C <sub>20</sub> H <sub>45</sub> NSi <sub>2</sub>	4388	C <sub>22</sub> H <sub>12</sub>	555
C <sub>21</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	522	C <sub>22</sub> H <sub>12</sub>	2112
C <sub>21</sub> H <sub>14</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	523	C <sub>22</sub> H <sub>14</sub>	515
C <sub>21</sub> H <sub>15</sub> O <sub>7</sub> P	4523	C <sub>22</sub> H <sub>14</sub>	1324
C <sub>21</sub> H <sub>16</sub>	2892	C <sub>22</sub> H <sub>14</sub>	3497
C <sub>21</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub>	2568	C <sub>22</sub> H <sub>14</sub>	3512
C <sub>21</sub> H <sub>18</sub> N <sub>2</sub>	1143	C <sub>22</sub> H <sub>14</sub>	3593
C <sub>21</sub> H <sub>20</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3524	C <sub>22</sub> H <sub>16</sub> O <sub>8</sub>	1399
C <sub>21</sub> H <sub>20</sub> Cl <sub>3</sub> NO <sub>5</sub>	571	C <sub>22</sub> H <sub>20</sub> N <sub>4</sub> O <sub>11</sub>	2520
C <sub>21</sub> H <sub>20</sub> O	4554	C <sub>22</sub> H <sub>20</sub> N <sub>8</sub> O <sub>14</sub>	3237
C <sub>21</sub> H <sub>21</sub> ClSn	4378	C <sub>22</sub> H <sub>23</sub> N <sub>3</sub> O <sub>9</sub>	192
C <sub>21</sub> H <sub>21</sub> NO <sub>6</sub>	1142	C <sub>22</sub> H <sub>24</sub> BrNO	732
C <sub>21</sub> H <sub>22</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3999	C <sub>22</sub> H <sub>25</sub> NO	1530
C <sub>21</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>3</sub>	500	C <sub>22</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>6</sub>	2424
C <sub>21</sub> H <sub>23</sub> NO <sub>5</sub>	1123	C <sub>22</sub> H <sub>26</sub> ClNO <sub>2</sub>	4668
C <sub>21</sub> H <sub>23</sub> N <sub>3</sub> O <sub>5</sub>	4000	C <sub>22</sub> H <sub>27</sub> NO <sub>2</sub>	2566
C <sub>21</sub> H <sub>24</sub> AgF <sub>3</sub> O <sub>9</sub> S	1336	C <sub>22</sub> H <sub>27</sub> N <sub>3</sub> O	102
C <sub>21</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>3</sub>	502	C <sub>22</sub> H <sub>28</sub> N <sub>2</sub> O	4842
C <sub>21</sub> H <sub>24</sub> ClNO <sub>3</sub>	503	C <sub>22</sub> H <sub>28</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	5413
C <sub>21</sub> H <sub>24</sub> NNaO <sub>6</sub> S	1335	C <sub>22</sub> H <sub>29</sub> ClN <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	5414
C <sub>21</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>4</sub>	1215	C <sub>22</sub> H <sub>29</sub> NO <sub>2</sub>	1275

C <sub>22</sub> H <sub>29</sub> NO <sub>9</sub>	1379	C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> Si	4237
C <sub>22</sub> H <sub>29</sub> N <sub>3</sub> O	3669	C <sub>24</sub> H <sub>21</sub> O <sub>7</sub> P	4524
C <sub>22</sub> H <sub>30</sub> ClNO <sub>2</sub>	1276	C <sub>24</sub> H <sub>27</sub> N	4784
C <sub>22</sub> H <sub>30</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	4061	C <sub>24</sub> H <sub>30</sub> Ge <sub>2</sub>	4651
C <sub>22</sub> H <sub>30</sub> N <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	2933	C <sub>24</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub> O <sub>10</sub>	1175
C <sub>22</sub> H <sub>32</sub> Cl <sub>4</sub> N <sub>10</sub>	5041	C <sub>24</sub> H <sub>32</sub> O <sub>8</sub>	1331
C <sub>22</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	5424	C <sub>24</sub> H <sub>33</sub> ClN <sub>2</sub> O	1577
C <sub>22</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	342	C <sub>24</sub> H <sub>33</sub> ClN <sub>2</sub> O	1578
C <sub>22</sub> H <sub>33</sub> NO <sub>11</sub>	3602	C <sub>24</sub> H <sub>34</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	4063
C <sub>22</sub> H <sub>34</sub> Cl <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	81	C <sub>24</sub> H <sub>34</sub> O <sub>9</sub>	4347
C <sub>22</sub> H <sub>34</sub> O <sub>2</sub>	2385	C <sub>24</sub> H <sub>38</sub> O <sub>4</sub>	4906
C <sub>22</sub> H <sub>36</sub> N <sub>2</sub> O <sub>10</sub> S	1404	C <sub>24</sub> H <sub>42</sub>	3378
C <sub>22</sub> H <sub>42</sub> O <sub>2</sub>	1975	C <sub>24</sub> H <sub>44</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	638
C <sub>22</sub> H <sub>42</sub> O <sub>2</sub>	5334	C <sub>24</sub> H <sub>46</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	4438
C <sub>22</sub> H <sub>42</sub> O <sub>4</sub>	7	C <sub>24</sub> H <sub>46</sub> O <sub>6</sub>	3987
C <sub>22</sub> H <sub>42</sub> O <sub>4</sub>	10	C <sub>24</sub> H <sub>50</sub>	840
C <sub>22</sub> H <sub>46</sub>	1973	C <sub>24</sub> H <sub>50</sub>	2868
C <sub>22</sub> H <sub>46</sub> O	1974	C <sub>24</sub> H <sub>50</sub>	4173
C <sub>23</sub> H <sub>16</sub> O <sub>3</sub>	1788	C <sub>24</sub> H <sub>50</sub> Hg	1413
C <sub>23</sub> H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	1179	C <sub>24</sub> H <sub>51</sub> N	4508
C <sub>23</sub> H <sub>19</sub> ClF <sub>3</sub> NO <sub>3</sub>	5188	C <sub>24</sub> H <sub>52</sub> BrN	4144
C <sub>23</sub> H <sub>24</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	1315	C <sub>24</sub> H <sub>52</sub> ClNO <sub>4</sub>	4147
C <sub>23</sub> H <sub>25</sub> NO <sub>6</sub>	4982	C <sub>24</sub> H <sub>52</sub> IN	4145
C <sub>23</sub> H <sub>26</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	786	C <sub>24</sub> H <sub>52</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4146
C <sub>23</sub> H <sub>26</sub> N <sub>4</sub> O <sub>10</sub>	382	C <sub>24</sub> H <sub>54</sub> Al <sub>2</sub> K <sub>2</sub>	1434
C <sub>23</sub> H <sub>29</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	4849	C <sub>24</sub> H <sub>9</sub> N <sub>15</sub> O <sub>24</sub>	4528
C <sub>23</sub> H <sub>30</sub> N <sub>2</sub> O	2970	C <sub>25</sub> H <sub>20</sub>	4234
C <sub>23</sub> H <sub>30</sub> O <sub>6</sub>	2436	C <sub>25</sub> H <sub>20</sub> N <sub>2</sub> O	4235
C <sub>23</sub> H <sub>31</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>5</sub> O <sub>6</sub>	5254	C <sub>25</sub> H <sub>22</sub> ClNO <sub>3</sub>	4763
C <sub>23</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub>	1285	C <sub>25</sub> H <sub>26</sub> BrN <sub>2</sub> O <sub>11</sub>	4045
C <sub>23</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	2931	C <sub>25</sub> H <sub>30</sub> ClNO <sub>4</sub>	4667
C <sub>23</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	2934	C <sub>25</sub> H <sub>30</sub> ClN <sub>3</sub>	2462
C <sub>23</sub> H <sub>34</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	787	C <sub>25</sub> H <sub>32</sub> KNO <sub>8</sub> S	1333
C <sub>23</sub> H <sub>37</sub> Cl <sub>3</sub> N <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	208	C <sub>25</sub> H <sub>32</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1272
C <sub>23</sub> H <sub>48</sub>	4427	C <sub>25</sub> H <sub>33</sub> NO <sub>4</sub>	5415
C <sub>23</sub> H <sub>48</sub> O	4428	C <sub>25</sub> H <sub>34</sub> ClNO <sub>4</sub>	5416
C <sub>24</sub> H <sub>12</sub>	2435	C <sub>25</sub> H <sub>35</sub> NO <sub>8</sub>	852
C <sub>24</sub> H <sub>16</sub>	4233	C <sub>25</sub> H <sub>36</sub> N <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	2932
C <sub>24</sub> H <sub>16</sub> O <sub>2</sub>	1329	C <sub>25</sub> H <sub>40</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	630
C <sub>24</sub> H <sub>18</sub>	2375	C <sub>25</sub> H <sub>52</sub>	3475
C <sub>24</sub> H <sub>18</sub>	4542	C <sub>26</sub> H <sub>16</sub>	999
C <sub>24</sub> H <sub>18</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>8</sub>	1791	C <sub>26</sub> H <sub>22</sub> N <sub>4</sub> O <sub>12</sub>	569
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> AsCl	4228	C <sub>26</sub> H <sub>27</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3736
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> AsPS <sub>3</sub>	4227	C <sub>26</sub> H <sub>30</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	1316
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> As <sub>2</sub>	4231	C <sub>26</sub> H <sub>30</sub> O <sub>11</sub>	3798
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> BLi	2558	C <sub>26</sub> H <sub>42</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	620
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> BNa	3150	C <sub>26</sub> H <sub>46</sub>	5311
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> Ge	4230	C <sub>26</sub> H <sub>46</sub> N <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	4210
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> OSb <sub>2</sub>	1808	C <sub>26</sub> H <sub>54</sub>	824
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> Pb	4236	C <sub>26</sub> H <sub>54</sub>	1005
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> S	4238	C <sub>26</sub> H <sub>56</sub> NO <sub>8</sub> P	3994
C <sub>24</sub> H <sub>20</sub> Sb <sub>2</sub>	4232	C <sub>27</sub> H <sub>33</sub> NO <sub>3</sub>	4785

C <sub>27</sub> H <sub>34</sub> N <sub>4</sub> O	3581
C <sub>27</sub> H <sub>34</sub> O <sub>3</sub>	3349
C <sub>27</sub> H <sub>35</sub> NO <sub>5</sub>	418
C <sub>27</sub> H <sub>36</sub> ClNO <sub>5</sub>	419
C <sub>27</sub> H <sub>38</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	2510
C <sub>27</sub> H <sub>39</sub> NO <sub>3</sub>	2069
C <sub>27</sub> H <sub>43</sub> NO	3982
C <sub>27</sub> H <sub>43</sub> N <sub>4</sub> O <sub>15</sub> P <sub>3</sub>	4637
C <sub>27</sub> H <sub>44</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	629
C <sub>27</sub> H <sub>44</sub> O	5104
C <sub>27</sub> H <sub>46</sub> O	5105
C <sub>27</sub> H <sub>56</sub>	1079
C <sub>28</sub> H <sub>22</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	2576
C <sub>28</sub> H <sub>33</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub> S	1282
C <sub>28</sub> H <sub>34</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1281
C <sub>28</sub> H <sub>36</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	4843
C <sub>28</sub> H <sub>40</sub> O <sub>10</sub>	1332
C <sub>28</sub> H <sub>44</sub> O	5327
C <sub>28</sub> H <sub>46</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	621
C <sub>28</sub> H <sub>58</sub>	3379
C <sub>28</sub> H <sub>58</sub>	3399
C <sub>29</sub> H <sub>28</sub> N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	1317
C <sub>29</sub> H <sub>38</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	1273
C <sub>29</sub> H <sub>40</sub> N <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	1277
C <sub>29</sub> H <sub>41</sub> O <sub>2</sub>	980
C <sub>29</sub> H <sub>42</sub> O <sub>10</sub>	2425
C <sub>29</sub> H <sub>42</sub> O <sub>9</sub>	5331
C <sub>29</sub> H <sub>48</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	622
C <sub>29</sub> H <sub>48</sub> O	3968
C <sub>29</sub> H <sub>50</sub> O <sub>2</sub>	4346
C <sub>29</sub> H <sub>60</sub>	3332
C <sub>30</sub> H <sub>16</sub>	4377
C <sub>30</sub> H <sub>18</sub>	1093
C <sub>30</sub> H <sub>25</sub> Bi	3498
C <sub>30</sub> H <sub>25</sub> GeN	4547
C <sub>30</sub> H <sub>25</sub> Sb	3499
C <sub>30</sub> H <sub>27</sub> N <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	4374
C <sub>30</sub> H <sub>33</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1819
C <sub>30</sub> H <sub>42</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	3203
C <sub>30</sub> H <sub>45</sub> Ga	4525
C <sub>30</sub> H <sub>46</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	627
C <sub>30</sub> H <sub>46</sub> O <sub>3</sub>	602
C <sub>30</sub> H <sub>46</sub> O <sub>4</sub>	1231
C <sub>30</sub> H <sub>48</sub> O <sub>3</sub>	601
C <sub>30</sub> H <sub>50</sub>	3977
C <sub>30</sub> H <sub>50</sub> O <sub>2</sub>	113
C <sub>30</sub> H <sub>50</sub> O <sub>2</sub>	600
C <sub>30</sub> H <sub>50</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	628
C <sub>30</sub> H <sub>52</sub> O	193
C <sub>30</sub> H <sub>60</sub>	5251
C <sub>30</sub> H <sub>62</sub>	1016
C <sub>30</sub> H <sub>62</sub>	3976

C <sub>30</sub> H <sub>62</sub>	4369
C <sub>30</sub> H <sub>62</sub> O	4370
C <sub>31</sub> H <sub>35</sub> N <sub>2</sub> NaO <sub>11</sub>	3329
C <sub>31</sub> H <sub>46</sub> O <sub>2</sub>	4850
C <sub>31</sub> H <sub>52</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	626
C <sub>31</sub> H <sub>64</sub>	1071
C <sub>31</sub> H <sub>64</sub> O	1072
C <sub>32</sub> H <sub>14</sub>	3351
C <sub>32</sub> H <sub>16</sub>	1321
C <sub>32</sub> H <sub>43</sub> NO <sub>10</sub>	481
C <sub>32</sub> H <sub>43</sub> NO <sub>9</sub>	3563
C <sub>32</sub> H <sub>44</sub> N <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	1253
C <sub>32</sub> H <sub>44</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	2080
C <sub>32</sub> H <sub>44</sub> O <sub>12</sub>	4064
C <sub>32</sub> H <sub>48</sub> O <sub>9</sub>	3212
C <sub>32</sub> H <sub>50</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	623
C <sub>32</sub> H <sub>54</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	624
C <sub>32</sub> H <sub>54</sub> I <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	625
C <sub>32</sub> H <sub>62</sub> O <sub>4</sub> Pb	3849
C <sub>32</sub> H <sub>66</sub>	1979
C <sub>32</sub> H <sub>68</sub> BrN	4204
C <sub>32</sub> H <sub>72</sub> Cr <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	641
C <sub>33</sub> H <sub>36</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	605
C <sub>33</sub> H <sub>40</sub> N <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	3718
C <sub>33</sub> H <sub>52</sub> O <sub>4</sub>	1318
C <sub>33</sub> H <sub>56</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>4</sub>	631
C <sub>33</sub> H <sub>68</sub>	4539
C <sub>34</sub> H <sub>20</sub>	1682
C <sub>34</sub> H <sub>37</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub>	5328
C <sub>34</sub> H <sub>38</sub> ClN <sub>5</sub> O <sub>4</sub>	5329
C <sub>34</sub> H <sub>42</sub> BN	5208
C <sub>34</sub> H <sub>42</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	4673
C <sub>34</sub> H <sub>47</sub> NO <sub>10</sub>	2109
C <sub>34</sub> H <sub>47</sub> NO <sub>11</sub>	63
C <sub>34</sub> H <sub>48</sub> N <sub>2</sub> O <sub>10</sub> S	383
C <sub>34</sub> H <sub>50</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	4308
C <sub>34</sub> H <sub>50</sub> N <sub>2</sub> O <sub>11</sub> S	384
C <sub>34</sub> H <sub>50</sub> N <sub>2</sub> O <sub>15</sub> S	3005
C <sub>34</sub> H <sub>54</sub> Br <sub>2</sub> N <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	632
C <sub>34</sub> H <sub>56</sub> N <sub>2</sub> O <sub>12</sub>	2969
C <sub>34</sub> H <sub>58</sub> O <sub>4</sub>	4903
C <sub>34</sub> H <sub>68</sub>	5250
C <sub>34</sub> H <sub>70</sub>	4225
C <sub>35</sub> H <sub>36</sub> BNO	2884
C <sub>35</sub> H <sub>41</sub> N <sub>5</sub> O <sub>6</sub>	5330
C <sub>35</sub> H <sub>72</sub>	3495
C <sub>36</sub> H <sub>24</sub> O <sub>6</sub>	996
C <sub>36</sub> H <sub>26</sub>	3868
C <sub>36</sub> H <sub>30</sub> Ge <sub>2</sub>	1034
C <sub>36</sub> H <sub>30</sub> Ge <sub>2</sub> O	4549
C <sub>36</sub> H <sub>34</sub> AgBP <sub>2</sub>	3893
C <sub>36</sub> H <sub>51</sub> NO <sub>11</sub>	604

C <sub>36</sub> H <sub>51</sub> NO <sub>12</sub>	3706	C <sub>44</sub> H <sub>64</sub> BN	4211
C <sub>36</sub> H <sub>54</sub> N <sub>2</sub> O <sub>15</sub> S	2417	C <sub>44</sub> H <sub>76</sub> N <sub>2</sub> O <sub>29</sub>	1145
C <sub>36</sub> H <sub>62</sub> MnO <sub>4</sub>	2633	C <sub>45</sub> H <sub>73</sub> NO <sub>15</sub>	3983
C <sub>36</sub> H <sub>62</sub> O <sub>4</sub> Pb	3841	C <sub>46</sub> H <sub>76</sub> BN <sub>15</sub>	695
C <sub>36</sub> H <sub>66</sub>	4371	C <sub>48</sub> H <sub>32</sub>	3389
C <sub>36</sub> H <sub>66</sub> CaO <sub>4</sub>	2323	C <sub>48</sub> H <sub>40</sub> BBi	4229
C <sub>36</sub> H <sub>70</sub> BaO <sub>4</sub>	463	C <sub>48</sub> H <sub>40</sub> Ge <sub>3</sub>	3390
C <sub>36</sub> H <sub>70</sub> CaO <sub>4</sub>	2328	C <sub>48</sub> H <sub>48</sub> N <sub>6</sub>	995
C <sub>36</sub> H <sub>70</sub> CdO <sub>4</sub>	2209	C <sub>48</sub> H <sub>93</sub> AlO <sub>3</sub>	165
C <sub>36</sub> H <sub>70</sub> CuO <sub>4</sub>	2681	C <sub>49</sub> H <sub>70</sub> O <sub>13</sub>	697
C <sub>36</sub> H <sub>70</sub> MgO <sub>4</sub>	2600	C <sub>50</sub> H <sub>102</sub>	3476
C <sub>36</sub> H <sub>70</sub> O <sub>4</sub> Zn	5270	C <sub>50</sub> H <sub>70</sub> O <sub>14</sub>	698
C <sub>36</sub> H <sub>71</sub> AlO <sub>5</sub>	144	C <sub>51</sub> H <sub>98</sub> O <sub>6</sub>	4510
C <sub>36</sub> H <sub>71</sub> AlO <sub>7</sub>	143	C <sub>54</sub> H <sub>105</sub> AlO <sub>6</sub>	174
C <sub>36</sub> H <sub>74</sub>	1031	C <sub>54</sub> H <sub>45</sub> ClP <sub>3</sub> Rh	4530
C <sub>36</sub> H <sub>84</sub> Al <sub>4</sub> O <sub>12</sub>	149	C <sub>54</sub> H <sub>99</sub> AlO <sub>6</sub>	164
C <sub>37</sub> H <sub>30</sub> P <sub>2</sub> PtS <sub>2</sub>	643	C <sub>54</sub> H <sub>99</sub> AlO <sub>9</sub>	171
C <sub>37</sub> H <sub>44</sub> ClNO <sub>6</sub>	3455	C <sub>57</sub> H <sub>104</sub> O <sub>6</sub>	4509
C <sub>37</sub> H <sub>67</sub> NO <sub>13</sub>	5333	C <sub>57</sub> H <sub>110</sub> O <sub>6</sub>	4529
C <sub>37</sub> H <sub>76</sub>	1091	C <sub>60</sub>	4962
C <sub>37</sub> H <sub>76</sub> O	1092	C <sub>60</sub> H <sub>122</sub>	1006
C <sub>38</sub> H <sub>49</sub> BOP <sub>2</sub>	634	C <sub>62</sub> H <sub>126</sub>	1961
C <sub>38</sub> H <sub>60</sub> O <sub>18</sub>	3995	C <sub>64</sub> H <sub>130</sub>	4143
C <sub>38</sub> H <sub>78</sub>	3388	C <sub>64</sub> H <sub>90</sub> CoN <sub>14</sub> O <sub>14</sub> P	5183
C <sub>39</sub> H <sub>80</sub>	1491	C <sub>64</sub> H <sub>90</sub> O <sub>25</sub>	4065
C <sub>39</sub> H <sub>80</sub>	3341	C <sub>70</sub> H <sub>142</sub>	1080
C <sub>40</sub> H <sub>16</sub>	5292	C <sub>72</sub> H <sub>60</sub> Sn <sub>5</sub>	3417
C <sub>40</sub> H <sub>20</sub>	2374	C <sub>74</sub> H <sub>83</sub> B <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> P	4439
C <sub>40</sub> H <sub>22</sub>	1322	C <sub>100</sub> H <sub>202</sub>	1069
C <sub>40</sub> H <sub>50</sub> N <sub>4</sub> O <sub>18</sub>	64	C <sub>115</sub> H <sub>90</sub>	4519
C <sub>40</sub> H <sub>56</sub>	1278	C <sub>129</sub> H <sub>223</sub> N <sub>3</sub> O <sub>54</sub>	3434
C <sub>40</sub> H <sub>56</sub>	2370	C <sub>390</sub> H <sub>782</sub>	3333
C <sub>40</sub> H <sub>56</sub>	2371	C <sub>6765</sub> H <sub>10452</sub> N <sub>1744</sub> O <sub>2012</sub> S <sub>33</sub>	696
C <sub>40</sub> H <sub>56</sub>	2372	Ca	2300
C <sub>40</sub> H <sub>56</sub>	2517	CaCl <sub>2</sub>	2342
C <sub>40</sub> H <sub>60</sub> N <sub>2</sub> O <sub>21</sub>	1339	CaF <sub>2</sub>	2340
C <sub>40</sub> H <sub>60</sub> N <sub>4</sub> O <sub>10</sub>	855	CaFe <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2336
C <sub>40</sub> H <sub>60</sub> O <sub>14</sub>	3353	CaI <sub>2</sub>	2312
C <sub>40</sub> H <sub>74</sub>	4226	CaN <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	2317
C <sub>40</sub> H <sub>78</sub>	4176	CaN <sub>6</sub>	2301
C <sub>40</sub> H <sub>80</sub>	4175	CaO	2322
C <sub>40</sub> H <sub>82</sub>	4174	CaO <sub>2</sub>	2326
C <sub>41</sub> H <sub>48</sub> C <sub>8</sub> NO <sub>12</sub> S	614	CaO <sub>3</sub> Si	2327
C <sub>41</sub> H <sub>48</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	4068	CaO <sub>4</sub> S	2329
C <sub>41</sub> H <sub>64</sub> O <sub>14</sub>	1410	CaS	2332
C <sub>42</sub> H <sub>22</sub>	4127	CaSi <sub>2</sub>	2311
C <sub>42</sub> H <sub>60</sub> O <sub>15</sub>	3452	Ca <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	2319
C <sub>42</sub> H <sub>78</sub>	1032	Ca <sub>3</sub> O <sub>8</sub> P <sub>2</sub>	2338
C <sub>42</sub> H <sub>84</sub>	1033	Ca <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	2339
C <sub>43</sub> H <sub>56</sub> O <sub>4</sub>	1326	Cd	2199
C <sub>43</sub> H <sub>64</sub> O <sub>16</sub>	1230	CdCl <sub>2</sub>	2216
C <sub>44</sub> H <sub>56</sub> N <sub>6</sub> O <sub>8</sub>	2515	CdF <sub>2</sub>	2215

CdI <sub>2</sub>	2203	ClLiO <sub>3</sub>	2562
CdN <sub>6</sub>	2200	ClLiO <sub>4</sub>	2551
CdO	2207	ClNO	3278
CdO <sub>3</sub> Si	2205	ClNO <sub>2</sub>	3298
CdO <sub>4</sub> S	2210	ClNO <sub>3</sub>	47
CdS	2212	ClNO <sub>6</sub>	3296
CdSe	2208	ClN <sub>3</sub>	5002
CdTe	2213	ClNa	3169
Cd <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	2214	ClNaO	3077
Ce	5167	ClNaO <sub>2</sub>	3170
CeCl <sub>3</sub>	5178	ClNaO <sub>3</sub>	3168
CeF <sub>3</sub>	5176	ClNaO <sub>4</sub>	3137
CeF <sub>4</sub>	5177	ClO <sub>2</sub>	5010
CeI <sub>2</sub>	5171	ClO <sub>4</sub> Rb	3792
CeI <sub>3</sub>	5170	ClRb	3796
CeO <sub>2</sub>	5173	ClTi	4089
CeO <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	5174	Cl <sub>2</sub>	4998
Cf	2219	Cl <sub>2</sub> Co	2408
CfCl <sub>3</sub>	2222	Cl <sub>2</sub> Cr	5130
CfO <sub>2</sub>	2221	Cl <sub>2</sub> CrO <sub>2</sub>	5114
Cf <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2220	Cl <sub>2</sub> CsI	5146
ClCs	5163	Cl <sub>2</sub> Cu	2689
ClCsO <sub>4</sub>	5155	Cl <sub>2</sub> Dy	1770
ClCu	2688	Cl <sub>2</sub> Eu	1987
ClF	5016	Cl <sub>2</sub> F <sub>2</sub> Ge	1107
ClFO <sub>2</sub>	5001	Cl <sub>2</sub> Fe	2048
ClFO <sub>2</sub> S	3943	Cl <sub>2</sub> GeO	1112
ClFO <sub>3</sub>	5015	Cl <sub>2</sub> Hg	3775
ClFO <sub>4</sub>	5014	Cl <sub>2</sub> HgO <sub>8</sub>	3765
ClF <sub>10</sub> Sb	4266	Cl <sub>2</sub> Hg <sub>2</sub>	3774
ClF <sub>11</sub> Sb <sub>2</sub> Xe	5046	Cl <sub>2</sub> Hg <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	3764
ClF <sub>12</sub> Pt	1046	Cl <sub>2</sub> Ir	2184
ClF <sub>15</sub> Sb <sub>2</sub>	4268	Cl <sub>2</sub> Mg	2611
ClF <sub>25</sub> Sb <sub>4</sub>	4267	Cl <sub>2</sub> MgO <sub>8</sub>	2597
ClF <sub>3</sub>	5017	Cl <sub>2</sub> Mn	2653
ClF <sub>3</sub> O	5012	Cl <sub>2</sub> Nd	3200
ClF <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	5000	Cl <sub>2</sub> Ni	3232
ClF <sub>4</sub> NO <sub>4</sub>	4257	Cl <sub>2</sub> O	5009
ClF <sub>5</sub>	5018	Cl <sub>2</sub> OS	4315
ClF <sub>5</sub> OS	3949	Cl <sub>2</sub> OSe	3874
ClF <sub>5</sub> S	3951	Cl <sub>2</sub> O <sub>14</sub> S <sub>3</sub>	5045
ClF <sub>6</sub> O <sub>2</sub> Sb	5044	Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	3941
ClF <sub>8</sub> Pt	1838	Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub> U	4754
ClF <sub>8</sub> Sb	1837	Cl <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	5013
ClFeO	2019	Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	5011
ClFr	4897	Cl <sub>2</sub> O <sub>8</sub> Sr	4019
ClI	2143	Cl <sub>2</sub> O <sub>8</sub> Zn	5269
ClIn	2123	Cl <sub>2</sub> Pb	3864
ClK	2291	Cl <sub>2</sub> Pd	3441
ClKO <sub>3</sub>	2290	Cl <sub>2</sub> Po	3629
ClKO <sub>4</sub>	2270	Cl <sub>2</sub> Pt	3600
ClLi	2563	Cl <sub>2</sub> Ra	3715

Cl <sub>2</sub> S	3957	Cl <sub>4</sub> Mo	2989
Cl <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1752	Cl <sub>4</sub> Np	3208
Cl <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	4520	Cl <sub>4</sub> OW	935
Cl <sub>2</sub> Se <sub>2</sub>	3877	Cl <sub>4</sub> Os	3432
Cl <sub>2</sub> Sm	3823	Cl <sub>4</sub> P <sub>2</sub>	1823
Cl <sub>2</sub> Sn	3420	Cl <sub>4</sub> Pb	3865
Cl <sub>2</sub> Sr	4026	Cl <sub>4</sub> Po	3630
Cl <sub>2</sub> Tm	4684	Cl <sub>4</sub> Pt	3601
Cl <sub>2</sub> V	880	Cl <sub>4</sub> S	3958
Cl <sub>2</sub> Yb	2192	Cl <sub>4</sub> Se	3878
Cl <sub>2</sub> Zn	5276	Cl <sub>4</sub> Si	2453
Cl <sub>3</sub> Cm	2495	Cl <sub>4</sub> Sn	3421
Cl <sub>3</sub> Cr	5131	Cl <sub>4</sub> Tc	4297
Cl <sub>3</sub> Dy	1769	Cl <sub>4</sub> Te	4106
Cl <sub>3</sub> Er	5326	Cl <sub>4</sub> Th	4360
Cl <sub>3</sub> Eu	1986	Cl <sub>4</sub> Ti	4344
Cl <sub>3</sub> Fe	2049	Cl <sub>4</sub> U	4748
Cl <sub>3</sub> Ga	976	Cl <sub>4</sub> V	882
Cl <sub>3</sub> Gd	957	Cl <sub>4</sub> Zr	5291
Cl <sub>3</sub> Ho	1243	Cl <sub>5</sub> Mo	2990
Cl <sub>3</sub> I	2144	Cl <sub>5</sub> Nb	3249
Cl <sub>3</sub> In	2124	Cl <sub>5</sub> P	4883
Cl <sub>3</sub> Ir	2185	Cl <sub>5</sub> Pa	3704
Cl <sub>3</sub> La	2505	Cl <sub>5</sub> Re	3730
Cl <sub>3</sub> Lu	2575	Cl <sub>5</sub> Sb	4060
Cl <sub>3</sub> Mn	2654	Cl <sub>5</sub> Ta	4098
Cl <sub>3</sub> Mo	2988	Cl <sub>5</sub> U	4749
Cl <sub>3</sub> N	5007	Cl <sub>5</sub> W	939
Cl <sub>3</sub> Nd	3199	Cl <sub>6</sub> FeOP	1857
Cl <sub>3</sub> OP	4876	Cl <sub>6</sub> K <sub>2</sub> Pt	2235
Cl <sub>3</sub> OV	873	Cl <sub>6</sub> N <sub>3</sub> P <sub>3</sub>	1053
Cl <sub>3</sub> P	4882	Cl <sub>6</sub> Tc	4298
Cl <sub>3</sub> PS	4878	Cl <sub>6</sub> U	4750
Cl <sub>3</sub> Pr	3638	Cl <sub>6</sub> W	940
Cl <sub>3</sub> Pu	3609	Cl <sub>8</sub> FeP	4275
Cl <sub>3</sub> Rh	3747	Cl <sub>8</sub> I <sub>3</sub> Sb	1861
Cl <sub>3</sub> Ru	3802	Cl <sub>8</sub> NOSb	1856
Cl <sub>3</sub> Sb	4059	Cm	2491
Cl <sub>3</sub> Sc	3975	CmF <sub>3</sub>	2494
Cl <sub>3</sub> Sm	3822	Cm <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2493
Cl <sub>3</sub> Tb	4117	Co	2386
Cl <sub>3</sub> Tl	4090	CoI <sub>2</sub>	2393
Cl <sub>3</sub> Tu	4683	CoO	2397
Cl <sub>3</sub> U	4747	CoO <sub>4</sub> S	2400
Cl <sub>3</sub> V	881	CoP	2407
Cl <sub>3</sub> Y	2198	CoS	2404
Cl <sub>3</sub> Yb	2191	CoSe	2399
Cl <sub>4</sub> FP	4881	Co <sub>2</sub> P	1443
Cl <sub>4</sub> FeK	2281	Co <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	2398
Cl <sub>4</sub> FeNa	3154	Co <sub>5</sub> Sm	2414
Cl <sub>4</sub> Ge	1121	Cr	5109
Cl <sub>4</sub> Hf	991	CrCsF <sub>6</sub>	5140

CrCs <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	5164	Cu	2691
CrF <sub>10</sub> N	4248	CuF <sub>2</sub>	2687
CrF <sub>15</sub> O <sub>2</sub> Sb <sub>2</sub>	1726	CuI	2672
CrF <sub>15</sub> Sb <sub>2</sub> Xe	2485	CuK <sub>3</sub> N <sub>5</sub> O <sub>10</sub>	2263
CrF <sub>19</sub> ISb <sub>2</sub>	4263	CuMoO <sub>4</sub>	2673
CrF <sub>3</sub>	5127	CuN <sub>6</sub>	2662
CrF <sub>5</sub>	5128	CuO	2676
CrF <sub>6</sub>	5129	CuO <sub>4</sub> S	2682
CrF <sub>6</sub> NO <sub>2</sub>	3295	CuP <sub>2</sub>	2671
CrKO <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	2293	CuS	2685
CrK <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2295	Cu <sub>2</sub> O	2675
CrK <sub>3</sub> O <sub>8</sub>	2278	Cu <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2677
CrN	5117	Cu <sub>2</sub> S	2684
CrO	5118	Cu <sub>2</sub> Se	2680
CrO <sub>2</sub>	5120	Cu <sub>3</sub> P	4432
CrO <sub>3</sub>	5121	D <sub>2</sub> O	915
CrO <sub>4</sub> Pb	3866	D <sub>3</sub> N	4408
CrO <sub>4</sub> Rb <sub>2</sub>	3797	Dy	1756
CrO <sub>4</sub> Sr	4029	DyI <sub>2</sub>	1761
CrO <sub>4</sub> Tl <sub>2</sub>	4091	DyI <sub>3</sub>	1760
CrP	5126	Dy <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1764
Cr <sub>2</sub> K <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	2247	Dy <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	1767
Cr <sub>2</sub> Mo <sub>3</sub> O <sub>12</sub>	5115	Er	5321
Cr <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	3094	ErF <sub>3</sub>	5325
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5119	ErI <sub>3</sub>	5323
Cr <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	5123	Er <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5324
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> Tl <sub>2</sub>	4075	Es	5312
Cr <sub>3</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>10</sub>	3161	Eu	1980
Cr <sub>3</sub> O <sub>8</sub>	5122	EuF <sub>2</sub>	1985
Cr <sub>3</sub> P	4639	EuF <sub>3</sub>	1984
Cr <sub>4</sub> O <sub>13</sub> Rb <sub>2</sub>	3794	EuI <sub>2</sub>	1982
Cs	5132	FFr	4896
CsF	5162	FIO <sub>3</sub>	2139
CsF <sub>3</sub>	5161	FIO <sub>3</sub> S	2142
CsF <sub>7</sub> Xe	5141	FI <sub>3</sub> O <sub>3</sub> S	4424
CsI	5145	FI <sub>7</sub> O <sub>3</sub> S	1078
CsI <sub>3</sub>	5160	FK	2288
CsMnO <sub>4</sub>	5153	FKO <sub>3</sub> S	2289
CsNO <sub>3</sub>	5149	FLi	2561
CsN <sub>3</sub>	5133	FMnO <sub>3</sub>	2648
CsN <sub>3</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	5134	FNO	3277
CsO <sub>2</sub>	5148	FNO <sub>2</sub>	48
CsO <sub>3</sub>	5150	FNO <sub>2</sub>	3297
Cs <sub>11</sub> O <sub>3</sub>	4729	FNO <sub>3</sub>	46
Cs <sub>2</sub> F <sub>8</sub> Xe	5152	FNS	4299
Cs <sub>2</sub> O	5151	FN <sub>3</sub>	4910
Cs <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	5154	FNa	3167
Cs <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	5158	FN <sub>a2</sub> O <sub>3</sub> P	3116
Cs <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	5156	FO <sub>3</sub> Tc	4294
Cs <sub>3</sub> O	4640	FRb	3795
Cs <sub>4</sub> O	4278	FTl	4087
Cs <sub>7</sub> O	1096	F <sub>10</sub> KrO <sub>2</sub> Te <sub>2</sub>	2459



F <sub>10</sub> NP	4247	F <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1751
F <sub>10</sub> NSb	4239	F <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	4322
F <sub>10</sub> O <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1732	F <sub>2</sub> Sm	3821
F <sub>10</sub> O <sub>2</sub> Se <sub>2</sub> Xe	2471	F <sub>2</sub> Sn	3418
F <sub>10</sub> O <sub>2</sub> Te <sub>2</sub> Xe	2472	F <sub>2</sub> Sr	4025
F <sub>10</sub> S <sub>2</sub>	1746	F <sub>2</sub> Xe	2477
F <sub>11</sub> I <sub>2</sub> Sb <sub>2</sub>	1427	F <sub>2</sub> Zn	5275
F <sub>11</sub> I <sub>2</sub> Ta <sub>2</sub>	1428	F <sub>20</sub> O <sub>4</sub> Te <sub>4</sub> Xe	2481
F <sub>11</sub> NU	4251	F <sub>20</sub> O <sub>5</sub> Te <sub>4</sub> Xe	2482
F <sub>11</sub> NW	4249	F <sub>3</sub> Dy	1768
F <sub>11</sub> NXe	4250	F <sub>3</sub> Fe	2046
F <sub>11</sub> N <sub>5</sub> Sb <sub>2</sub>	3470	F <sub>3</sub> Ga	975
F <sub>11</sub> O <sub>2</sub> Sb <sub>2</sub>	1727	F <sub>3</sub> Gd	956
F <sub>11</sub> RuXe	3500	F <sub>3</sub> Ho	1242
F <sub>12</sub> ISb	1043	F <sub>3</sub> IO <sub>2</sub>	2132
F <sub>12</sub> KrNb <sub>2</sub>	4929	F <sub>3</sub> La	2504
F <sub>12</sub> KrSb <sub>2</sub>	4928	F <sub>3</sub> Lu	2574
F <sub>12</sub> KrTa <sub>2</sub>	4930	F <sub>3</sub> Mn	2651
F <sub>12</sub> Sb <sub>2</sub> Xe	4934	F <sub>3</sub> N	54
F <sub>13</sub> O <sub>2</sub> VXe <sub>2</sub>	2480	F <sub>3</sub> NO <sub>4</sub> S <sub>2</sub> Xe	4933
F <sub>14</sub> GeN <sub>2</sub>	4242	F <sub>3</sub> Nd	3198
F <sub>14</sub> MnN <sub>2</sub>	4243	F <sub>3</sub> OP	4875
F <sub>14</sub> N <sub>2</sub> Ni	4244	F <sub>3</sub> OV	872
F <sub>14</sub> N <sub>2</sub> Sb <sub>2</sub>	4574	F <sub>3</sub> P	4879
F <sub>14</sub> N <sub>2</sub> Sn	4245	F <sub>3</sub> Pr	3637
F <sub>14</sub> N <sub>2</sub> Ti	4246	F <sub>3</sub> Pu	3607
F <sub>14</sub> OSb <sub>2</sub> Xe	4578	F <sub>3</sub> Rh	3744
F <sub>14</sub> Sb <sub>2</sub> Xe	4580	F <sub>3</sub> Sb	4057
F <sub>15</sub> FeP <sub>5</sub>	3496	F <sub>3</sub> Sc	3974
F <sub>16</sub> Sb <sub>2</sub> Xe	3502	F <sub>3</sub> Sm	3820
F <sub>17</sub> PXe <sub>2</sub>	4727	F <sub>3</sub> Tb	4115
F <sub>2</sub>	4909	F <sub>3</sub> Tl	4088
F <sub>2</sub> Fe	2045	F <sub>3</sub> Tm	4682
F <sub>2</sub> Ge	1119	F <sub>3</sub> U	4743
F <sub>2</sub> Kr	2460	F <sub>3</sub> V	877
F <sub>2</sub> Mg	2607	F <sub>3</sub> Yb	2190
F <sub>2</sub> Mn	2650	F <sub>30</sub> O <sub>6</sub> Te <sub>6</sub> Xe	2473
F <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	1828	F <sub>4</sub> Ge	1120
F <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	1829	F <sub>4</sub> Hf	990
F <sub>2</sub> Ni	3230	F <sub>4</sub> Mn	2652
F <sub>2</sub> O	2383	F <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	4262
F <sub>2</sub> OXe	2478	F <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub> S <sub>4</sub> Xe	2470
F <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	1728	F <sub>4</sub> Ni	3231
F <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	3940	F <sub>4</sub> Np	3206
F <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Xe	2475	F <sub>4</sub> ORe	3723
F <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4506	F <sub>4</sub> OS	3945
F <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	4203	F <sub>4</sub> OTc	4293
F <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	4945	F <sub>4</sub> OW	934
F <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	3489	F <sub>4</sub> OXe	2479
F <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	1025	F <sub>4</sub> Os	3429
F <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub>	1836	F <sub>4</sub> P <sub>2</sub>	1822
F <sub>2</sub> Pb	3862	F <sub>4</sub> Pb	3863

F <sub>4</sub> Re	3726	F <sub>6</sub> Si <sub>2</sub>	1040
F <sub>4</sub> S	3955	F <sub>6</sub> Tc	4296
F <sub>4</sub> Se	3875	F <sub>6</sub> Te	4105
F <sub>4</sub> Si	2452	F <sub>6</sub> U	4746
F <sub>4</sub> Sn	3419	F <sub>6</sub> W	938
F <sub>4</sub> Tb	4116	F <sub>6</sub> Xe	2474
F <sub>4</sub> Th	4359	F <sub>7</sub> I	2141
F <sub>4</sub> Ti	4343	F <sub>7</sub> KrSb	4924
F <sub>4</sub> U	4744	F <sub>7</sub> KrTa	4927
F <sub>4</sub> V	878	F <sub>7</sub> N <sub>4</sub> OSb	30
F <sub>4</sub> Xe	2484	F <sub>7</sub> Re	3729
F <sub>4</sub> Zr	5290	F <sub>7</sub> RuXe	4932
F <sub>5</sub> I	2140	F <sub>8</sub> KrXe	2461
F <sub>5</sub> IO	2138	F <sub>8</sub> N <sub>4</sub> P <sub>4</sub>	3395
F <sub>5</sub> I <sub>5</sub> Sb	3472	F <sub>8</sub> Na <sub>2</sub> Xe	3124
F <sub>5</sub> Ir	2182	F <sub>8</sub> O <sub>2</sub> Si <sub>3</sub>	3393
F <sub>5</sub> NO <sub>3</sub> S	4261	F <sub>9</sub> GeN	4253
F <sub>5</sub> N <sub>5</sub> Sn	3468	F <sub>9</sub> Kr <sub>2</sub> Sb	4575
F <sub>5</sub> Nb	3248	F <sub>9</sub> NOW	4254
F <sub>5</sub> Os	3430	F <sub>9</sub> N <sub>5</sub> Sn	4255
F <sub>5</sub> P	4880	F <sub>9</sub> OSbXe	4577
F <sub>5</sub> Re	3727	F <sub>9</sub> SbXe	4579
F <sub>5</sub> Rh	3745	Fe	2053
F <sub>5</sub> Sb	4058	FeI <sub>2</sub>	2005
F <sub>5</sub> Ta	4097	FeK <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	2285
F <sub>5</sub> Tc	4295	FeMoO <sub>4</sub>	2010
F <sub>5</sub> U	4745	FeNaO <sub>2</sub>	3162
F <sub>5</sub> V	879	FeO	2016
F <sub>6</sub> FeN <sub>2</sub> O <sub>2</sub> P <sub>2</sub>	2002	FeO <sub>3</sub> Si	2008
F <sub>6</sub> Ir	2183	FeO <sub>3</sub> Ti	2009
F <sub>6</sub> K <sub>2</sub> Ni	2233	FeO <sub>4</sub> S	2031
F <sub>6</sub> K <sub>2</sub> Ti	2234	FeO <sub>4</sub> V	2020
F <sub>6</sub> K <sub>3</sub> Mo	2232	FeS	2035
F <sub>6</sub> Mo	2987	FeS <sub>2</sub>	2004
F <sub>6</sub> N <sub>10</sub> Sn	3467	FeSi	2030
F <sub>6</sub> N <sub>3</sub> P <sub>3</sub>	1047	FeSi <sub>2</sub>	2003
F <sub>6</sub> N <sub>5</sub> Sb	3466	FeTe	2038
F <sub>6</sub> Na <sub>2</sub> Si	3058	Fe <sub>2</sub> MgO <sub>4</sub>	2606
F <sub>6</sub> Np	3207	Fe <sub>2</sub> N	1415
F <sub>6</sub> OS	3939	Fe <sub>2</sub> O <sub>12</sub> S <sub>3</sub>	2032
F <sub>6</sub> OSe	3871	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2018
F <sub>6</sub> OSi <sub>2</sub>	1041	Fe <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Si	2021
F <sub>6</sub> O <sub>2</sub> Pt	1725	Fe <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Ti	2022
F <sub>6</sub> O <sub>2</sub> Sb	1723	Fe <sub>2</sub> P	1418
F <sub>6</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	3950	Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	2036
F <sub>6</sub> Os	3431	Fe <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	2017
F <sub>6</sub> Pt	3599	Fe <sub>3</sub> P	4419
F <sub>6</sub> Pu	3608	Fe <sub>3</sub> Si	4418
F <sub>6</sub> Re	3728	Fe <sub>4</sub> N	4162
F <sub>6</sub> Rh	3746	Fe <sub>5</sub> Si <sub>3</sub>	3465
F <sub>6</sub> S	3956	Fm	4847
F <sub>6</sub> Se	3876	Fr	4895

Ga	962	HI	2157
GaI	966	HIO <sub>3</sub>	2156
GaI <sub>3</sub>	965	HK	2238
GaP	974	HKO	2240
Ga <sub>2</sub> O	967	HKO <sub>4</sub> S	2241
Ga <sub>2</sub> O <sub>12</sub> S <sub>3</sub>	970	HKS	2242
Ga <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	968	HLi	2537
Ga <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	969	HLi	2539
Ga <sub>2</sub> S	972	HLiO	2538
Ga <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	971	HMnO <sub>4</sub>	2656
Ga <sub>2</sub> Te <sub>3</sub>	973	HNO <sub>2</sub>	55
Gd	943	HNO <sub>3</sub>	57
GdI <sub>2</sub>	947	HNO <sub>4</sub> Pb	1211
GdI <sub>3</sub>	946	HNO <sub>5</sub> S	3274
Gd <sub>2</sub> O <sub>12</sub> S <sub>3</sub>	953	HNS <sub>7</sub>	1090
Gd <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	951	HN <sub>3</sub>	56
Gd <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	955	HN <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	1686
Ge	1102	HNa	3059
GeI <sub>2</sub>	1108	HNaO	3066
GeI <sub>4</sub>	1109	HNaO <sub>3</sub> S	3071
GeNa <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3111	HNaO <sub>4</sub> S	3069
GeO	1111	HNaS	3070
GeO <sub>2</sub>	1113	HN <sub>2</sub> O <sub>4</sub> P	3072
GeO <sub>2</sub>	1114	HNiO <sub>2</sub>	3219
GeP	1118	HORb	3784
GeS	1116	HOTI	4073
GeS <sub>2</sub>	1117	HRb	3783
GeSe <sub>2</sub>	1115	H <sub>10</sub> B <sub>4</sub>	4129
Ge <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	1110	H <sub>10</sub> B <sub>5</sub> NaO <sub>13</sub>	3128
Ge <sub>3</sub> O <sub>11</sub> Pb <sub>5</sub>	3858	H <sub>10</sub> B <sub>6</sub>	997
HAIO <sub>2</sub>	138	H <sub>10</sub> BiN <sub>3</sub> O <sub>14</sub>	902
HAIO <sub>2</sub>	139	H <sub>10</sub> ClNaO <sub>6</sub>	3080
HBO <sub>2</sub>	2712	H <sub>10</sub> CuO <sub>9</sub> S	2683
HBaO <sub>4</sub> P	437	H <sub>10</sub> DyN <sub>3</sub> O <sub>8</sub>	1763
HBr	752	H <sub>10</sub> F <sub>6</sub> N <sub>4</sub> Si	1127
HCl	5061	H <sub>10</sub> GdN <sub>3</sub> O <sub>11</sub>	949
HClO <sub>3</sub>	5057	H <sub>10</sub> Ge <sub>4</sub>	4148
HClO <sub>3</sub> S	5077	H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	319
HClO <sub>4</sub>	5055	H <sub>10</sub> N <sub>2</sub> O <sub>7</sub> Sr	4008
HCl <sub>3</sub> Si	4626	H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>17</sub> Zr	5285
HCoF <sub>12</sub> P <sub>4</sub>	2405	H <sub>10</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub> S	1377
HCSO	5142	H <sub>10</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	3155
HF	4938	H <sub>10</sub> O <sub>8</sub> S <sub>2</sub> Sr	4023
HFO	4937	H <sub>10</sub> Si <sub>4</sub>	3965
HFO <sub>3</sub> S	4944	H <sub>10</sub> Si <sub>4</sub>	4223
HF <sub>2</sub> K	2243	H <sub>10</sub> Si <sub>5</sub>	5238
HF <sub>2</sub> N	1825	H <sub>11</sub> B <sub>5</sub>	3456
HF <sub>2</sub> NOS	2108	H <sub>12</sub> -AlB <sub>3</sub>	129
HF <sub>2</sub> Na	3062	H <sub>12</sub> -AlBr <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	133
HF <sub>2</sub> P	4868	H <sub>12</sub> -AlCl <sub>3</sub> O <sub>18</sub>	167
HF <sub>6</sub> N	4252	H <sub>12</sub> -AlCl <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	184
HFeO <sub>2</sub>	1999	H <sub>12</sub> -AlI <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	151

H <sub>12</sub> B <sub>2</sub> F <sub>8</sub> FeO <sub>6</sub>	2042	H <sub>14</sub> Cl <sub>6</sub> O <sub>6</sub> Pt	917
H <sub>12</sub> B <sub>3</sub> Ti	4333	H <sub>14</sub> CoO <sub>11</sub> S	2402
H <sub>12</sub> B <sub>6</sub>	998	H <sub>14</sub> CuNa <sub>4</sub> O <sub>5</sub> S	4125
H <sub>12</sub> BaCl <sub>6</sub> O <sub>6</sub> Pt	432	H <sub>14</sub> FeO <sub>11</sub> S	2033
H <sub>12</sub> BaI <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	443	H <sub>14</sub> MgO <sub>11</sub> S	2602
H <sub>12</sub> Br <sub>2</sub> CaO <sub>6</sub>	2304	H <sub>14</sub> MnO <sub>11</sub> S	2646
H <sub>12</sub> Br <sub>2</sub> CoO <sub>6</sub>	2389	H <sub>14</sub> NiO <sub>11</sub> S	3226
H <sub>12</sub> Br <sub>2</sub> MgO <sub>6</sub>	2583	H <sub>14</sub> O <sub>11</sub> SZn	5272
H <sub>12</sub> Br <sub>2</sub> O <sub>6</sub> Sr	4004	H <sub>14</sub> Si <sub>6</sub>	1030
H <sub>12</sub> Br <sub>3</sub> FeO <sub>6</sub>	1995	H <sub>14</sub> Si <sub>6</sub>	1754
H <sub>12</sub> Br <sub>3</sub> GdO <sub>6</sub>	944	H <sub>14</sub> Si <sub>6</sub>	3963
H <sub>12</sub> CaCl <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	2343	H <sub>15</sub> AsNa <sub>2</sub> O <sub>11</sub>	3060
H <sub>12</sub> CeNO <sub>12</sub> S <sub>2</sub>	338	H <sub>16</sub> AsCaNO <sub>10</sub>	297
H <sub>12</sub> CeN <sub>3</sub> O <sub>15</sub>	5172	H <sub>16</sub> B <sub>10</sub>	1258
H <sub>12</sub> Cl <sub>2</sub> CoO <sub>6</sub>	2409	H <sub>16</sub> B <sub>4</sub> Hf	985
H <sub>12</sub> Cl <sub>2</sub> FeO <sub>14</sub>	2027	H <sub>16</sub> B <sub>4</sub> U	4731
H <sub>12</sub> Cl <sub>2</sub> MgO <sub>12</sub>	2608	H <sub>16</sub> B <sub>4</sub> Zr	5282
H <sub>12</sub> Cl <sub>2</sub> MgO <sub>6</sub>	2612	H <sub>16</sub> Br <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	711
H <sub>12</sub> Cl <sub>2</sub> NiO <sub>6</sub>	3233	H <sub>16</sub> CdNO <sub>14</sub> S <sub>2</sub>	295
H <sub>12</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>6</sub> Sr	4027	H <sub>16</sub> Cd <sub>3</sub> O <sub>20</sub> S <sub>3</sub>	2211
H <sub>12</sub> Cl <sub>3</sub> FeO <sub>6</sub>	2050	H <sub>16</sub> Ce <sub>2</sub> O <sub>20</sub> S <sub>3</sub>	5175
H <sub>12</sub> Cl <sub>4</sub> CuN <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	301	H <sub>16</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>9</sub> Zr	5281
H <sub>12</sub> CoI <sub>1</sub> O <sub>6</sub>	2392	H <sub>16</sub> Cl <sub>3</sub> MgO <sub>6</sub>	300
H <sub>12</sub> CoN <sub>2</sub> O <sub>12</sub>	2395	H <sub>16</sub> Dy <sub>2</sub> O <sub>20</sub> S <sub>3</sub>	1766
H <sub>12</sub> CoO <sub>10</sub> S	2401	H <sub>16</sub> Dy <sub>2</sub> O <sub>20</sub> Se <sub>3</sub>	1765
H <sub>12</sub> CrO <sub>10</sub> P	5125	H <sub>16</sub> Eu <sub>2</sub> O <sub>20</sub> S <sub>3</sub>	1983
H <sub>12</sub> CuN <sub>6</sub> O <sub>6</sub>	4124	H <sub>16</sub> F <sub>2</sub> FeO <sub>8</sub>	2047
H <sub>12</sub> Fe <sub>6</sub> N <sub>3</sub> NbO	273	H <sub>16</sub> Gd <sub>2</sub> O <sub>20</sub> S <sub>3</sub>	954
H <sub>12</sub> FeN <sub>2</sub> O <sub>12</sub>	2011	H <sub>16</sub> Gd <sub>2</sub> O <sub>20</sub> Se <sub>3</sub>	952
H <sub>12</sub> FeN <sub>3</sub> O <sub>15</sub>	2012	H <sub>16</sub> MgNO <sub>14</sub> S <sub>2</sub>	299
H <sub>12</sub> GdN <sub>3</sub> O <sub>15</sub>	948	H <sub>16</sub> Si <sub>7</sub>	1089
H <sub>12</sub> Ge <sub>5</sub>	3459	H <sub>18</sub> AlBr <sub>3</sub> O <sub>18</sub>	130
H <sub>12</sub> IN <sub>4</sub> Na	4126	H <sub>18</sub> AlCl <sub>3</sub> O <sub>21</sub>	168
H <sub>12</sub> LaN <sub>3</sub> O <sub>15</sub>	2500	H <sub>18</sub> AlN <sub>3</sub> O <sub>18</sub>	160
H <sub>12</sub> LaN <sub>3</sub> O <sub>15</sub>	2501	H <sub>18</sub> Al <sub>4</sub> B <sub>6</sub> O <sub>24</sub>	136
H <sub>12</sub> LiN <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	4123	H <sub>18</sub> Br <sub>3</sub> DyO <sub>18</sub>	1758
H <sub>12</sub> MgN <sub>2</sub> O <sub>12</sub>	2593	H <sub>18</sub> CaN <sub>6</sub>	992
H <sub>12</sub> MnN <sub>2</sub> O <sub>12</sub>	2634	H <sub>18</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>6</sub> Ni	994
H <sub>12</sub> Mn <sub>2</sub> O <sub>14</sub> Zn	5268	H <sub>18</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>6</sub> NiO <sub>6</sub>	993
H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> NiO <sub>12</sub>	3222	H <sub>18</sub> CrN <sub>3</sub> O <sub>18</sub>	5116
H <sub>12</sub> N <sub>2</sub> O <sub>12</sub> Zn	5266	H <sub>18</sub> FeN <sub>3</sub> O <sub>18</sub>	2013
H <sub>12</sub> N <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	332	H <sub>18</sub> N <sub>4</sub> O <sub>13</sub> S <sub>4</sub>	288
H <sub>12</sub> N <sub>3</sub> S <sub>3</sub> V	321	H <sub>18</sub> O <sub>10</sub> Sr	4007
H <sub>12</sub> N <sub>6</sub> NdO <sub>19</sub>	1314	H <sub>2</sub>	916
H <sub>12</sub> Si <sub>5</sub>	1755	H <sub>2</sub>	1256
H <sub>12</sub> Si <sub>5</sub>	3491	H <sub>2</sub>	4537
H <sub>12</sub> Si <sub>5</sub>	3964	H <sub>2</sub> AgClO <sub>5</sub>	3915
H <sub>12</sub> Si <sub>6</sub>	5202	H <sub>2</sub> BF <sub>3</sub> O	684
H <sub>13</sub> ClO <sub>6</sub>	5062	H <sub>2</sub> B <sub>2</sub> O <sub>5</sub> Pb	3842
H <sub>13</sub> F <sub>6</sub> O <sub>6</sub> P	1045	H <sub>2</sub> Ba	434
H <sub>13</sub> NNaO <sub>8</sub> P	303	H <sub>2</sub> BaBr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	427
H <sub>14</sub> B <sub>10</sub>	1257	H <sub>2</sub> BaCl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	477

H <sub>2</sub> BaO <sub>2</sub>	436	H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	3935
H <sub>2</sub> BaO <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	471	H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub> Sr	4022
H <sub>2</sub> Be	576	H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Se	3880
H <sub>2</sub> BeO <sub>2</sub>	578	H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> W	941
H <sub>2</sub> BiNO <sub>5</sub>	901	H <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S	3529
H <sub>2</sub> Br <sub>2</sub> O <sub>7</sub> Pb	3833	H <sub>2</sub> O <sub>7</sub> S <sub>2</sub>	1745
H <sub>2</sub> Ca	2305	H <sub>2</sub> O <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	3527
H <sub>2</sub> CaK <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub>	2251	H <sub>2</sub> S	3937
H <sub>2</sub> CaN <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2320	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1771
H <sub>2</sub> CaO <sub>2</sub>	2306	H <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	4533
H <sub>2</sub> Ca <sub>2</sub> O <sub>9</sub> S <sub>2</sub>	2331	H <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	4224
H <sub>2</sub> CdO <sub>2</sub>	2202	H <sub>2</sub> S <sub>5</sub>	3493
H <sub>2</sub> ClN	3001	H <sub>2</sub> Se	3881
H <sub>2</sub> ClNO <sub>6</sub>	3273	H <sub>2</sub> Sr	4005
H <sub>2</sub> ClNaO <sub>2</sub>	3079	H <sub>2</sub> Te	4108
H <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> CoO	2411	H <sub>20</sub> B <sub>4</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>17</sub>	3145
H <sub>2</sub> CoO <sub>2</sub>	2391	H <sub>20</sub> FeN <sub>2</sub> O <sub>14</sub> S <sub>2</sub>	291
H <sub>2</sub> CoO <sub>5</sub> S	2403	H <sub>20</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>14</sub> S	3142
H <sub>2</sub> CsN	5135	H <sub>20</sub> O <sub>22</sub> W <sub>4</sub>	4142
H <sub>2</sub> CuO <sub>2</sub>	2669	H <sub>24</sub> AlCsO <sub>20</sub> S <sub>2</sub>	189
H <sub>2</sub> F <sub>12</sub> FeP <sub>4</sub>	1373	H <sub>24</sub> AlKO <sub>16</sub> S	154
H <sub>2</sub> F <sub>7</sub> Si	1835	H <sub>24</sub> AlNaO <sub>20</sub> S <sub>2</sub>	159
H <sub>2</sub> FeO <sub>2</sub>	1997	H <sub>24</sub> AlO <sub>20</sub> RbS <sub>2</sub>	172
H <sub>2</sub> Hg	3753	H <sub>24</sub> AlO <sub>20</sub> S <sub>2</sub> Tl	178
H <sub>2</sub> Hg <sub>2</sub> N <sub>4</sub> O <sub>13</sub>	3757	H <sub>24</sub> AsNa <sub>3</sub> O <sub>16</sub>	3042
H <sub>2</sub> KN	2224	H <sub>24</sub> CrKO <sub>20</sub>	2294
H <sub>2</sub> KO <sub>4</sub> P	2244	H <sub>24</sub> CsO <sub>20</sub> S <sub>2</sub> V	883
H <sub>2</sub> LiN	2530	H <sub>24</sub> FeKO <sub>20</sub> S <sub>2</sub>	2006
H <sub>2</sub> Mg	2586	H <sub>24</sub> KO <sub>20</sub> S <sub>2</sub> V	865
H <sub>2</sub> MgO <sub>2</sub>	2587	H <sub>24</sub> Na <sub>3</sub> O <sub>16</sub> P	3165
H <sub>2</sub> MgO <sub>5</sub> S	2603	H <sub>24</sub> O <sub>20</sub> RbS <sub>2</sub> V	874
H <sub>2</sub> MnO <sub>2</sub>	2628	H <sub>25</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>16</sub> P	3073
H <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub>	2992	H <sub>28</sub> AlNO <sub>20</sub> S <sub>2</sub>	125
H <sub>2</sub> NNa	3040	H <sub>28</sub> CrNO <sub>20</sub> S <sub>2</sub>	336
H <sub>2</sub> NRb	3781	H <sub>28</sub> FeNO <sub>20</sub> S <sub>2</sub>	292
H <sub>2</sub> N <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3074	H <sub>28</sub> NO <sub>20</sub> S <sub>2</sub> V	270
H <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	60	H <sub>3</sub> Al	137
H <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3250	H <sub>3</sub> AlO <sub>3</sub>	140
H <sub>2</sub> NaO <sub>2</sub> P	3076	H <sub>3</sub> AlO <sub>3</sub>	141
H <sub>2</sub> NaO <sub>4</sub> P	3082	H <sub>3</sub> As	370
H <sub>2</sub> NiO <sub>2</sub>	3217	H <sub>3</sub> AsBaO <sub>5</sub>	435
H <sub>2</sub> O	913	H <sub>3</sub> AsF <sub>6</sub> O	1210
H <sub>2</sub> O	914	H <sub>3</sub> AuO <sub>3</sub>	2056
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	918	H <sub>3</sub> BF <sub>3</sub> N	263
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Pb	3838	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	688
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Sr	4006	H <sub>3</sub> BiO <sub>3</sub>	897
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Zn	5261	H <sub>3</sub> ClFNO <sub>4</sub>	4911
H <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	922	H <sub>3</sub> ClO	5063
H <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	4320	H <sub>3</sub> CrO <sub>3</sub>	5112
H <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Se	3879	H <sub>3</sub> FSi	4943
H <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Te	4107	H <sub>3</sub> F <sub>6</sub> OSb	1209
H <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	920	H <sub>3</sub> F <sub>6</sub> O <sub>2</sub> Sb	3528

H <sub>3</sub> F <sub>6</sub> SSb	4043	H <sub>4</sub> CaO <sub>8</sub> P <sub>2</sub>	2309
H <sub>3</sub> FeO <sub>3</sub>	1998	H <sub>4</sub> CdCl <sub>3</sub> N	296
H <sub>3</sub> ISi	2165	H <sub>4</sub> CIN	335
H <sub>3</sub> InO <sub>3</sub>	2116	H <sub>4</sub> CINO	1168
H <sub>3</sub> KSi	3962	H <sub>4</sub> ClNO <sub>3</sub>	334
H <sub>3</sub> LaO <sub>3</sub>	2497	H <sub>4</sub> ClNO <sub>4</sub>	314
H <sub>3</sub> N	262	H <sub>4</sub> ClNaO <sub>3</sub>	3078
H <sub>3</sub> NO	1166	H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> CoO <sub>2</sub>	2410
H <sub>3</sub> NO <sub>3</sub> S	4036	H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> CuO <sub>2</sub>	2690
H <sub>3</sub> NO <sub>4</sub>	58	H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> MgO <sub>8</sub>	2609
H <sub>3</sub> N <sub>2</sub> I <sub>3</sub>	4422	H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> NiO <sub>2</sub>	3234
H <sub>3</sub> NiO <sub>3</sub>	3218	H <sub>4</sub> Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub> Sr	4028
H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> P	4892	H <sub>4</sub> Cl <sub>4</sub> FeN	325
H <sub>3</sub> O <sub>3</sub> P	4886	H <sub>4</sub> Cr <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	3095
H <sub>3</sub> O <sub>3</sub> Sc	3970	H <sub>4</sub> FN	333
H <sub>3</sub> O <sub>3</sub> Y	2194	H <sub>4</sub> F <sub>6</sub> NP	276
H <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	4889	H <sub>4</sub> F <sub>6</sub> Sb <sub>2</sub>	3997
H <sub>3</sub> P	4863	H <sub>4</sub> FeNO <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	290
H <sub>3</sub> Sb	3996	H <sub>4</sub> FeO <sub>6</sub> P	2044
H <sub>3</sub> U	4734	H <sub>4</sub> GaLi	2556
H <sub>30</sub> -AlBr <sub>3</sub> O <sub>15</sub>	134	H <sub>4</sub> Ge	2999
H <sub>30</sub> -AlCl <sub>3</sub> O <sub>27</sub>	169	H <sub>4</sub> Hg <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	3756
H <sub>32</sub> Mo <sub>7</sub> N <sub>6</sub> O <sub>28</sub>	278	H <sub>4</sub> INO <sub>3</sub>	293
H <sub>36</sub> -Al <sub>2</sub> O <sub>30</sub> S <sub>3</sub>	176	H <sub>4</sub> IP	4864
H <sub>36</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>30</sub> S <sub>3</sub>	5124	H <sub>4</sub> I <sub>3</sub> N	329
H <sub>38</sub> Mo <sub>6</sub> N <sub>6</sub> O <sub>31</sub> Te	272	H <sub>4</sub> Mg <sub>3</sub> O <sub>9</sub> Si <sub>2</sub>	5108
H <sub>4</sub> AgB	3892	H <sub>4</sub> MnNO <sub>4</sub>	310
H <sub>4</sub> AlCl <sub>4</sub> N	323	H <sub>4</sub> N	264
H <sub>4</sub> AlCs	5157	H <sub>4</sub> NI	294
H <sub>4</sub> AlK	2276	H <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	307
H <sub>4</sub> AlLi	2555	H <sub>4</sub> NO <sub>3</sub> V	302
H <sub>4</sub> AlNa	3146	H <sub>4</sub> NO <sub>4</sub> Re	312
H <sub>4</sub> AsF <sub>6</sub> Sb	371	H <sub>4</sub> N <sub>2</sub>	1125
H <sub>4</sub> AsFeO <sub>6</sub>	1988	H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>10</sub> U	4752
H <sub>4</sub> As <sub>2</sub> F <sub>6</sub>	372	H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	305
H <sub>4</sub> BCu	2664	H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>2</sub> S	3936
H <sub>4</sub> BF <sub>3</sub> O <sub>2</sub>	683	H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	304
H <sub>4</sub> BF <sub>4</sub> N	322	H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	311
H <sub>4</sub> BK	2228	H <sub>4</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1169
H <sub>4</sub> BLi	2532	H <sub>4</sub> N <sub>4</sub>	265
H <sub>4</sub> BNa	3048	H <sub>4</sub> N <sub>4</sub>	4163
H <sub>4</sub> BaCl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	479	H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O	1167
H <sub>4</sub> BaI <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	444	H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> O <sub>4</sub>	287
H <sub>4</sub> BaO <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	440	H <sub>4</sub> N <sub>4</sub> S <sub>4</sub>	4221
H <sub>4</sub> BrN	269	H <sub>4</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	3068
H <sub>4</sub> BrNO <sub>3</sub>	268	H <sub>4</sub> Ni <sub>3</sub> O <sub>6</sub>	4487
H <sub>4</sub> BrNO <sub>4</sub>	309	H <sub>4</sub> O <sub>3</sub>	919
H <sub>4</sub> BrNaO <sub>2</sub>	3051	H <sub>4</sub> O <sub>6</sub> P <sub>2</sub>	4890
H <sub>4</sub> CaCl <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2344	H <sub>4</sub> O <sub>7</sub> P <sub>2</sub>	3586
H <sub>4</sub> CaCl <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	2341	H <sub>4</sub> P <sub>2</sub>	1820
H <sub>4</sub> CaFO <sub>5</sub> P	2316	H <sub>4</sub> Pb	3837
H <sub>4</sub> CaO <sub>6</sub> S	2330	H <sub>4</sub> Si	3000

H <sub>4</sub> Sn	3407	H <sub>8</sub> As <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	3425
H <sub>5</sub> ClN <sub>2</sub>	1128	H <sub>8</sub> BNaO <sub>6</sub>	3109
H <sub>5</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1140	H <sub>8</sub> B <sub>2</sub> Be	573
H <sub>5</sub> ClN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1136	H <sub>8</sub> B <sub>2</sub> Fe	1992
H <sub>5</sub> ClO <sub>3</sub>	5058	H <sub>8</sub> B <sub>2</sub> Mg	2581
H <sub>5</sub> Cl <sub>4</sub> FeO <sub>2</sub>	921	H <sub>8</sub> B <sub>2</sub> Zn	5259
H <sub>5</sub> FSi <sub>2</sub>	4921	H <sub>8</sub> BaO <sub>4</sub> S <sub>4</sub>	468
H <sub>5</sub> F <sub>2</sub> N	283	H <sub>8</sub> BeN <sub>2</sub> O <sub>10</sub>	584
H <sub>5</sub> IO <sub>6</sub>	3424	H <sub>8</sub> BeO <sub>8</sub> S	592
H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	280	H <sub>8</sub> BeO <sub>8</sub> Se	590
H <sub>5</sub> NO <sub>4</sub> S	281	H <sub>8</sub> Br <sub>2</sub> CoO <sub>4</sub>	2390
H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	1133	H <sub>8</sub> Br <sub>6</sub> N <sub>2</sub> Pt	271
H <sub>5</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub>	1134	H <sub>8</sub> CaN <sub>2</sub> O <sub>10</sub>	2318
H <sub>5</sub> N <sub>5</sub>	1126	H <sub>8</sub> CdN <sub>2</sub> O <sub>10</sub>	2206
H <sub>6</sub> AlLi <sub>3</sub>	2536	H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> CoO <sub>4</sub>	2412
H <sub>6</sub> AlNa <sub>3</sub>	3055	H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> FeO <sub>4</sub>	2051
H <sub>6</sub> AlO <sub>6</sub> P <sub>3</sub>	145	H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> Hg <sub>2</sub> O <sub>12</sub>	3766
H <sub>6</sub> B <sub>2</sub>	1340	H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> MgO <sub>10</sub>	2610
H <sub>6</sub> B <sub>3</sub> N <sub>3</sub>	672	H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	2655
H <sub>6</sub> BaCl <sub>2</sub> O <sub>11</sub>	460	H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> NiO <sub>4</sub>	3235
H <sub>6</sub> BaCl <sub>4</sub> O <sub>3</sub> Pt	469	H <sub>8</sub> Cl <sub>4</sub> N <sub>2</sub> Pt	324
H <sub>6</sub> BaN <sub>4</sub> O <sub>5</sub>	439	H <sub>8</sub> Cl <sub>4</sub> N <sub>2</sub> Zn	326
H <sub>6</sub> BaO <sub>5</sub> P <sub>2</sub>	438	H <sub>8</sub> Cl <sub>5</sub> FeN <sub>2</sub>	308
H <sub>6</sub> BrNaO <sub>5</sub>	3052	H <sub>8</sub> Cl <sub>6</sub> N <sub>2</sub> Os	277
H <sub>6</sub> CaO <sub>9</sub> P <sub>2</sub>	2310	H <sub>8</sub> CrN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	337
H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub>	1129	H <sub>8</sub> Cr <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	289
H <sub>6</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>2</sub> Ni	1313	H <sub>8</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub> Ti	275
H <sub>6</sub> Cl <sub>3</sub> O <sub>3</sub> Rh	3748	H <sub>8</sub> F <sub>6</sub> N <sub>2</sub> Zr	274
H <sub>6</sub> CoN <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	2396	H <sub>8</sub> Ge <sub>3</sub>	4398
H <sub>6</sub> CuN <sub>2</sub> O <sub>9</sub>	2674	H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>10</sub> Sr	4013
H <sub>6</sub> FeO <sub>6</sub> S	2037	H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	327
H <sub>6</sub> Ga <sub>2</sub>	1374	H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	318
H <sub>6</sub> Ge <sub>2</sub>	1375	H <sub>8</sub> N <sub>2</sub> O <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	313
H <sub>6</sub> MnNaO <sub>7</sub>	3132	H <sub>8</sub> N <sub>4</sub> Si	4122
H <sub>6</sub> MnNa <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	3105	H <sub>8</sub> O <sub>12</sub> S <sub>2</sub> Zr	5289
H <sub>6</sub> Mn <sub>2</sub> O <sub>11</sub> Sr	4017	H <sub>8</sub> O <sub>8</sub> P <sub>2</sub>	4891
H <sub>6</sub> NO <sub>2</sub> P	284	H <sub>8</sub> Si <sub>3</sub>	4521
H <sub>6</sub> NO <sub>4</sub> P	285	H <sub>9</sub> B <sub>5</sub>	3457
H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O	1141	H <sub>9</sub> NSi <sub>3</sub>	4522
H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S	317	H <sub>9</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> P	282
H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	1138	He	1070
H <sub>6</sub> N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S	1170	Hf	984
H <sub>6</sub> N <sub>4</sub> O <sub>6</sub>	1130	HfN	988
H <sub>6</sub> NaO <sub>6</sub> P	3083	HfO <sub>2</sub>	989
H <sub>6</sub> O <sub>6</sub> Te	3426	Hg	3777
H <sub>6</sub> O <sub>9</sub> SU	4753	HgI <sub>2</sub>	3755
H <sub>6</sub> Si <sub>2</sub>	1753	HgN <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3759
H <sub>7</sub> ClO <sub>3</sub>	5064	HgO	3762
H <sub>7</sub> NO <sub>6</sub>	59	HgO	3763
H <sub>8</sub> Al <sub>2</sub> Be	593	HgO <sub>4</sub> S	3769
H <sub>8</sub> Al <sub>2</sub> Ca	2334	HgPo	3767
H <sub>8</sub> Al <sub>2</sub> Mg	2604	HgS	3770

HgTe	3771	I <sub>4</sub> Si	2451
Hg <sub>2</sub> I <sub>2</sub>	3754	I <sub>4</sub> Sn	3409
Hg <sub>2</sub> K	2218	I <sub>4</sub> Th	4355
Hg <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3758	I <sub>4</sub> Ti	4337
Hg <sub>2</sub> O	3761	I <sub>4</sub> U	4737
Ho	1238	In	2114
HoI <sub>3</sub>	1240	InP	2122
Ho <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1241	In <sub>2</sub> O	2119
IIn	2117	In <sub>2</sub> O <sub>12</sub> S <sub>3</sub>	2121
IK	2250	In <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2120
IKO <sub>3</sub>	2249	Ir	2180
INO <sub>3</sub>	2134	IrO <sub>2</sub>	2181
IN <sub>3</sub> O <sub>9</sub>	2135	K	2217
INa	3099	KMnO <sub>4</sub>	2265
INaO <sub>3</sub>	3098	KNOS	2282
INaO <sub>4</sub>	3130	KNO <sub>2</sub>	2259
IRb	3785	KNO <sub>3</sub>	2258
ITl	4076	KN <sub>3</sub>	2223
I <sub>2</sub>	2130	KN <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	2245
I <sub>2</sub> Mg	2588	KO <sub>2</sub>	2256
I <sub>2</sub> Mn	2629	KO <sub>3</sub>	2260
I <sub>2</sub> Nd	3197	KO <sub>3</sub> V	2254
I <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	1426	KO <sub>4</sub> Re	2267
I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	2137	KO <sub>4</sub> Tc	2269
I <sub>2</sub> Pb	3839	K <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	2253
I <sub>2</sub> Pd	3438	K <sub>2</sub> O	2262
I <sub>2</sub> Pr	3635	K <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2266
I <sub>2</sub> Pt	3597	K <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S <sub>2</sub>	2283
I <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1748	K <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Si	2255
I <sub>2</sub> Sm	3818	K <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	2273
I <sub>2</sub> Sn	3408	K <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub>	2246
I <sub>2</sub> Sr	4009	K <sub>2</sub> O <sub>8</sub> S <sub>2</sub>	2268
I <sub>2</sub> Tm	4679	K <sub>2</sub> S	2274
I <sub>2</sub> V	864	K <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	2287
I <sub>2</sub> Yb	2188	Kr	2458
I <sub>2</sub> Zn	5264	La	2496
I <sub>3</sub> In	2118	LaSi <sub>2</sub>	2499
I <sub>3</sub> Lu	2572	La <sub>2</sub> O <sub>12</sub> S <sub>3</sub>	2503
I <sub>3</sub> Mo	2981	La <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2502
I <sub>3</sub> N	4421	Li	2527
I <sub>3</sub> Nd	3196	LiI	2540
I <sub>3</sub> P	4871	LiNO <sub>3</sub>	2545
I <sub>3</sub> Pr	3634	LiN <sub>3</sub>	2529
I <sub>3</sub> Sb	4050	LiO <sub>4</sub> Re	2549
I <sub>3</sub> Sm	3817	Li <sub>2</sub> O	2547
I <sub>3</sub> Tb	4114	Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2548
I <sub>3</sub> Tl	4085	Li <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	2553
I <sub>3</sub> Tm	4678	Li <sub>2</sub> S	2554
I <sub>3</sub> U	4736	Li <sub>3</sub> N	2546
I <sub>4</sub> O <sub>9</sub>	4166	Lr	2567
I <sub>4</sub> P <sub>2</sub>	1821	Lu	2570
I <sub>4</sub> Po	3627	Lu <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2573



Md	2702	N <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	1749
Mg	2578	N <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	4220
MgN <sub>2</sub> O <sub>6</sub>	2592	N <sub>3</sub> Na	3039
MgO	2595	N <sub>3</sub> NaO <sub>4</sub>	3087
MgO <sub>4</sub>	2591	N <sub>3</sub> Rb	3780
MgO <sub>4</sub> S	2601	N <sub>3</sub> Tl	4070
MgO <sub>8</sub> Re <sub>2</sub>	2596	N <sub>4</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3085
Mg <sub>2</sub> Si	2598	N <sub>4</sub> O	3271
Mg <sub>2</sub> Sn	2599	N <sub>4</sub> O <sub>12</sub> Ti	4339
Mg <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	2594	N <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	3294
Mn	2626	N <sub>4</sub> S <sub>4</sub>	4222
MnO	2638	N <sub>4</sub> Se <sub>4</sub>	4219
MnO <sub>2</sub>	2641	N <sub>4</sub> Si <sub>3</sub>	2446
MnO <sub>4</sub> S	2644	N <sub>6</sub> Na <sub>3</sub> O <sub>12</sub> Rh	3056
MnP	2649	N <sub>6</sub> Pb	3828
MnS	2647	N <sub>6</sub> Pb	3829
Mn <sub>2</sub> O <sub>12</sub> S <sub>3</sub>	2645	N <sub>6</sub> S <sub>5</sub>	3490
Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	2640	N <sub>6</sub> Sr	4002
Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	2642	N <sub>9</sub> Sb	4047
Mn <sub>2</sub> P	1449	Na	3038
Mn <sub>3</sub> O <sub>4</sub>	2639	NaO <sub>2</sub>	3117
Mn <sub>3</sub> P	4431	NaO <sub>3</sub>	3121
Mn <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	4430	NaO <sub>3</sub> P	3113
Mn <sub>4</sub> P	4177	NaO <sub>3</sub> V	3110
Mo	2976	NaO <sub>4</sub> Re	3134
MoNa <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3115	Na <sub>2</sub> O	3123
MoO <sub>2</sub>	2983	Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3133
MoO <sub>3</sub>	2984	Na <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Se	3140
MoS <sub>2</sub>	2986	Na <sub>2</sub> O <sub>3</sub> Si	3112
Mo <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	2985	Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S	3141
NNaO <sub>2</sub>	3119	Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub> S <sub>2</sub>	3092
NNaO <sub>3</sub>	3118	Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Se	3139
NNb	3244	Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub> W	3054
NO	50	Na <sub>2</sub> O <sub>5</sub> S <sub>2</sub>	3090
NO <sub>2</sub>	52	Na <sub>2</sub> O <sub>6</sub> S <sub>2</sub>	3091
NO <sub>3</sub> Rb	3788	Na <sub>2</sub> O <sub>7</sub> S <sub>2</sub>	3088
NO <sub>3</sub> Tl	4078	Na <sub>2</sub> P <sub>5</sub>	1678
NTa	4095	Na <sub>2</sub> S	3143
NTi	4340	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub>	3089
NV	867	Na <sub>2</sub> S <sub>4</sub>	3149
NZr	5286	Na <sub>2</sub> S <sub>5</sub>	3129
N <sub>2</sub>	45	Na <sub>3</sub> O <sub>4</sub> P	3164
N <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	3075	Na <sub>4</sub> O <sub>4</sub> Si	3126
N <sub>2</sub> Na <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	3148	Na <sub>4</sub> O <sub>6</sub> Xe	3131
N <sub>2</sub> O	49	Na <sub>4</sub> O <sub>7</sub> P <sub>2</sub>	3138
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	51	Nb	3242
N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> Sr	4014	NbO	3246
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	53	NbSi <sub>4</sub>	3247
N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> Pb	3843	Nb <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	3245
N <sub>2</sub> O <sub>6</sub> Sr	4012	Nb <sub>3</sub> Sn	4489
N <sub>2</sub> O <sub>9</sub> S <sub>2</sub>	3275	Nd	3192
N <sub>2</sub> S <sub>11</sub>	4726	Ne	3201

Ni	3214	O <sub>3</sub> Rb	3789
NiO	3223	O <sub>3</sub> Re	3721
NiO <sub>4</sub> S	3225	O <sub>3</sub> Rh <sub>2</sub>	3742
NiS	3227	O <sub>3</sub> S	3946
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	3224	O <sub>3</sub> S	3947
Ni <sub>2</sub> P	1684	O <sub>3</sub> S	3948
Ni <sub>3</sub> P	4488	O <sub>3</sub> S <sub>2</sub> Tl <sub>2</sub>	4084
Ni <sub>5</sub> P <sub>2</sub>	3482	O <sub>3</sub> Sb <sub>2</sub>	4051
No	3328	O <sub>3</sub> Sc <sub>2</sub>	3972
Np	3204	O <sub>3</sub> Se	3873
NpO <sub>2</sub>	3205	O <sub>3</sub> Sm <sub>2</sub>	3819
OPb	3845	O <sub>3</sub> Te	4103
OPb	3846	O <sub>3</sub> Te	4104
OPd	3439	O <sub>3</sub> TiPb	3857
ORb <sub>2</sub>	3790	O <sub>3</sub> Ti <sub>2</sub>	4341
ORb <sub>6</sub>	1027	O <sub>3</sub> Tl <sub>2</sub>	4080
OS <sub>6</sub>	1028	O <sub>3</sub> Tm <sub>2</sub>	4680
OS <sub>6</sub>	1029	O <sub>3</sub> U	4740
OS <sub>7</sub>	1088	O <sub>3</sub> U	4741
OS <sub>8</sub>	3386	O <sub>3</sub> V <sub>2</sub>	869
OSn	3410	O <sub>3</sub> W	933
OSr	4015	O <sub>3</sub> Xe	2486
OTl <sub>2</sub>	4079	O <sub>3</sub> Y <sub>2</sub>	2196
OV	868	O <sub>3</sub> Yb <sub>2</sub>	2189
OZn	5267	O <sub>4</sub> Os	3428
O <sub>10</sub> P <sub>4</sub>	4873	O <sub>4</sub> PSc	3973
O <sub>2</sub>	2382	O <sub>4</sub> PbS	3853
O <sub>2</sub> Pb	3847	O <sub>4</sub> PbW	3717
O <sub>2</sub> Pb	3848	O <sub>4</sub> Pb <sub>3</sub>	4044
O <sub>2</sub> Po	3628	O <sub>4</sub> Rb <sub>2</sub> S	3793
O <sub>2</sub> Pt	3598	O <sub>4</sub> Ru	3801
O <sub>2</sub> Pu	3605	O <sub>4</sub> S	3942
O <sub>2</sub> Rb	3787	O <sub>4</sub> SSn	3414
O <sub>2</sub> Rb <sub>9</sub>	3339	O <sub>4</sub> SSr	4020
O <sub>2</sub> Re	3724	O <sub>4</sub> STl <sub>2</sub>	4081
O <sub>2</sub> Ru	3800	O <sub>4</sub> SZn	5271
O <sub>2</sub> S	3944	O <sub>4</sub> SiSr <sub>2</sub>	4016
O <sub>2</sub> Se	3872	O <sub>4</sub> SiZr	5288
O <sub>2</sub> Si	2373	O <sub>4</sub> Xe	2483
O <sub>2</sub> Si	2463	O <sub>5</sub> Sb <sub>2</sub>	4052
O <sub>2</sub> Si	4415	O <sub>5</sub> Ta <sub>2</sub>	4096
O <sub>2</sub> Sn	3411	O <sub>5</sub> V <sub>2</sub>	871
O <sub>2</sub> Sr	4018	O <sub>6</sub> P <sub>4</sub>	4872
O <sub>2</sub> Te	4102	O <sub>6</sub> Rb <sub>4</sub>	3791
O <sub>2</sub> Th	4357	O <sub>7</sub> Re <sub>2</sub>	3722
O <sub>2</sub> Ti	345	O <sub>7</sub> Tc <sub>2</sub>	4292
O <sub>2</sub> Ti	3803	O <sub>7</sub> Tl <sub>4</sub> V <sub>2</sub>	4074
O <sub>2</sub> U	4739	O <sub>8</sub> P <sub>2</sub> Pb <sub>3</sub>	3861
O <sub>2</sub> V	870	O <sub>8</sub> PbRe <sub>2</sub>	3850
O <sub>2</sub> W	932	O <sub>8</sub> S <sub>2</sub> Th	4358
O <sub>2</sub> Zr	5287	O <sub>9</sub> P <sub>3</sub> Sc	3971
O <sub>3</sub>	3352	Os	3427

P	4888	Sb	4046
P	4893	Sb <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>	4053
PPu	3606	Sb <sub>2</sub> Te <sub>3</sub>	4056
PSi	2454	Sc	3969
PTi	4342	Se	3883
PU	4742	SeSn	3412
P <sub>2</sub> Zn <sub>3</sub>	5274	Se <sub>2</sub> Sn	3413
P <sub>4</sub>	4885	Si	2443
P <sub>4</sub> S <sub>10</sub>	4877	Si	2444
Pa	3702	SiV <sub>3</sub>	4396
Pb	3827	SiY	2197
PbS	3854	Si <sub>2</sub> Te <sub>3</sub>	2449
PbSe	3852	Si <sub>2</sub> W	929
PbTe	3855	Sm	3814
Pd	3435	Sn	3422
PdS	3440	Sn	3423
PdSe <sub>2</sub>	3437	Sr	4001
Pm	3645	Ta	4093
Po	3624	Tb	4112
PoPr	3636	Tc	4291
PoTm	4681	Te	4100
Pr	3631	Th	4352
Pt	3594	Ti	4332
Pu	3603	Tl	4069
Ra	3713	Tm	4676
Rb	3779	U	4730
Re	3720	V	861
Re <sub>2</sub> S <sub>7</sub>	3725	W	924
Rh	3741	Xe	2469
Rh <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	3743	Y	2193
Rn	3716	Yb	2186
Ru	3799	Zn	5256
SSn	3415	Zr	5280
SSr	4021	(CH <sub>2</sub> O) <sub>n</sub>	3447
STl <sub>2</sub>	4082	(C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> O <sub>4</sub> ) <sub>n</sub>	3623
SZn	942	(C <sub>2</sub> F <sub>4</sub> ) <sub>n</sub>	3617
SZn	4062	(C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O) <sub>n</sub>	3614
S <sub>10</sub>	5219	(C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> ) <sub>n</sub>	3622
S <sub>12</sub>	5220	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> LiO) <sub>n</sub>	2564
S <sub>18</sub>	5224	(C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> N) <sub>n</sub>	3611
S <sub>2</sub> Si	2448	(C <sub>3</sub> H <sub>5</sub> NO) <sub>n</sub>	3610
S <sub>2</sub> Sn	3416	(C <sub>4</sub> H <sub>6</sub> ) <sub>n</sub>	3619
S <sub>2</sub> W	936	(C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> Cl <sub>2</sub> O) <sub>n</sub>	3612
S <sub>20</sub>	5222	(C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>n</sub>	3615
S <sub>3</sub> Sb <sub>2</sub>	4054	(C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> ) <sub>n</sub>	3621
S <sub>3</sub> Tl <sub>2</sub>	4083	(C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> O <sub>5</sub> ) <sub>n</sub>	5166
S <sub>3</sub> V <sub>2</sub>	875	(C <sub>6</sub> H <sub>10</sub> ) <sub>n</sub>	3620
S <sub>5</sub> Sb <sub>2</sub>	4055	(C <sub>8</sub> H <sub>14</sub> O <sub>2</sub> ) <sub>n</sub>	3613
S <sub>6</sub>	3887	(C <sub>8</sub> H <sub>8</sub> ) <sub>n</sub>	3616
S <sub>7</sub>	5216	(NS) <sub>n</sub>	3618
S <sub>8</sub>	3885		
S <sub>8</sub>	3886		

## **Список литературы**

1. 1,2,4-Триазины. ВИНТИ. Итоги науки и техники. Серия Органическая химия. т.22. М., 1990.
2. Advanced Materials. №15. 2000.
3. Advances in heterocyclic chemistry Vol.3. 1964.
4. Agrawal J.P., Hodgson R.D. Organic chemistry of explosives. 2007.
5. Angewandte Chemie International Edition Engl. Vol.27. №4. 1988.
6. Angewandte Chemie International Edition. Vol.3. №5, 1964.
7. Angewandte Chemie International Edition. Vol.43, 2004.
8. Angewandte Chemie. Vol.116. №37, 2004.
9. Annual Reports on the Progress of Chemistry, Section A: Inorganic Chemistry. Vol.100. 2004.
10. Archives of pharmacal research. Vol.25. №6. 2002.
11. Amarego W. L. F. Purification of Laboratory Chemicals. 5 ed. 2003.
12. Barceloux D.G., Facep F.F. Medical toxicology of natural substances. 2008.
13. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Dritte ungearbeitete Auflage. 3 Band. Aromatische Reihe: aldehyde, ketone, chinone, campherarten, terpene, atherische ole, harze und balsame, glykoside, bitterstoffe und indifferente stoffe, farbstoffe, gerbst.
14. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Dritte ungearbeitete Auflage. 4 Band. Aromatische Reihe. Hamburg und Leipzig: Verlag von Leopold Voss, 1899.
15. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Vierte Auflage. 7 Band. Berlin: Verlag von Julius Springer, 1925.
16. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Vierte Auflage. 8 Band. Berlin: Verlag von Julius Springer, 1925.
17. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Vierte Auflage. 9 Band. Berlin: Verlag von Julius Springer, 1926.
18. Bertrand G. Carbene Chemistry. 2002.
19. Bhakuni D.S., Rawat D.S. Bioactive Marine Natural Products. 2005.
20. Binneweis M., Milke E. Thermochemical Data of Elements and Compounds. 2ed, 2002.
21. Biological Reference Data on CD(SD)IGS Rats - 2002/2003. 2002-2003.
22. Bioorganic and medicinal chemistry letters. №10. 2000.
23. Bioorganic and Medicinal Chemistry. Vol.11. 2003.
24. Brazilian Journal of Medical and Biological Research. Vol.31. №10. 1998.
25. Bulletin on Narcotics. Vol.VIII. №1. 1956.
26. Buschmann H., Christoph T., Friderichs E., Maul C., Sundemann B. Analgesics from Chemistry and Pharmacology to Clinical Application. 2002.
27. Catalog handbook of fine chemicals Aldrich. 1992-1993.
28. Chemical and Pharmaceutical Bulletin. Vol.33. №11. 1985.
29. Chemical Communications (London). №16. 1968.
30. Chemical Communications 2005.
31. Chemical Research in Toxicology. Vol.4. №2. 1991.
32. Chemical Reviews. Vol.102. №4. 2002.
33. Chemical Reviews. Vol.102. №7. 2002.
34. Chemical Reviews. Vol.106. №1. 2006.
35. Chemical Reviews. Vol.69. №5. 1969.
36. Chemical Reviews. Vol.95. №6. 1995.
37. Chemical Reviews. Vol.96. №1. 1996.
38. Chemical Reviews. Vol.96. №5. 1996.
39. Chemicke Listy. Vol. 98. 2004 (журнал).
40. Chemistry – A European Journal. Vol.10v 2004
41. Chivers T. A guide to chalcogen-nitrogen chemistry. 2005
42. Christe K.O., Ashwani V. Volume 2: History of the AFRL/USC DARPA Program on Polynitrogen Chemistry. Final Report, 2004.
43. Clarke's isolation and identification of drugs. 2ed, London: Pharmaceutical press, 1986.
44. Comprehensive coordination chemistry. Vol.3, editor in chief Wilkinson S.G., 1987
45. Comprehensive coordination chemistry. Vol.5, 1987
46. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.1 editors in chief Katritzky A.R., Rees C.W., 1997.
47. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.2 editors in chief Katritzky A.R., Rees C.W., 1997
48. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.3 editors in chief Katritzky A.R., Rees C.W., 1997.
49. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.4 editors in chief Katritzky A.R., Rees C.W., 1997
50. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.5 editors in chief Katritzky A.R., Rees C.W., 1997

51. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.6 editors in chief Katritzky A.R., Rees C.W., 1997
52. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.7 editors in chief Katritzky A.R., Rees C.W., 1997
53. CRC Handbook of Chemistry and Physics. CRC Press, 2002.
54. Dean J.A. Lange's handbook of chemistry. 1999.
55. Dictionary of organic compounds. Vol.1, Abadole-Cytosine, New York, 1953.
56. Dictionary of organic compounds. Vol.2, D.A.-Hystasarin, New York, 1953.
57. Dictionary of organic compounds. Vol.4, Obaculactone-Zymosterol, New York, 1953.
58. Eichler T., Hauptmann S. The chemistry of heterocycles. 2ed, 2003.
59. Ellison D.H. Handbook Of Chemical And Biological Warfare Agents. 2000.
60. Ellison D.H. Handbook Of Chemical And Biological Warfare Agents. 2ed., 2008.
61. Encyclopedia of explosives and related items. by Fedoroff B.T., Aaronson H.A., Reese E.F., Sheffield O.E., Clift G.D. Vol. 1. 1960.
62. Encyclopedia of explosives and related items. Vol.2 New Jersey 1962.
63. Encyclopedia of explosives and related items. Vol.3 New Jersey 1966.
64. Encyclopedia of explosives and related items. Vol.7 New Jersey 1975.
65. Encyclopedia of explosives and related items. Vol.8, 1978.
66. Encyclopedia of inorganic chemistry, editor R. Bruce King, 10 volume set, 2 Ed., 2005.
67. Energetic materials: Production, processing and characterization. Karlsruhe, 1998.
68. Environmental Health Perspectives. Vol.60. 1985.
69. European Journal of Pharmacology. Vol.33. 1975.
70. Flick E.W. Industrial solvent handbook. 5ed, 1998.
71. Forensic Science International. Vol.87, 1997.
72. Gokel G.W., Korzeniowski S.H. Macrocyclic polyether syntheses. Berlin-New York, 1982.
73. Gupta R.C. Handbook of Toxicology of Chemical Warfare Agents. Elsevier, 2009.
74. Haiges R., Schneider S., Schroer T., Chrite K.O. New High Energy Density Materials. Report 23.04.2004.
75. Hall D.G. Boronic Acids. 2005.
76. Handbook of Chemistry and Physics. CRC Press, Inc., 2002.
77. Heim R. Synthese und Pharmakologie potenter 5-HT<sub>2A</sub>-Rezeptoragonisten mit N-2-Methoxybenzyl-Partialstruktur. Dissertation, Berlin, 2003.
78. Hoenig S.L. Compendium of chemical warfare agents. 2007.
79. Holleman A.F., Wiberg E., Wiberg N. Lehrbuch der Anorganischen Chemie. Berlin: Walter de Gruyter, 1995.
80. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. Bd. E5b CARBOXYLIC ACID, DERIVATIVES, Thieme Verlag, Stuttgart, 1985.
81. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. Bd. E8d HETARENES: 5-MEMBERED RINGS WITH 2+ HETEROATOMS, Thieme Verlag, Stuttgart, 1992.
82. Houben-Weyl Methods in Organic Chemistry. vol.E-10a ORGANOFLUORINE COMPOUNDS, Thieme Verlag, Stuttgart, 1998.
83. Housecroft C.E., Sharpe A.G. Inorganic Chemistry. 2ed., 2005.
84. Inorganic Chemistry. Vol. 11. №4. 1972.
85. Inorganic Chemistry. Vol. 12. №11. 1973.
86. Inorganic Chemistry. Vol. 13. №5. 1974.
87. Inorganic Chemistry. Vol. 14. №9. 1975.
88. Inorganic Chemistry. Vol. 15. №1. 1976.
89. Inorganic Chemistry. Vol. 15. №6. 1976.
90. Inorganic Chemistry. Vol. 16. №2. 1977.
91. Inorganic Chemistry. Vol. 16. №4. 1977.
92. Inorganic Chemistry. Vol. 16. №9. 1977.
93. Inorganic Chemistry. Vol. 19. №10. 1980.
94. Inorganic Chemistry. Vol. 19. №11. 1980.
95. Inorganic Chemistry. Vol. 19. №6. 1980.
96. Inorganic Chemistry. Vol. 20. №12. 1981.
97. Inorganic Chemistry. Vol. 21. №12. 1982.
98. Inorganic Chemistry. Vol. 21. №5. 1982.
99. Inorganic Chemistry. Vol. 22. №21. 1983.
100. Inorganic Chemistry. Vol. 23. 1984.
101. Inorganic Chemistry. Vol. 23. №14. 1984.
102. Inorganic Chemistry. Vol. 24. №14. 1985.
103. Inorganic Chemistry. Vol. 25. №11. 1986.
104. Inorganic Chemistry. Vol. 30. №23. 1991.
105. Inorganic Chemistry. Vol. 40. №10. 2001.
106. Inorganic Chemistry. Vol. 40. №14. 2001.

107. Inorganic Chemistry. Vol.42. №2. 2003.
108. Inorganic Chemistry. Vol.44. №12. 2005.
109. Inorganic Chemistry. Vol.8. №11. 1969.
110. Inorganic Chemistry. Vol.9. №6. 1970.
111. Janiak C., Klapotke T.M., Meyer H.-J. *Moderne Anorganische Chemie*. Berlin: Walter de Gruyter, 2003.
112. *Journal fur Praktische Chemie*. Vol.52. №1. 14 Dezember 1895.
113. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*. Vol.13. №4. 1965.
114. *Journal of Energetic Materials*. Vol.1. 1983.
115. *Journal of Fluorine Chemistry*. Vol.72. 1995.
116. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.10. 1967.
117. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.17. №10. 1974.
118. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.18. №3. 1975.
119. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.19. №6. 1976.
120. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.25. №10. 1982.
121. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.34. №7. 1991.
122. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.38. №18. 1995.
123. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.39. №15. 1996.
124. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.44. №6. 2001.
125. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.45. №20. 2002.
126. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.46. №19. 2003.
127. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.46. №9. 2003.
128. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.48. №2. 2005.
129. *Journal of Medicinal Chemistry*. Vol.8. №2. 1965.
130. *Journal of Molecular Recognition*. Vol.10. 1997.
131. *Journal of natural products*. Vol.66. №6. 2003.
132. *Journal of Natural Products*. Vol.45. №3. 1982.
133. *Journal of Natural Products*. Vol.50. №6. 1987.
134. *Journal of Neurochemistry*. Vol.65. №1. 1995.
135. *Journal of Organic Chemistry*. Vol.37. №19. 1972.
136. *Journal of Organic Chemistry*. Vol.42. №10. 1977.
137. *Journal of Organic Chemistry*. Vol.53. №22. 1988.
138. *Journal of Organic Chemistry*. Vol.55. №25. 1990.
139. *Journal of Organic Chemistry*. Vol.57. №2. 1992.
140. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.101. №7. 1979.
141. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.108. №16. 1986.
142. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.112. №4. 1990.
143. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.113. №10. 1991.
144. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.113. №11. 1991.
145. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.115. №5. 1993.
146. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.116. №13. 1994.
147. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.117. №40. 1995.
148. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.123. №26. 2001.
149. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.123. №35. 2001.
150. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.124. №46. 2002.
151. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.125. №29. 2003.
152. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.125. №38. 2003.
153. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.125. №44. 2003.
154. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.53. August 1931.
155. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.82. №21. 1960.
156. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.86. №18. 1964.
157. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.88. №24. 1966.
158. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.89. №23. 1967.
159. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.90. №7. 1968.
160. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.92. №22. 1970.
161. *Journal of the American Chemical Society*. Vol.97. №2. 1975.
162. *Journal of the Indian Chemical Society*. Vol.82. February 2005.
163. Judd C.I., Leiser H.A., LaFrentz J.W., Hoya W.K. *Chemical Study - Synthesis of Incapacitating Agents*. Report Edgewood Arsenal, 18 october 1964.
164. Katritzky A.R., Rees C.W. *Comprehensive heterocyclic chemistry*. Vol.5. 1997.
165. Ketchum J.C. *Chemical Warfare: Secrets Almost Forgotten* 2006
166. *Klinicka biochemie a metabolismus*. №1. 2005.
167. Li J.J., Johnson D.S., Sliskovic D.R., Roth B.D. *Contemporary Drug Synthesis*. 2004.

168. Liebigs Annalen der Chemie. 1982.
169. Life Sciences. Vol.65. №15. 1999.
170. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Environmental Fate for Organic Chemicals. 2ed. Vol.1. CRC Press, 2006.
171. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Environmental Fate for Organic Chemicals. 2ed. Vol.2. CRC Press, 2006.
172. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Environmental Fate for Organic Chemicals. 2ed. Vol.3. CRC Press, 2006.
173. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Environmental Fate for Organic Chemicals. 2ed. Vol.4. CRC Press, 2006.
174. Macromolecules. Vol.36. №15. 2003.
175. Marine Drugs. Vol.1. 2004.
176. Marine Drugs. Vol.8. 2010.
177. Marine Natural Products. Volume editor Hiromasa Kiyota. Springer, 2006.
178. Mills T. III, Roberson J.C. Instrumental data for drug analysis. 2 ed. Vol.1. 1993.
179. Mitchell H. Sweeteners and Sugar Alternatives in Food Technology. 2006.
180. Mycological Research. Vol.107. №2. 2003.
181. Myrtha Naf Pharmacokinetics and analgesic potency of delta-9-tetrahydrocannabinol (THC). (диссертация) Luzern, 2004.
182. Neilson A.H. The Handbook of Environmental Chemistry. Vol. 3. Berlin, 2002.
183. Neve K.A. The Dopamine Receptors. 2ed. Humana Press, 2010.
184. New, centrally acting dopaminergic agents with an improved oral bioavailability: synthesis and pharmacological evaluation. 2000.
185. Nuclear Physics A. Vol.729. Issue 1. 1 December, 2003.
186. Olah G.A., Klumpp D.A. Superelectrophiles and their chemistry. Wiley, 2008.
187. Olah G.A., Prakash G.K.S., Molnar A., Sommer J. Superacid chemistry. 2ed. Wiley, 2009.
188. Organic Letters. Vol.7. №19. 2005.
189. Perry's Chemical Engineers' handbook. 7 ed. 1999.
190. Pharmaceutical Chemistry Journal. Vol.12. 1978.
191. Pharmacological Reviews. Vol.51. №2. 1999.
192. Pharmacology Biochemistry & Behavior. Vol.26. 1987.
193. Possible Long-Term Health Effects of Short-Term Exposure to Chemical Agents. Volume 1: Anticholinesterases and Anticholinergics. Washington, 1982.
194. Possible Long-Term Health Effects of Short-Term Exposure to Chemical Agents. Volume 2: Cholinesterase Reactivators, Psychochemicals, and Irritants and Vesicants. Washington, 1984.
195. Potential military chemical/biological agents and compounds. Washington: Department of the Army, 1990.
196. Problems of Drug Dependence 1991: Proceeding of the 53rd Annual Scientific Meeting The Committee on Problems of Drug Dependence. 1992.
197. Proceedings of the National Academy of Sciences. Vol.103. №14. 2006.
198. Proceedings of the National Academy of Sciences. Vol.103. №27. 2006.
199. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. Vol.30. №2. 2005.
200. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. Vol.31. №4. 2006.
201. Pure and Applied Chemistry. Vol.51. 1979.
202. Pure and Applied Chemistry. Vol.54. №10. 1982.
203. Pure and Applied Chemistry. Vol.58. №2. 1986.
204. Pure and Applied Chemistry. Vol.58. №5. 1986.
205. Pure and Applied Chemistry. Vol.65. №1. 1993.
206. Pure and Applied Chemistry. Vol.74. №7. 2002.
207. Quantitative Structure Activity Relationships of Analgesics, Narcotic Antagonists and Hallucinogens. 1978.
208. Reagents Chemicals. Diagnostics Merck, 1996.
209. Research on new chemical incapacitating agents. Part I. Report, 30 jun 1964.
210. Rocnik LXXIV. №5-6. 2005.
211. Rocnik LXXVII. №4. 2008.
212. Russian Journal of Coordination Chemistry. Vol.28. № 5. 2002.
213. Russian Journal of Coordination Chemistry. Vol.29. №11. 2003.
214. Schlager N., Weisblatt J., Newton D.E. Chemical Compounds 2006
215. Shirley D.A. Preparation of organic intermediates. 1961.
216. Shulgin Alexander and Ann. Phenethylamines I Have Known And Loved: A Chemical Love Story. (PIHKAL).
217. Shulgin Alexander and Ann. Tryptamines i Have Known And Loved: The Chemistry Continues (TIHKAL)

218. Siedell F.R. et al. Dimethylheptyl-delta-6a-10a-tetrahydrocannabinol: effect after parenteral administration to man. Report Edgewood Arsenal, december 1972.
219. Sittig M. Pharmaceutical Manufacturing Encyclopedia. 2ed. Westwood, 1988.
220. Smallwood I.M. Handbook of organic solvent properties. 1996.
221. Smithsonian physical tables. 2003.
222. Superbases for Organic Synthesis: Guanidines, Amidines, Phosphazenes and Related Organocatalysts. editor Ishikawa T., Wiley, 2009.
223. Synthetic Analgesics. Part I, Pergamon Press, 1960.
224. Synthetic Analgesics. Part IIA, Pergamon Press, 1966.
225. Takahashi E. Risk Assessment of Marine Algal Toxins on Humans and Dugongs. Australia, 2007.
226. Temperaturstabile Elektrode. Cryptand-Chemie mit Alkaliden und Elektronen. 2005.
227. Tetrahedron Letters. Vol.26. №50.1985.
228. Tetrahedron. Vol.23. 1967.
229. Tetrahedron. Vol.40. №23. 1984.
230. The Journal of cell biology. Vol.36 1968.
231. The Journal Toxicological Sciences. Vol.21. Suppl. II. 1996.
232. The Merck Index. 11th ed. Merck & Company, 1989.
233. The synthesis and characterization of energetic materials from sodium azide. 2004.
234. Thermochemica Acta 384. 2002.
235. Turova N.Ya., Turevskaya E.P., Kessler V.G., Yanovskaya M.I The chemistry of metal alcoxides. 2002.
236. Usamriid's medical management of biological casualties handbook. 4ed. 2001.
237. Vanderah T.A. Chemistry of superconductor materials. 1992.
238. Vogel A. I. Practical organic chemistry. Norfolk, 1974.
239. Wasserscheid P., Welton T. Ionic Liquids in Synthesis. 2002.
240. Wilson W.W., Haiges R., Boatz J.A., Christie K.O. Synthesis and Characterization of z-N3NFO+ and e-N3NFO+. Report 25.01.2007.
241. Yalkowsky S.H., Yan H. Handbook of aqueous solubility data. CRC Press, 2003.
242. Yu S.J. The Toxicology and Biochemistry of insecticides. CRC Press, 2008.
243. Zeitschrift fur Anorganische und Allgemeine Chemie Vol.634. 2008.
244. Абдрахманова Н.Г. Фармакологическая характеристика некоторых эфиров алкенилфосфоновой кислоты. Автореф. дисс. на соиск уч. ст. канд. мед. наук. Казань, 1972.
245. Абрамзон А.А. Поверхностно-активные вещества: Свойства и применение. Л.: Химия, 1981.
246. Автократова Т.Д. Аналитическая химия рутения. М.: ИАН СССР, 1962.
247. Авторское свидетельство SU 736583.
248. Агрономов А. Е. Избранные главы органической химии. М.: Химия, 1990.
249. Агрономов А.Е., Шабаров Ю.С. Лабораторные работы в органическом практикуме. М., 1974.
250. Ахлхин И.С., Шпаков Ю.Н., Кипиани Р.Е., Гандель В.Г. Морская фармация. Кишинев: Штиинца, 1982.
251. Азаров В.И., Буров А.В., Оболенская А.В. Химия древесины и синтетических полимеров. СПб.:СПбЛТА 1999.
252. Айлер Р. Химия кремнезема. Ч.1 М.: Мир, 1982.
253. Айлер Р. Химия кремнезема. Ч.2 М.: Мир, 1982.
254. Алабышев А.Ф., Грачев К.Я., Зарецкий С.А., Лантратов М.Ф. Натрий и калий (получение, свойства и применение). Л.: ГНТИХЛ, 1959.
255. Александров В.Н., Емельянов В.И. Отравляющие вещества. 2-е изд. Под ред. Сокольского Г.А. М.: Военное издательство, 1990.
256. Алексеенко В.А. Экологическая химия. М., 2000.
257. Альберт А. Избирательная токсичность. Т.1 М.: Медицина, 1989
258. Альберт А. Избирательная токсичность. Т.2 М.: Медицина, 1989
259. Альберт А., Сергент Е. Константы ионизации кислот и оснований. М.-Л.: Химия, 1964.
260. Амелин А.Г., Яшке Е.В. Производство серной кислоты. М.: Высшая школа, 1980.
261. Аналитическая химия урана. М.: ИАН, 1962
262. Англо-русский химико-технологический словарь. М.: ГИТТЛ, 1953
263. Андреас Ф., Греббе К. Химия и технология пропилена. Л.: Химия, 1973.
264. Андрианов К.А. Кремнийорганические соединения. М.: ГНТИХЛ, 1955
265. Антонов Н.С. Химическое оружие на рубеже двух столетий. М., 1994.
266. Антонова М.М., Морозова Р.А. Препаративная химия гидридов. Киев: Наукова думка, 1976.
267. Антоновский В.Л. Химия пероксинитратов - компонентов фотохимического смога. М., 1989
268. Арзамасов Б.Н., Брострем В.А., Буше Н.А. и др. Конструкционные материалы: Справочник. М.: Машиностроение, 1990.
269. Ахадов Я.Ю. Диэлектрические параметры чистых жидкостей. М.: Издательство МАИ, 1999.
270. Ахметов Б.В. Задачи и упражнения по физической и коллоидной химии. Л.: Химия, 1989.



271. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. М.: Высшая школа, 2001.
272. Бабакин Б.С., Стефанчук В.И., Ковтунов Е.Е. Альтернативные хладагенты и сервис холо-  
дильных систем на их основе. М.: Колос, 2000.
273. Бабаханян Р.В. Токсикология ряда новых фосфорорганических соединений. автореф. дисс.  
на соиск. уч.ст. канд. мед. наук. Л., 1973.
274. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психо-  
тропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. М.: МЦФЗР, 2000.
275. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психо-  
тропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. Ч.2. М., 2004.
276. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психо-  
тропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. Ч.2. М.: МЦФЗР, 2002.
277. Бабичев Ф.С., Ковтуненко В.А. Химия изондола. Киев: Наукова думка 1983.
278. Багал Л.И. Химия и технология инициирующих взрывчатых веществ. М., 1975.
279. Багрий Е.И. Адамантаны: получение, свойства, применение. М.: Наука, 1989.
280. Бадюгин И.С. Экстремальная токсикология. М.: ГЭОТАР-Медиа, 2006.
281. Барштейн Р.С., Кирилович В.И., Носовский Ю.Е. Пластификаторы для полимеров. М.: Химия,  
1982.
282. Басаргин Н.Н., Розовский Ю.Г. Новые органические реагенты в анализе благородных метал-  
лов. М.: Metallurgia, 1982.
283. Беленький Е.Ф., Рискин И.В. Химия и технология пигментов. Л.: ГНТИХЛ, 1960.
284. Беликов В.Г. Учебное пособие по фармацевтической химии. М.: Медицина, 1979.
285. Белова А.Ю., Звартау Э.Э. Руководство к практическим занятиям по токсикологической химии. М.: Медици-  
на, 1967.
286. Белозерский Н.А. Карбонилы металлов. М.: ГНТИЛЧЦМ, 1958.
287. Белоусов Ю.Б., Моисеев В.С., Лепахин В.К. Клиническая фармакология и фармакотерапия.  
М.: Универсум Паблишинг, 1997.
288. Беляев Е.Ю., Гидаспов Б.В. Ароматические нитрозосоединения. Л.: Химия, 1989.
289. Березов Т.Т., Коровкин Б.Ф. Биологическая химия. М.: Медицина, 1988.
290. Березовский В.М. Химия витаминов. М.: Пищевая промышленность, 1973.
291. Беспалов А.Ю., Звартау Э.Э. Нейрофармакология антагонистов NMDA-рецепторов. С-Пб.:  
Невский диалект, 2000.
292. Биоорганическая химия. Т.24. №10. 1998.
293. Биотехнология. №5. 1987.
294. Биохимия психозов. М.: ГИМЛ, 1963.
295. Бирун А.М. Практикум по органической химии. М., 1961.
296. Блюменталь У.Б. Химия циркония. М.: ИИЛ, 1963.
297. Боголицин К.Г., Резников В.М. Химия сульфитных методов делигнификации древесины. М.:  
Экология 1994.
298. Боевые химические вещества: Учебник. М.: Военное издательство МО СССР, 1968.
299. Большой энциклопедический словарь. т.1. Под ред. Прохорова А.М., М.: Советская энцикло-  
педия, 1991.
300. Большой энциклопедический словарь. т.2. Под ред. Прохорова А.М., М.: Советская энцикло-  
педия, 1991.
301. Борисова Л.В., Ермаков Е.Н. Аналитическая химия рения. М.: Наука, 1974.
302. Борян Р.Г. Простагландины: взгляд на будущее. М.: Знание, 1983.
303. Буданов В.В., Макаров С.В. Химия серосодержащих восстановителей (ронгалит, дитионит,  
диоксид тиомочевины). М.: Химия, 1994.
304. Бургер К. Органические реагенты в неорганическом анализе. М.: Мир, 1975.
305. Бусев А. И. Синтез новых органических реагентов для неорганического анализа. М.: Изда-  
тельство московского университета, 1972.
306. Бусев А.И., Иванов В.М. Аналитическая химия золота. М.: Наука, 1973.
307. Бьюкенен Дж. Г. Цианистые соединения и их анализ. Л., 1933.
308. Бюлер К., Пирсон Д. Органические синтезы. Ч.1. М.: Мир, 1973.
309. Бюлер К., Пирсон Д. Органические синтезы. Ч.2. М.: Мир, 1973.
310. Вайсбергер А., Проскауэр Э., Риддик Дж., Таунс Э. Органические растворители: Физические  
свойства и методы очистки. М.: ИЛ, 1958.
311. Валькер Д.Ф. Формальдегид. 1963.
312. Варгафтик Н.Б. Справочник по теплофизическим свойствам газов и жидкостей. М.: Наука,  
1972.
313. Вартанян Р.С. Синтез основных лекарственных средств. М.: МИА, 2004.
314. Вацулик П. Химия мономеров. Т.1. М.: ИИЛ, 1960.
315. Вдовенко В.М., Дубасов Ю.В. Аналитическая химия радия. Л.: Наука, 1973.
316. Везер В. Фосфор и его соединения. М.: ИИЛ, 1962.

317. Вейганд К. Методы эксперимента в органической химии. Ч.2. М., 1952.
318. Вейганд-Хильгетт Методы эксперимента в органической химии. М., 1968.
319. Верховская З.Н. Дифенилпропан. М.: Химия 1971.
320. Верятин У.Д., Маширов В.П., Рябцев Н.Г., Тарасов В.И., Rogozkin Б.Д., Коробов И.В. Термодинамические свойства неорганических веществ. Справочник. М.: Атомиздат, 1965.
321. Веселовская Н.В., Коваленко А.Е. Наркотики: свойства, действие, фармакокинетика, метаболизм. М.: Триада-Х, 2000.
322. Вестник ДВО РАН. №3. 2004.
323. Вестник Российской Академии медицинских наук. №9. 2002.
324. Ветлугина Л.А., Никитина Е.Т. Противогрибковые полиеновые антибиотики. Алма-Ата: Наука, 1980.
325. Виторский А.П. Токсикологические и некоторые фармакологические свойства бета-замещенных пропионитрилов. (автореферат). Минск, 1963.
326. Военная токсикология, радиобиология и медицинская защита. Под ред. Куценко С.А. СПб.: Фолиант, 2004.
327. Войткевич С.А. 865 душистых веществ для парфюмерии и бытовой химии. М.: Пищевая промышленность, 1994.
328. Волков А.И., Жарский И.М. Большой химический справочник. Минск: Современная школа, 2005.
329. Волков В.А., Вонский Е.В., Кузнецова Г.И. Выдающиеся химики мира. М.: Высшая школа, 1991.
330. Волков В.Л., Сыркин В.Г., Толмасский И.С. Карбонильное железо. М.: Metallurgy, 1969.
331. Волчо К.П., Рогоза Л.Н., Салахутдинов Н.Ф., Толстиков А.Г., Толстиков Г.А. Препаративная химия терпеноидов. Часть 1: бициклические монотерпеноиды. Новосибирск: Издательство СО РАН, 2005.
332. Волчо К.П., Рогоза Л.Н., Салахутдинов Н.Ф., Толстиков Г.А. Препаративная химия терпеноидов. Часть 2(1): моноциклические монотерпеноиды. Новосибирск: Издательство Арт-Авеню, 2008.
333. Вольтец В.Ф., Вольтец М.П. Аналитическая химия азота. М.: Наука, 1977.
334. Воронков М.Г., Дьяков В.М. Силатраны. Новосибирск, 1978.
335. Воронков М.Г., Зелчан Г.И., Лукевич Э.Я. Кремний и жизнь. Биохимия, фармакология и токсикология соединений кремния. Рига: Зинатне, 1978.
336. Воскресенский П.И., Каверина А.А., Парменов К.Я., Цветков Л.А., Эпштейн Д.А. Справочник по химии. 4 изд. М.: Просвещение, 1978.
337. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. 7-е изд. Т.1. Л.: Химия, 1976.
338. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. 7-е изд. Т.2. Л.: Химия, 1976.
339. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. 7-е изд. Т.3. Л.: Химия, 1976.
340. Вредные химические вещества: Галоген- и кислородсодержащие органические соединения. Справочник, СПб.: Химия, 1994.
341. Вредные химические вещества: Неорганические соединения элементов V-VIII групп. Справочник. Л., 1989.
342. Вредные химические вещества: Радиоактивные вещества. Справочник. Л., 1990.
343. Вредные химические вещества: Углеводороды, галогенпроизводные углеводородов. Справочник. Л.: Химия, 1990.
344. Гайле А.А., Залищевский Г.Д. N-метилпирролидон. СПб.: Химиздат, 2005.
345. Гайле А.А., Сомов В.Е., Залищевский Г.Д. Морфолин и его производные. СПб.: Химиздат, 2007.
346. Гареев Г.А., Сви́рская Л.Г. Химия нитрометана. Новосибирск: Наука, 1995.
347. Гаттерман Л., Виланд Г. Практические работы по органической химии. 5-е изд., М.-Л.: ГНТИХЛ, 1948.
348. Герасимов Я.И., Древинг В.П., Еремин Е.Н. Киселев А.В., Лебедев В.П., Панченков Г.М., Шлыгин А.И. Курс физической химии. Т.2. М.: Химия, 1973.
349. Гершкович А.А., Кибирев В.К. Синтез пептидов: Реагенты и методы. Киев: Наукова думка, 1987.
350. Гетероциклические соединения. Т.2 Под ред. Эльдерфилда Р. М.: ИИЛ, 1954.
351. Гетероциклические соединения. Т.3 М.: ИИЛ, 1954.
352. Гетероциклические соединения. Т.6 Под ред. Эльдерфилда Р. М.: ИИЛ, 1960.
353. Гетероциклические соединения. Т.8 Под ред. Эльдерфилда Р. М.: Мир, 1969.
354. Гефтер Е.Л. Фосфорорганические мономеры и полимеры. М.: ИАН СССР, 1960.
355. Гибало И.М. Аналитическая химия ниобия и тантала. М.: Наука, 1967.
356. Гидриды переходных металлов. М.: Мир, 1975.

357. Гинзбург С.И., Езерская Н.А., Прокофьева И.В., Федоренко Н.В., Шленская В.И., Бельский Н.К. Аналитическая химия платиновых металлов. М.: Наука 1972.
358. Гитис С.С., Глаз А.И., Иванов А.В. Практикум по органической химии: Органический синтез М.: Высшая школа, 1991.
359. Гладышев В.П., Левицкая С.А., Филлипова Л.М. Аналитическая химия ртути. М.: Наука, 1974.
360. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. 26 изд. Л.: Химия, 1988.
361. Глущенко Н.Н., Плетенева Т.В., Попков В.А. Фармацевтическая химия. М.: Academia, 2004.
362. Годнева М.М., Мотов Д.Л. Химия фтористых соединений циркония и гафния. Л.: Наука, 1971.
363. Голиков С.Н., Розенгарт В.И. Фармакология и токсикология фосфорорганических соединений. Л.: Медгиз, 1960.
364. Головки А.И., Головки С.И., Зефирова С.Ю., Софронов Г.А. Токсикология ГАМК-литиков. СПб.: Нива, 1996.
365. Голодников Г.В. Практические работы по органическому синтезу. Л.: ИЛУ, 1966.
366. Голодников Г.В., Мандельштам Т.В. Практикум по органическому синтезу. Л.: ИЛУ, 1976.
367. Голубев И.Ф., Кияшова В.П., Перельштейн И.И., Парушин Е.Б. Теплофизические свойства аммиака. М.: Издательство стандартов, 1978.
368. Горбатенко В.И., Журавлев Е.З., Самарай Л.И. Изоцианаты: Методы синтеза и физико-химические свойства алкил-, арил- и гетерилизоцианатов. Киев: Наукова думка, 1987.
369. Гордон А., Форд Р. Спутник химика. М.: Мир, 1976.
370. Горловский Д.М., Альтшулер Л.Н., Кучерявый В.И. Технология карбамида. Л.: Химия, 1981.
371. Горонковский И.Т., Назаренко Ю.П., Некряч Е.Ф. Краткий справочник по химии. 5 изд. Киев: Наукова думка, 1987.
372. Государственная Фармакопея Российской Федерации. Ч.1. 12 изд. М.: НЦЭСМП, 2008
373. Государственная фармакопея СССР. 10-е изд. М.: Медицина, 1968.
374. Грандберг И.И. Органическая химия: Учеб. для студ. вузов, обучающихся по агроном. спец. 4-е изд. М.: Дрофа, 2001.
375. Грилихес С.Я. Обезжиривание, травление и полирование металлов. Л.: Машиностроение, 1983.
376. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов. Т.1, М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008.
377. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов. Т.2, М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008.
378. Грушко Я.М. Вредные органические соединения в промышленных сточных водах. 2 изд. Л.: Химия, 1982.
379. Губен И. Методы органической химии. Т.2 вып.1. М.-Л., 1941.
380. Губен И. Методы органической химии. Т.3 вып.1. М.-Л., 1934.
381. Губен И. Методы органической химии. Т.3 вып.2. М.: Главная редакция химической литературы, 1935.
382. Губен И. Методы органической химии. Т.3 вып.3. М.: Главная редакция химической литературы, 1935.
383. Губен И. Методы органической химии. Т.4 вып.1. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1949.
384. Губен И. Методы органической химии. Т.4 вып.2. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1949.
385. Гудлицкий М. Химия органических соединений фтора. М.: ГНТИХЛ, 1961
386. Гуревич Я.А. Справочник молодого аппаратчика-химика. М.: Химия, 1991.
387. Гуревич Д.А. Фталевый ангидрид. М.: Химия, 1968.
388. Гусев А.И. Нанокристаллические материалы: методы получения и свойства. Екатеринбург, 1998.
389. Давыдова С.Л. Удивительные макроциклы. Л.: Химия, 1989.
390. Далин М.В., Фиш Н.Г. Белковые токсины микробов. М., 1980.
391. Дашевский М.М. Аценафтен. М.: Химия, 1966.
392. Девис М., Остин Дж., Патридж Д. Витамин С: химия и биохимия. М.: Мир, 1999
393. Девяткин В.В., Ляхова Ю.М. Химия для любознательных, или о чем не узнаешь на уроке. Ярославль: Академия Холдинг, 2000
394. Девяткин В.А. Методы химического анализа в производстве витаминов. М.: Медицина, 1964
395. Денчук В.М., Смирнов В.Г. Единицы величин. Словарь-справочник. М.: Издательство стандартов, 1990.
396. Дерягин Б.В., Федосеев Д.В. Рост алмаза и графита из газовой фазы. М.: Наука, 1977
397. Десенко С.М., Орлов В.Д. Азагетероциклы на основе ароматических непредельных кетонов Харьков: Фолио, 1998.
398. Джилкрист Т. Химия гетероциклических соединений. М.: Мир, 1996.
399. Джоуль Дж., Миллс К. Химия гетероциклических соединений. М.: Мир, 2004.
400. Джоуль Дж., Смит Г. Основы химии гетероциклических соединений. М.: Мир, 1975.
401. Динцес А.И., Дружинина А.В. Синтетические смазочные масла. М.: ГНТИНГТЛ, 1958.
402. Дмитриев В.В., Жиров А.И., Ласточкин А.И. Прикладная экология. М.: Издательский центр Академия, 2008.

403. Дмитриев М.Т., Казнина Н.И., Пинигина И.А. Санитарно-химический анализ загрязняющих веществ в окружающей среде. Справочник. М.: Химия, 1989.
404. Днепровский А.С., Темникова Т.И. Теоретические основы органической химии. Л.: Химия, 1979.
405. Доклады академии наук. №4. 1998.
406. Доклады академии наук. Т. 328. №3. январь 1993.
407. Доклады академии наук. Т. 328. №6. февраль 1993.
408. Доклады академии наук. Т. 330. №3. май 1993.
409. Доклады академии наук. Т. 332. №4. октябрь 1993.
410. Доклады академии наук. Т. 332. №5. октябрь 1993.
411. Дональдсон Н. Химия и технология соединений нафталинового ряда. М.: ГНТИХЛ, 1963.
412. Дорофеев А.И., Федотова М.И. Практикум по неорганической химии. Л.: Химия, 1990.
413. Дорофеев Г.Н., Садекова Е.И., Кузнецов Е.В. Препаративная химия пирилиевых солей. Ростов н/Д: Издательство Ростовского университета, 1972.
414. Дорофеев Н., Жданов Ю.А., Дуленко В.И., Кривун С.В. Хлорная кислота и ее соединения в органическом синтезе. Ростов н/Д: Издательство Ростовского университета, 1965.
415. Досон Р., Элпийот Д., Элпийот У., Джонс К. Справочник биохимика. М.: Мир, 1991.
416. Дринберг С.А., Ицко Э.Ф. Растворители для лакокрасочных материалов: Справочное пособие. Л.: Химия 1986.
417. Другов Ю.С., Родин А.А. Мониторинг органических загрязнений природной среды. СПб.: Наука, 2004.
418. Дрюк В.Г., Карцев В.Г., Войцеховская М.А. Оксираны - синтез и биологическая активность. М., 1999.
419. Дубнов Л.В., Бахаревиц Н.С., Романов А.И. Промышленные взрывчатые вещества. 3-е изд. М.: Недра, 1988.
420. Дымент О.Н., Казанский К.С., Мирошников А.М. Гликоли и другие производные оксией этилена и пропилена. М.: Химия, 1976.
421. Дымов А.М., Савостин А.П. Аналитическая химия галлия. М.: Наука, 1958.
422. Дятлова Н.М., Темкина В.Я., Попов К.И. Комплексоны и комплексоны металлов. М.: Химия, 1988.
423. Егоров Н.С. Основы учения об антибиотиках. М.: Высшая школа, 1986.
424. Езелчук Ю.В. Патогенность как функция биомолекул. М., 1985.
425. Елинов Н.П. Химическая микробиология. М., 1989.
426. Еремин С.К., Изотов Б.Н., Веселовская Н.В. Анализ наркотических средств. М.: Мысль, 1993.
427. Ефимов А.И. и др. Свойства неорганических соединений. Справочник. Л.: Химия, 1983.
428. Жаркова Г.М., Петухова Э.Е. Аналитическая химия: Качественный анализ. СПб.: Химия 1993.
429. Жиров А.И. Теоретические основы экологии. СПб.-М., 2001.
430. Жунгьетту Г.И. Индоксил, его аналоги и производные. Кишинев: Штиинца, 1979.
431. Жунгьетту Г.И., Артеменко А.И. Гидроксамовые кислоты (N-гидроксиамиды) и их производные. Кишинев: Штиинца, 1986.
432. Жунгьетту Г.И., Будылин В.А., Кост А.Н. Препаративная химия индола. Кишинев, 1975.
433. Жунгьетту Г.И., Влад Л.А. Юглон и родственные 1,4-нафтохиноны. Кишинев: Штиинца, 1978.
434. Журинов М.Ж., Газалиев А.М., Фазиллов С.Д. Химия эфедриновых алкалоидов. Алма-Ата: Наука, 1990.
435. Журнал аналитической химии. Т.65. №4. 2010.
436. Журнал неврологии и психиатрии. №5. 2000.
437. Журнал органической химии. №1. 2003.
438. Журнал органической химии. №12. 1997.
439. Журнал органической химии. №3. 1999.
440. Журнал органической химии. Т.39. №4. 2003.
441. Журнал органической химии. Т.41. №11. 2005.
442. Журнал органической химии. Т.5. №12. 1969.
443. Журнал прикладной химии. Т. XIV. №3. 1941.
444. Закис Г.Ф. Синтез модельных соединений лигнина: Методики. Рига: Зинатне, 1980.
445. Закусов В.В. Фармакология. М.: Медгиз, 1960.
446. Залукаев Л.П. Синтез и реакции альфа-нитрокетон. Рига: ИАН Латвийской ССР, 1958.
447. Звягинцев О.Е., Колбин Н.И., Рябов А.Н., Автократова Т.Д., Горюнов А.А. Химия рутения. М.: Наука, 1965.
448. Зеймаль Э.В., Шелковников С.А. Мускариновые холинорецепторы. Л.: Наука, 1989.
449. Зеликман А.Н. Молибден. М.: Металлургия, 1970.
450. Зеликман А.Н., Никитина Л.С. Вольфрам. М.: Металлургия, 1978.
451. Зотов А.Т. Мочевина. М.: ГНТИХЛ, 1963.

452. Зотов С.Б., Тузиков О.И. Яды: Физиологически активные соединения. Волгоград: Политехник, 2005.
453. Иванов В.М., Семененко К.А., Прохорова Г.В., Симонов Е.Ф. Натрий. М.: Наука, 1986.
454. Иванова М.А., Кононова М.А. Химический демонстрационный эксперимент. М.: Высшая школа, 1969.
455. Иванова Р.В. Химия и технология галлия. М.: Metallurgy, 1973.
456. Иванов-Есипович Н.К. Физико-химические основы производства радиоэлектронной аппаратуры. М.: Высшая школа, 1979.
457. Иванский В.И. Химия гетероциклических соединений. М.: Высшая школа, 1978.
458. Ившин В.П., Полушин Р.В. Диоксины и диоксиноподобные соединения. Йошкар-Ола, 2004.
459. Избранные методы синтеза и модификации гетероциклов. Т.1. IBS PRESS, 2003.
460. Известия Академии наук Латвийской ССР. №5. 1988.
461. Известия академии наук СССР. Серия химическая. №5. 1987.
462. Известия Академии наук. Серия химическая. №3. 2004.
463. Известия высших учебных заведений министерства высшего образования СССР Химия и химическая технология. №2. 1958.
464. Израэльсон З.И., Могилевская О.Я., Суворов С.В. Вопросы гигиены труда и профессиональной патологии при работе с редкими металлами. М.: Медицина, 1973.
465. Индикаторы. Т.1, М.: Мир, 1976.
466. Исагулянц В. Синтетические душистые вещества. Ереван: Издательство академии наук Армянской ССР, 1946.
467. Исидоров В.А. Экологическая химия. СПб.-М., 2001.
468. Исигава Н., Кобаяси Е. Фтор: химия и применение. М.: Мир, 1982.
469. Исследования по химии и технологии удобрений, пестицидов и солей. М.: Наука, 1966.
470. Каган Ю.С. Токсикология фосфорорганических инсектицидов и гигиена труда при их применении. М.: Медгиз, 1963.
471. Каган Ю.С. Токсикология фосфорорганических пестицидов. М.: Медицина, 1977.
472. Казаков А.Л., Хиля В.П., Межеричкий В.В., Литкен Ю. Природные и модифицированные изофлавоноиды. Издательство Ростовского университета, 1985.
473. Караев М.М., Леонов В.Е., Попов И.Г., Шенелев Е.Т. Технология синтетического метанола. М.: Химия 1984.
474. Каралова З.К., Мясоєдов Б.Ф. Актиний. М.: Наука, 1982.
475. Карапетянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. М.: Химия, 1981.
476. Карножицкий В. Органические перекиси. М.: Издательство иностранной литературы 1961.
477. Каррер П. Курс органической химии. 2-е изд. Под ред. Колосова М.Н., Л.: ГНТИХЛ, 1962.
478. Карякин Ю.В., Ангелов И.И. Чистые химические вещества. М., 1974.
479. Катрицкий А., Лаговская Дж. Химия гетероциклических соединений. М.: ИИЛ, 1963.
480. Кацнельсон М.М. Приготовление синтетических химико-фармацевтических препаратов. М., 1923.
481. Ким А.М. Органическая химия. Учебное пособие. Новосибирск, 2002.
482. Кипарисов С.С., Левинский Ю.В., Петров А.П. Карбид титана. М.: Metallurgy, 1987.
483. Кирби А., Уоррен С. Органическая химия фосфора. М.: Мир, 1971.
484. Киргинцев А.Н., Трушникова Л.Н., Лаврентьева В.Г. Растворимость неорганических веществ в воде. Л.: Химия, 1972.
485. Киффер Р., Бенезовский Ф. Твердые сплавы. М.: Metallurgy, 1971.
486. Клабуновский Е.И. Асимметрический синтез. М.: ГНТИХЛ, 1960.
487. Клар Э. Полициклические углеводороды. Т.1, М.: Химия, 1971.
488. Клар Э. Полициклические углеводороды. Т.2, М.: Химия, 1971.
489. Клименко А.П. Получение этилена из нефти и газа. М.: ГНТИНИГТЛ, 1962.
490. Клиническая токсикология детей и подростков. Ч.2, С-Пб.: Интермедика, 1999.
491. Клиническая токсикология лекарственных средств: Холинотропные препараты. С-Пб.: Лань, 1999.
492. Ключников Н.Г. Неорганический синтез. М., 1988.
493. Ключников Н.Г. Практикум по неорганическому синтезу. М.: Просвещение, 1979.
494. Колесников Г.С. Синтез винильных производных ароматических и гетероциклических соединений. М.: ИАН СССР, 1960.
495. Коллмен Дж., Хигедас Л., Нортон Дж., Финке Р. Металлорганическая химия переходных металлов. Кн.1 М.: Мир, 1989.
496. Колхаун Х.М., Холтон Д., Томпсон Д., Твиг М. Новые пути органического синтеза. Практическое использование переходных металлов. М.: Химия, 1989.
497. Комиссарова Л.Н. Неорганическая и аналитическая химия скандия. М.: Эдиториал УРСС, 2001.

498. Комшилов Н.Ф. Канифоль, ее состав и строение смоляных кислот. М.: Лесная промышленность, 1965.
499. Коновалов П.Г., Жебровский В.В., Шнейдерова В.В. Лабораторный практикум по химии пленкообразующих и по технологии лаков и красок.
500. Коренман И.М. Аналитическая химия таллия. М.: ИАН СССР, 1960.
501. Кормачев В.В., Федосеев М.С. Препаративная химия фосфора. Пермь, 1992.
502. Корнеев В.И., Данилов В.В. Жидкое и растворимое стекло. С-Пб.: Стройиздат, 1996.
503. Корвин Н.В., Масленникова Г.Н., Мингулина Э.И., Филиппов Э.Л. Курс общей химии. М.: Высшая школа, 1990.
504. Коростелев П.П. Реагенты для технического анализа. М.: Metallurgy, 1988.
505. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. Ч.1, М.: Мир, 1969.
506. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. Ч.2, М.: Мир, 1969.
507. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. Ч.3, М.: Мир, 1969.
508. Коцев А. Справочник по газовой хроматографии. М.: Мир, 1976.
509. Кочинова О.Ф., Зубкова И.В., Черных В.П., Коваленко С.Н. Синтез, реакционная способность и биологическая активность производных 2-аминобензотиазола. Харьков: НФАУ, 2000.
510. Крамаренко В.Ф. Токсикологическая химия. Киев: Выща школа, 1989.
511. Краткая химическая энциклопедия. Т.1. А-Е. М.: Советская энциклопедия, 1961.
512. Краткая химическая энциклопедия. Т.2. Ж-Малоновый эфир. М.: Советская энциклопедия, 1963.
513. Краткая химическая энциклопедия. Т.3. Мальтаза-Пиролиз. М.: Советская энциклопедия, 1964.
514. Краткая химическая энциклопедия. Т.4. Пирометаллургия-С. М.: Советская энциклопедия, 1965.
515. Краткая химическая энциклопедия. Т.5. Т-Я. М.: Советская энциклопедия, 1967.
516. Краткий справочник по химии. Под ред. Куриленко О.Д. Киев: Наукова думка, 1974.
517. Краткий справочник физико-химических величин. Под ред. Мищенко К.П. и Равделя А.А. Л.: Химия, 1974.
518. Краткий справочник физико-химических величин. Под ред. Равделя А.А. С-Пб.: Иван Федоров, 2003.
519. Краткий справочник химика. Под ред. Перельмана В.И. М.-Л.: Химия, 1964.
520. Крутошкова А., Угер М. Природные и синтетические сладкие вещества. М.: Мир, 1988.
521. Кудрин А.Н., Воробьев В.Г. Аминокетоны. М.: Медицина, 1970.
522. Кудрявцев А.А. Химия и технология селена и теллура. М.: Высшая школа, 1961.
523. Кузнецов Л.А. Производство карбида кальция, цианамиды кальция и цианистого газа. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1940.
524. Кукушкин Ю.Н. Реакционная способность координационных соединений. Л.: Химия, 1987.
525. Кульберг Л.М. Синтезы органических реактивов для неорганического анализа. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1947.
526. Лабораторные работы по органической химии. Под ред. Гинзбурга В.Ф. М.: Высшая школа, 1974.
527. Лабораторные работы по органическому синтезу. М.: Просвещение, 1979.
528. Лабораторные работы по фармацевтической химии. Под ред. Беликова В.Г. М.: Высшая школа, 1989.
529. Лабораторный практикум по синтезу промежуточных продуктов и красителей. Л.: Химия, 1985.
530. Лаврухина А.К., Подняжков А.А. Аналитическая химия технеция, прометия, астатина и франция. М.: Наука, 1966.
531. Лаврухина А.К., Юкина Л.В. Аналитическая химия марганца. М.: Наука, 1974.
532. Лаврухина А.К., Юкина Л.В. Аналитическая химия хрома. М.: Наука, 1979.
533. Лазурьевский Г.В., Терентьева Е.В., Шамшури А.А. Практические работы по химии природных соединений. М.: Высшая школа, 1966.
534. Лазурьевский Г.В., Терентьева Е.В., Шамшури А.А. Практические работы по химии природных соединений. М.: Высшая школа, 1961.
535. Левинский М.И., Мазанко А.Ф., Новиков И.Н. Хлористый водород и соляная кислота. М.: Химия, 1985.
536. Леонов А.И. Высокотемпературная химия кислородных соединений церия. Л.: Наука, 1970.
537. Либ Г., Шенигер В. Синтез органических препаратов из малого количества веществ. Л.: ГНТИХЛ, 1967.
538. Лидин Р.А., Аликбекова Л.Ю., Логинова Г.П. Неорганическая химия в вопросах. М.: Химия, 1991.
539. Лидин Р.А., Андреева Л.Л., Молочко В.А. Константы неорганических веществ. М.: Дрофа, 2006.

540. Лидин Р.А., Молочко В.А., Андреева Л.Л. Химические свойства неорганических веществ. М.: Химия, 2000.
541. Ловлейс А., Роуч Д., Постельнек У. Аليفатические фторсодержащие соединения. М.: ИИЛ, 1961.
542. Локтев С.М., Клименко В.Л., Камзопкин В.В., Меньяло А.Т., Рудковский Д.М., Мушенко Д.В., Васильев И.А., Любомулов В.И., Куценко А.И., Потарин М.М. Высшие жирные спирты. М.: Химия, 1970.
543. Лос К. Синтетические яды. М.: ИИЛ, 1963.
544. Лудевиг Р., Лос К. Острые отравления. М.: Медицина, 1983.
545. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. М.: Химия, 1971.
546. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. М.: Химия, 1979.
547. Мазур И.И. Инженерная экология. 2 т. М., 2004.
548. Майюфис Л.С. Технология химико-фармацевтических препаратов. Л.: Медгиз, 1958.
549. Максютин Н.П., Каган Ф.Е. и др. Методы идентификации фармацевтических препаратов. Киев: Здоров'я, 1978.
550. Маркизова Н.Ф., Гребенюк А.Н., Башарин В.А., Бонитенко Е.Ю. Спирты. С-Пб.: Фолиант, 2004.
551. Мартынов И.В., Фетисов В.И., Соколов В.Б. Бициклические ортоэфиры кислот фосфора. Итоги науки и техники ВИНТИ. Сер. Органическая химия. М. №11. 1989.
552. Материалы в приборостроении и автоматике: Справочник. М.: Машиностроение, 1982.
553. Машковский М.Д. Лекарственные средства. 12-е изд. Т.1. М.: Медицина, 1998.
554. Машковский М.Д. Лекарственные средства. 13-е изд. Т.1. Харьков: Торсинг, 1997.
555. Машковский М.Д. Лекарственные средства. 13-е изд. Т.2. Харьков: Торсинг, 1997.
556. Машковский М.Д. Лекарственные средства. 15-е изд. М.: Новая волна, 2007.
557. Межеричкий В. В., Олехнович Е. П., Лукьянов С. М., Дорофеев Г. Н. Ортоэфиры в органическом синтезе. Ростов, 1976
558. Мелентьева Г.А., Антонова Л.А. Фармацевтическая химия. М.: Медицина, 1993.
559. Мелентьева Г.А., Антонова Л.А. Фармацевтическая химия. М.: Медицина 1985.
560. Мельников Е.Я., Салтанова В.П., Наумова А.М., Блинова Ж.С. Технология неорганических веществ и минеральных удобрений. М.: Химия, 1983
561. Мельников Н.Н. Пестициды: химия, технология и применение. М.: Химия, 1987.
562. Мельников Н.Н., Новожилов К.В., Пылова Т.Н. Химические средства защиты растений (пестициды). М.: Химия, 1980.
563. Металлургия благородных металлов. М.: Металлургия, 1987.
564. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 1. М., 1960.
565. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 10. М., 1964.
566. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 11. М., 1964.
567. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 12. М., 1965.
568. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 13. М., 1965.
569. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 14. М., 1965.
570. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 15. М., 1967.
571. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 16. М., 1967.
572. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 17. М., 1967.
573. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 18. М., 1968.
574. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 19. М., 1969.
575. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 2. М., 1960.
576. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 20. М., 1969.
577. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 21. М., 1970.
578. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 22. М., 1970.
579. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 23. М., 1971.
580. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 24. М., 1972.
581. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 25. М., 1973.
582. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 26. М., 1974.
583. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 3. М., 1961.
584. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 4-5. М., 1962.
585. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 6. М., 1962.
586. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 7. М., 1963.
587. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 8. М., 1964.
588. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 9. М., 1964.
589. Методы элементоорганической химии: германий, олово, свинец. М.: Наука, 1968.
590. Методы элементоорганической химии: Литий, натрий, калий, рубидий, цезий. Кн.2. М.: Наука, 1971.
591. Методы элементоорганической химии: Сурьма, Висмут. М.: Наука, 1976.

592. Методы элементоорганической химии: Хлор. Алифатические соединения. М.: Наука, 1973.
593. Методы элементоорганической химии: Цинк, кадмий. М.: Наука, 1964.
594. Милышテイン Г.И., Спивак Л.И. Психотомиметики. 1971.
595. Михайлов В.А. Аналитическая химия нептуния. М.: Наука, 1971.
596. Михайлов В.И., Добровольский А.Д., Добролюбов С.А. Гидрология. М.: Высшая школа, 2007.
597. Монастырев А.В. Производство извести. М.: Высшая школа, 1971.
598. Мономеры. Вып.2. М.: ИИЛ 1953.
599. Мономеры для поликонденсации. М.: Мир, 1976.
600. Морачевский А.Г., Сладков И.Б. Физико-химические свойства молекулярных неорганических соединений. Л.: Химия, 1987.
601. Морачевский А.Г., Сладков И.Б. Физико-химические свойства молекулярных неорганических соединений: экспериментальные данные и методы расчёта. 2 изд. СПб.: Химия, 1996.
602. Морозов И.С., Петров В.И., Сергеева С.А. Фармакология адамантанов. Волгоград: ВМА, 2001.
603. Морской флот. №4. 1983 (журнал).
604. Музгин В.Н., Хамзина Л.Б., Золотавин В.Л., Бузруков И.Я. Аналитическая химия ванадия. М.: Наука, 1981.
605. Муравьева Д.А. Тропические и субтропические лекарственные растения. М.: Медицина, 1983.
606. Муравьева Д.А. Фармакогнозия (с основами биохимии лекарственных растений). М.: Медицина, 1978.
607. Мэррей А, Уильямс Д. Л. Синтезы органических соединений с изотопами углерода. Т.1. М., 1961.
608. Назаренко В.А. Аналитическая химия германия. М.: Наука, 1973.
609. Нейланд О.Я. Органическая химия: Учеб. для хим. спец. вузов. М.: Высшая школа, 1990.
610. Некрасов Б.В. Основы общей химии. Т.1. М.: Химия, 1973.
611. Некрасов Б.В. Основы общей химии. Т.2. М.: Химия, 1973.
612. Некрасов В.В. Химия отравляющих веществ. Л.: НХТИНТУ, 1929.
613. Немодрук А.А. Аналитическая химия мышьяка. М.: Наука, 1976.
614. Немодрук А.А. Аналитическая химия сурьмы. М.: Наука, 1978.
615. Немодрук А.А., Каралова З.К. Аналитическая химия бора. М.: Наука, 1964.
616. Неорганическая химия. Под ред. Третьякова Ю.Д. Т.2. М.: Academia, 2004.
617. Неорганические синтезы. Сб.1. М.: ИИЛ, 1951.
618. Неорганические синтезы. Сб.2. М.: ИИЛ, 1951.
619. Неорганические соединения хрома: Справочник. Л.: Химия, 1981.
620. Неотложная помощь при острых отравлениях: Справочник по токсикологии. Под ред. Голикова С.Н. М.: Медицина, 1977.
621. Несмеянов А.Н. Ферроцен и родственные соединения. М.: Наука, 1982.
622. Несмеянов А.Н. Химия ферроцена. М.: Наука, 1969.
623. Несмеянов А.Н., Несмеянов Н.А. Начала органической химии. Кн.2. М.: Химия, 1970.
624. Несмеянов А.Н., Несмеянов Н.А. Начала органической химии. Т.1. М.: Химия, 1969.
625. Нечаев А.П., Кочеткова А.А., Зайцев А.Н. Пищевые добавки. М.: Колос, 2002.
626. Ниденцу К., Даусон Дж. Химия боразотных соединений. М.: Мир, 1968.
627. Никитин И.В. Химия кислородных соединений галогенов. М., 1986.
628. Никифоров М.Н. Токсикология психо- и физикохимикатов. Куйбышев, 1970.
629. Николаев Н.С., Суховерхов В.Ф., Шишков В.Д., Аленчикова И.Ф. Химия галоидных соединений фтора. М.: Наука, 1968.
630. Николаева Л.А. О чем рассказывают золотинки. М.: Недра, 1990.
631. Николенко Л.Н. Лабораторный практикум по промежуточным продуктам и красителям. М.: Высшая школа, 1965.
632. Ниобий и тантал. М.: Металлургия, 1990.
633. Нифантьев Э.Е., Завалишина А.И. Химия элементоорганических соединений. М., 1980.
634. Новое в технологии соединений фтора. М.: Мир, 1984.
635. Новоселова А.В., Бацанова Л.Р. Аналитическая химия бериллия. М.: Наука, 1966.
636. Новые методы препаративной органической химии. М.: ИИЛ, 1950.
637. Новый справочник химика и технолога. Общие сведения. Строение вещества. Физические свойства важнейших веществ. Ароматические соединения. Химия фотографических процессов. Номенклатура органических соединений. Техника лабораторных работ. Основы технологии.
638. Новый справочник химика и технолога. Основные свойства неорганических, органических и элементоорганических соединений. СПб.: НПО Профессионал, 2002, 2007.
639. Новый справочник химика и технолога. Радиоактивные вещества. Вредные вещества. Гигиенические нормативы. СПб.: НПО Профессионал, 2007.
640. Новый справочник химика и технолога. Химическое равновесие. Свойства растворов. СПб.: НПО Профессионал, 2004, 2007.



641. Общая органическая химия. Т.1. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1981.
642. Общая органическая химия. Т.11. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1986.
643. Общая органическая химия. Т.2. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1982.
644. Общая органическая химия. Т.3. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1982.
645. Общая органическая химия. Т.5. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1983.
646. Общая органическая химия. Т.6. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1984.
647. Общая органическая химия. Т.7. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1984.
648. Общая органическая химия. Т.9. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1985.
649. Общая токсикология. Под ред. Курляндского Б.А., Филова В.А. М.: Медицина, 2002.
650. Овчинников В.И., Назимок В.Ф., Симонова Т.А. Производство терефталевой кислоты и ее диметилового эфира. М.: Химия, 1982.
651. Овчинников Ю.А. Биоорганическая химия. М.: Просвещение, 1987.
652. Огородников С.К. Формальдегид. Л.: Химия, 1984.
653. Огородников С.К., Лестева Т.М., Коган В.Б. Азеотропные смеси: Справочник. Л.: Химия, 1971.
654. Одабашян Г.В., Швец В.Ф. Лабораторный практикум по химии и технологии органического и нефтехимического синтеза. М.: Химия, 1992.
655. Одрит Л., Отг Б. Химия гидразина. Нью-Йорк, 1951.
656. Окись этилена. М.: Химия, 1967.
657. Оксенгендлер Г.И. Яды и организм. С-Пб., 1991.
658. Оксенгендлер Г.И. Яды и противоядия. Л.: Наука, 1982.
659. Органикум. Т.1. М., 1979.
660. Органикум. Т.2. М., 1979.
661. Органикум. Т.1. М.: Бином, 2008.
662. Органикум. Т.2. М.: Бином, 2008.
663. Органические реакции. Сб.1. М., 1948.
664. Органические реакции. Сб.11. М., 1965.
665. Органические реакции. Сб.12. М., 1965.
666. Органические реакции. Сб.3. М., 1951.
667. Органические реакции. Сб.9. М., 1959.
668. Органические реакции. Ч. 5. М., 1951.
669. Органические реакции. Ч. 8. М., 1956.
670. Орехов А.П. Химия алкалоидов. М.: ИАН СССР, 1955.
671. Орлов Б.Н., Вальцева И.А. Яды змей. Ташкент, 1977.
672. Орлов Б.Н., Гелашвили Д.Б. Зоотоксикология: ядовитые животные и их яды. М.: Высшая школа, 1985.
673. Орлов Е.И. Формальдегид, его добывание, свойства и применение. Л.: ОНТИ Химтеорет, 1935.
674. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. Л.: Химия, 1973.
675. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. Л.: Химия, 1981.
676. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. М., 1960.
677. Ортнер Л., Рейхель Л. Практикум по органической химии. М.-Л.: ГНТИ, 1931.
678. Основной практикум по органической химии. М.: Мир, 1973.
679. Основные свойства неорганических фторидов. Справочник. М.: Атомиздат, 1976.
680. Остроушко Ю.И., Бучихин П.И. и др. Литий, его химия и технология. М.: ИГУИАЭ, 1960.
681. Охлобыстин О.Ю. Безумная химия. Ростов, 1980.
682. Ошкая В.П. Ангидридная конденсация. Рига: Зинатне, 1973.
683. Паддефет Р. Химия золота. М.: Мир, 1982.
684. Панкратов А.В. Химия фторидов азота. М.: Химия, 1973.
685. Паншин Ю.А., Малкевич С.Г., Дунаевская Ц.С. Фторопласты. Л.: Химия, 1978.
686. Пассет Б.В., Воробьева В.Я. Технология химико-фармацевтических препаратов и антибиотиков. М.: Медицина, 1977.
687. Патент Великобритании GB797,603 (от 02.07.1958)
688. Патент Германии DE105,798 (от 15.09.1899).
689. Патент Германии DE157,816 (от 09.07.1903).
690. Патент Германии DE19,736,150 (от 18.02.1999)
691. Патент Германии DE207,702 (от 10.03.1909).
692. Патент Германии DE472,466 (от 28.02.1929).
693. Патент Германии DE475,918 (от 06.05.1929).
694. Патент Германии DE598,652 (от 14.06.1934).
695. Патент США US2,816,895 (от 17.12.1957)
696. Патент США US2009/0143350 (от 04.07.2009).
697. Патент США US3,236,857 (от 22.02.1966).
698. Патент США US3,491,160 (от 20.01.1970)

699. Патент США US3,899,497 (от 12.12.1975).
700. Патент США US3,900,535 (от 19.08.1975).
701. Патент США US3,919,240 (от 11.11.1975).
702. Патент США US3,989,715 (от 02.11.1976).
703. Патент США US4,177,290 (от 04.12.1979).
704. Патент США US4,240,965 (от 23.12.1980).
705. Патент США US4,241,209 (от 23.12.1980).
706. Патент США US4,241,210 (от 23.12.1980).
707. Патент США US4,241,211 (от 23.12.1980).
708. Патент США US4,241,212 (от 23.12.1980).
709. Патент США US4,241,218 (от 23.12.1980).
710. Патент США US4,246,416 (от 20.01.1981).
711. Патент США US4,420,480 (от 13.12.1983).
712. Патент США US4,468,403 (от 28.08.1984).
713. Патент США US4,652,577 (от 24.03.1987).
714. Патент США US4,661,504 (от 28.04.1987).
715. Патент США US4,672,069 (от 09.07.1987).
716. Патент США US4,672,119 (от 09.07.1987).
717. Патент США US4,675,411 (от 23.07.1987).
718. Патент США US4,677,204 (от 30.07.1987).
719. Патент США US4,921,939 (от 01.05.1990).
720. Патент США US5,468,866 (от 21.11.1995).
721. Патент США US5,594,146 (от 14.01.1997).
722. Патент США US5,804,575 (от 08.09.1998).
723. Патент США US5,891,919 (от 06.04.1999).
724. Патент США US6,875,893 (от 05.04.2005).
725. Патент США US6,919,367 (от 19.07.2005).
726. Патрунов Ф.Г. Ниже 120 по Кельвину. М.: Знание, 1989.
727. Пеликс А.А. и др. Химия и технология сероуглерода. Л.: Химия, 1986.
728. Перекалин В.В. Непредельные нитросоединения. Л.: ГНТИХЛ, 1961.
729. Перекись водорода и перекисные соединения. Под ред. Позина М.Е. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1951.
730. Перельман Ф.М., Зворыкин А.Я. Кобальт и никель. М.: Наука, 1975.
731. Петров А.Д. Синтез и изомерные превращения алифатических углеводородов. М.-Л.: ИАН СССР, 1947.
732. Петропавловский Г.А. Гидрофильные частично замещенные эфиры целлюлозы и их модификация путем химического сшивания. Л.: Наука, 1988.
733. Пешекерова М.С. Практические работы по органической химии с уклоном в химию терпенов. Л.: Госхимтехиздат, 1932.
734. Пешкова В.М., Мельчакова Н.В. &beta;-Дикетоны. М.: Наука, 1986.
735. Пешкова В.М., Савостина В.М. Аналитическая химия никеля. М.: Наука, 1966.
736. Пешкова В.М., Савостина В.М., Иванова Е.К. Оксимы. М.: Наука, 1977.
737. Пилипенко А.Т., Зульфигаров О.С. Гидроксамовые кислоты. М.: Наука, 1989.
738. Племенков В.В. Введение в химию природных соединений. Казань, 2001.
739. Плец В.М. Органические соединения фосфора. М.: ГИОП, 1940.
740. Плющев В.Е., Степин Б.Д. Аналитическая химия рутидия и цезия. М.: Наука, 1975.
741. Плющев В.Е., Степин Б.Д. Химия и технология соединений лития, рутидия и цезия. М.: Химия, 1970.
742. Подчайнова В.Н., Симонова Л.Н. Медь. М.: Наука, 1990.
743. Пожарная опасность веществ и материалов, применяемых в химической промышленности: Справочник. М.: Химия, 1970.
744. Пожарский А.Ф., Анисимова В.А., Цупак Е.Б. Практические работы по химии гетероциклов. Ростов, 1988.
745. Позин М.Е. Технология минеральных солей (удобрений, пестицидов, промышленных солей, оксидов и кислот). Ч.1. Л.: Химия, 1974.
746. Полуэтов Н.С., Мешкова С.Б., Полуэтова Е.Н. Аналитическая химия лития. М.: Наука, 1975.
747. Полуэтов Н.С., Мищенко В.Т., Кононенко Л.И., Бельтюкова С.В. Аналитическая химия стронция. М.: Наука, 1978.
748. Полудек-Фабини Р., Бейрих Т. Органический анализ. Л.: Химия, 1981.
749. Полянский Н.Г. Аналитическая химия брома. М.: Наука, 1980.
750. Полянский Н.Г. Свинец. М.: Наука, 1986.
751. Пономарев А.А. Синтезы и реакции фурановых веществ. Саратов, 1960.
752. Пороженко Б.Л. Справочник по техническим условиям на редкие и малые металлы и их соединения. М.: Металлургия, 1969.

753. Потопацкий А.И. Препараты чистотела в биологии и медицине. Киев: Наукова думка, 1992.
754. Практикум по химии углеводов. М.: Высшая школа, 1973.
755. Предельно допустимые концентрации вредных веществ в воздухе и воде: Справочное пособие для выбора и гигиенической оценки методов обезвреживания промышленных отходов. Л.: Химия, 1975.
756. Преображенский Н.А., Генкин Э.И. Химия органических лекарственных средств. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1953.
757. Препаративная органическая химия. М., 1959
758. Природа. №11. 1992.
759. Природа. №4. 1994.
760. Производство капролактама. М.: Химия, 1977.
761. Промышленные фторорганические продукты: Справочник. Л.: Химия, 1990.
762. Промышленные хлорорганические продукты: Справочник. М.: Химия, 1978.
763. Проценко Л.Д., Булкина З.П. Химия и фармакология синтетических противоопухолевых препаратов. Киев: Наукова думка, 1985.
764. Пршибил Р. Аналитические применения этилендиаминтетрауксусной кислоты и родственных соединений. М.: Мир, 1975.
765. Прянишников Н.Д. Практикум по органической химии. М., 1956.
766. Пятницкий И.В., Сухан В.В. Аналитическая химия серебра. М.: Наука, 1975.
767. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. Л.: Химия, 1978.
768. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. Л.: Химия, 1977.
769. Разумовский С.Д. Кислород - элементарные формы и свойства. М.: Химия, 1979.
770. Рамш С.М., Петров А.Н. Подходы к рациональному конструированию обратимых ингибиторов ацетилхолинэстеразы в качестве средств для лечения болезни Альцгеймера. СПб., 1999.
771. Рапопорт Ф.М., Ильинская А.А. Лабораторные методы получения чистых газов. М., 1963.
772. Растения-целители. Смоленск: Русич, 1997.
773. Рахимов А.И. Химия и технология органических перекисных соединений. М.: Химия, 1979.
774. Рахимов А.И. Химия и технология фторорганических соединений. М.: Химия, 1986
775. Реактивы и особо чистые вещества. Методы получения реактивов и особо чистых веществ. вып. 3(30), М., 1976.
776. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.13. М.: Химия, 1964.
777. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.21. М.: Химия, 1970.
778. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.24. М.: Химия, 1976.
779. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.6. М.: ГНТИХЛ, 1957
780. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.8. М.: ГНТИХЛ, 1959.
781. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. 11 изд. М.: ООО РЛС-2004, 2004.
782. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. 12 изд. М.: ООО РЛС-2005, 2004.
783. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. 9 изд. М.: ООО РЛС-2002, 2002.
784. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. 8-е изд. М., 2001.
785. Редкие и рассеянные элементы. Химия и технология. Кн.3. М.: Мисис, 2003.
786. Рейхсфельд В.О., Рубан В.Л., Саратов И.Е., Королько В.В. Лабораторный практикум по технологии основного органического синтеза. М.-Л.: Химия, 1966.
787. Реми Г. Курс неорганической химии. Т.1. М., 1963.
788. Реми Г. Курс неорганической химии. Т.2. М., 1966.
789. Репинская И.Б., Шварцберг М.С. Избранные методы синтеза органических соединений. Новосибирск, 2000
790. Реформатский С.Н. Начальный курс органической химии. М.-Л.: ГИ, 1930.
791. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №1. 1980.
792. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №10. 1979.
793. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №11. 1979.
794. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №2. 1979.
795. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №5. 1979.
796. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №6. 1980.
797. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №8. 1980.
798. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. №12. 1988.
799. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. №13. 1988.
800. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. №19. 1988.

801. РЖ Химия, 19Е. Природные органические соединения и их синтетические аналоги. №22. 1988.
802. Рипан Р., Четяну И. Неорганическая химия. Т.2. М.: Мир, 1972.
803. Роговин З.А. Химия целлюлозы. М.: Химия, 1972.
804. Роговин З.А., Шорыгина Н.Н. Химия целлюлозы и ее спутников. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1953.
805. Родионов В.М., Богословский Б.М., Федорова А.М. Лабораторное руководство по химии промежуточных продуктов и красителей. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1948.
806. Розанцев Э.Г. Свободные иинокисильные радикалы. М.: Химия, 1970.
807. Розанцев Э.Г., Гольдфейн М.Д., Пулин В.Ф. Органические парамагнетики. Издательство Саратовского университета, 2000.
808. Розанцев Э.Г., Шолле В.Д. Органическая химия свободных радикалов. М.: Химия, 1979.
809. Росоловский В.Я. Тонкий неорганический синтез. М.: Знание, 1979 (Знание. №2. 1979).
810. Российский химический журнал т.XLI. №2. 1997.
811. Российский химический журнал т.XLI. №4. 1997.
812. Российский химический журнал т.XLV. №5-6. 2001.
813. Рубцов М.В., Байчиков А.Г. Синтетические химио-фармацевтические препараты. М., 1971.
814. Рудаков Г.А. Химия и технология камфары. М.: Лесная промышленность, 1976.
815. Рудаков О.Б., Востров И.А., Федоров С.В., Филиппов А.А., Селеменов В.Ф., Приданцев А.А. Спутник хроматографиста. Воронеж: Водолей, 2004.
816. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия: Органическая химия: Учебник для 10 кл. общеобразоват. учреждений. 4 изд. М.: Просвещение, 1997.
817. Руководство к лабораторным занятиям по фармацевтической химии. Под ред. Арзамасцева А.П. М.: Медицина, 1987.
818. Руководство по неорганическому синтезу. Т.1 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
819. Руководство по неорганическому синтезу. Т.2 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
820. Руководство по неорганическому синтезу. Т.3 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
821. Руководство по неорганическому синтезу. Т.4 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
822. Руководство по неорганическому синтезу. Т.5 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
823. Руководство по неорганическому синтезу. Т.6 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1986.
824. Руководство по препаративной неорганической химии. Под ред. Брауэра Г., М.: ИИЛ, 1956.
825. Руководство по токсикологии отравляющих веществ. Под ред. Голикова С.Н., М.: Медицина, 1972.
826. Рысс И.Г. Химия фтора и его неорганических соединений. М., 1956.
827. Рябчиков Д.И., Рябухин В.А. Аналитическая химия редкоземельных элементов и иттрия. М.: Наука, 1966.
828. Садыков А. С. Химия алкалоидов *Anabasis aphylla*. Ташкент: ИАН УССР, 1956.
829. Садых-Заде С.И., Юльчевская С.Д. Дивинил. Баку, 1966.
830. Сапронов А.Р., Колчева Р.А. Красящие вещества и их влияние на качество сахара. М.: Пищевая промышленность, 1975.
831. Сарымсаков Ш.С., Королева Р.П. Химия меллитовой кислоты и ее производных. Фрунзе, 1984.
832. Свойства органических соединений: Справочник. Под ред. Потехина А.А., Л.: Химия, 1984.
833. Свойства элементов. Ч.1. М.: Металлургия, 1976.
834. Свойства элементов. Ч.2. М.: Металлургия, 1976.
835. Селезнев Д.В. Синтез и исследование гомолитических превращений алкилгипогалогенидов и алкилнитритов. Автореф. дисс. на соискание степени к.х.н. Уфа, 2002.
836. Симонов А.М., Пожарский Ф.Т., Немиров Г.В., Назарова З.Н. Практикум по органической химии. Издательство Ростовского университета, 1961.
837. Симонов Е.А., Найденова Л.Ф., Ворнаков С.А. Наркотические средства и психотропные вещества, контролируемые на территории Российской Федерации. М., 2003.
838. Синтез комплексных соединений металлов платиновой группы. Справочник. М.: Наука, 1964.
839. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 1. Ереван, 1956.
840. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 10. Ереван, 1972.
841. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 11. Ереван, 1979.
842. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 12. Ереван, 1981.
843. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 13. Ереван, 1981.
844. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 14. Ереван, 1984.
845. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 15. Ереван, 1985.
846. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 16. Ереван, 1987.
847. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 2. Ереван, 1957.
848. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 3. Ереван, 1958.
849. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 4. Ереван, 1959.
850. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 5. Ереван, 1960.

- 851 Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 6. Ереван, 1964.
- 852 Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 7. Ереван, 1966.
- 853 Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 8. Ереван, 1969.
- 854 Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 9. Ереван, 1972.
- 855 Синтезы неорганических соединений. Т.1. Под ред. Джолли У. М.: Мир, 1966.
- 856 Синтезы неорганических соединений. Т.2. Под ред. Джолли У. М.: Мир 1967.
- 857 Синтезы неорганических соединений. Т.3. Под ред. Джолли У. М.: Мир 1970.
- 858 Синтезы органических препаратов. Ч.1. М., 1949.
- 859 Синтезы органических препаратов. Ч.12. М., 1964.
- 860 Синтезы органических препаратов. Ч.2. М., 1949.
- 861 Синтезы органических препаратов. Ч.3. М., 1952.
- 862 Синтезы органических препаратов. Ч.4. М.: ИИЛ, 1953.
- 863 Синтезы органических препаратов. Ч.7. М., 1956.
- 864 Синтезы органических соединений. Иваново, 1976.
- 865 Синтезы органических соединений. Сб.1. М.-Л., 1950.
- 866 Синтезы органических соединений. Сб.2. М., 1952.
- 867 Синтезы фторорганических соединений. М.: Химия, 1973.
- 868 Синтезы фторорганических соединений. М.: Химия, 1977.
- 869 Скурихин И.М., Нечаев А.П. Все о пище с точки зрения химика. М.: Высшая школа, 1991.
- 870 Словарь органических соединений. т.1, ред. англ. изд. Хейльброн И., Бэнбери Г.М., М.: ИИЛ, 1949.
871. Словарь органических соединений. Т.3, naphthacarbazole-zygadenine. М.: ИИЛ, 1949.
- 872 Смирнов В.А. Пищевые кислоты. М.: Легкая и пищевая промышленность, 1983.
873. Смит В., Бочков А., Кейпл Р. Органический синтез: Наука и искусство. М.: Мир, 2001.
874. Смуров В.С., Аранович Б.С. Производство сероуглерода. М.-Л.: Химия, 1966.
875. Современные методы органического синтеза. Л.: ИЛТУ, 1980.
876. Современные методы эксперимента в органической химии. М.: ГНТИХЛ, 1960.
877. Соколов В.З., Харлампович Г.Д. Производство и использование ароматических углеводородов. М.: Химия, 1980.
878. Сондерс Б. Химия и токсикология органических соединений фосфора и фтора. М.: ИИЛ, 1961.
879. Соросовский образовательный журнал. №1. 1995.
880. Соросовский образовательный журнал. №12. 1998.
881. Соросовский образовательный журнал. №3. 1998.
882. Соросовский образовательный журнал. №8. 2000.
883. Спиваковский В.Б. Аналитическая химия олова. М.: Наука, 1975.
884. Спиридонова В.С., Шабалина Л.П. Токсикология таллия и его соединений, вопросы гигиены труда при работе с ним. М., 1977.
885. Спицын В.И., Мартыненко Л.И. Неорганическая химия. Ч.1. М., 1991.
886. Справочник азотчика. М.: Химия, 1987.
887. Справочник Видаль. Лекарственные препараты в России. М.: АстраФармСервис, 1998.
888. Справочник лесохимика. М.: Лесная промышленность, 1987.
889. Справочник нефтехимика. Т.1. Под ред. Огородникова С.К. Л.: Химия, 1978.
890. Справочник нефтехимика. Т.2. Под ред. Огородникова С.К. Л.: Химия, 1978.
891. Справочник по растворимости. Т.1. Кн.1. М.-Л.: ИАН СССР, 1961.
892. Справочник по растворимости. Т.1. Кн.2. М.-Л.: ИАН СССР, 1962.
893. Справочник по растворимости. Т.3. Кн.1. Л.: Наука, 1969.
894. Справочник по редким металлам. М.: Мир, 1965.
895. Справочник серноокислотчика. Под ред. Малина К.М. М.: Химия, 1971.
896. Справочник химика. Т.1. Л.-М.: Химия, 1963.
897. Справочник химика. Т.2. Л.-М.: Химия, 1964.
898. Справочник химика. Т.3. М.-Л.: Химия, 1965.
899. Справочник химика. Т.4. Л.-М.: Химия, 1965.
900. Справочник химика. Т.5. Л.-М.: Химия, 1966.
901. Справочник химика. Т.6. Л.: Химия, 1967.
902. Справочник химика. Дополнительный том: Номенклатура органических соединений, техника безопасности, сводный предметный указатель. Л.: Химия, 1968.
903. Степановская А.С. Прикладная экология. М, 2003
904. Степин Б.Д., Аликиберова Л.Ю. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. М.: Дрофа, 2002.
905. Степин Б.Д., Цветков А.А. Неорганическая химия. М.: Высшая школа, 1994.
906. Столяров Г.В. Лекарственные психозы и психотомиметические средства. М.: Медицина, 1964.

907. Стрельченко С.С., Лебедев В.В. Соединения АЗВ5. М.: Металлургия, 1984.
908. Стрельчук И.В. Интоксикационные психозы. М.: Медицина, 1970.
909. Стройков Ю.Н. Клиника, диагностика и лечение поражений отравляющими веществами. М.: Медицина, 1978.
910. Стэпл Д.Р. Таблицы давления паров индивидуальных веществ. М.: ИИЛ, 1949.
911. Судебно-медицинская экспертиза. №4. 1982.
912. Судебно-медицинская экспертиза. №5. 2004.
913. Спектрсплавы II. Кн.2. М.: Металлургия, 1995.
914. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. Ч.1. М.: ИИЛ, 1950.
915. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. Ч.2. М.: ИИЛ, 1951.
916. Танабе К. Твердые кислоты и основания. М.: Мир, 1973.
917. Тананаев И.В., Сейфер Г.Б., Харитонов Ю.Я., Кузнецов В.Г., Корольков А.П. Химия ферроцианидов. М.: Наука, 1971.
918. Тарасевич М.Р. Электрохимия углеродных материалов. М.: Наука, 1984.
919. Теплофизические свойства фреонов. Т.1. М.: Издательство стандартов, 1980.
920. Теплофизические свойства фреонов. Т.2. М.: Издательство стандартов, 1985.
921. Терещенко А.Г. Перхлорат метиламина: Получение, физико-химические свойства, термическое разложение и горение. Томск, 2010.
922. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. Т.1. Кн.2. М.: Наука, 1978.
923. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. Т.2. Кн.2. М.: Наука, 1979.
924. Титце Л., Айхер Т. Препаративная органическая химия. М., 1999.
925. Тихонов В.Н. Аналитическая химия алюминия. М.: Наука, 1971.
926. Тихонов В.Н. Аналитическая химия магния. М.: Наука, 1973.
927. Товбин И.М., Залипо М.Н., Журавлев А.М. Производство мыла. М.: Пищевая промышленность, 1976.
928. Токсикологическая химия. Под ред. Плетеновой Т.В. М.: ГЭОТАР-Медиа, 2005.
929. Токсикологический вестник. №1. 1994.
930. Токсикологический вестник. №1. 2003.
931. Токсикологический вестник. №1. 2004.
932. Токсикологический вестник. №2. 1995.
933. Токсикологический вестник. №2. 2003.
934. Токсикологический вестник. №2. март-апрель 2008.
935. Токсикологический вестник. №3. 2003.
936. Токсикологический вестник. №3. 2004.
937. Токсикологический вестник. №5. 2003.
938. Токсикологический вестник. №5. 2005.
939. Толстиков Г.А., Горяев М.И. Глицирретовая кислота (химия и фармакология). Алма-Ата: Наука, 1966.
940. Травень В.Ф. Органическая химия. Т.2. М.: ИКЦ Академкнига, 2006.
941. Турова Н.Я. Неорганическая химия в таблицах. М., 1997.
942. Тутельян В.А., Кравченко Л.В. Микотоксины. М.: Медицина, 1985.
943. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. М.: Медицина, 1985.
944. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. 4 изд. М.: Дрофа, 2005.
945. Успехи органической химии. Т.1, М.: ИИЛ, 1963.
946. Успехи органической химии. Т.2. М.: Мир, 1964.
947. Успехи органической химии. Т.4. М.: Мир, 1966.
948. Успехи современной биологии. №2. 1992.
949. Успехи химии. Т.4. №8. 1935.
950. Успехи химии. Т.49. №11. 1980.
951. Успехи химии. Т.60. №8. 1991.
952. Успехи химии. Т.63. №10. 1994.
953. Успехи химии. Т.64. №1. 1995.
954. Успехи химии. Т.65. №1. 1996.
955. Успехи химии. Т.66. №2. 1997.
956. Успехи химии. Т.68. №1. 1999.
957. Успехи химии. Т.68. №5. 1999.
958. Успехи химии. Т.70. №2. 2001.
959. Успехи химии. Т.70. №3. 2001.
960. Успехи химии. Т.72. №2. 2003.
961. Успехи химии. Т.73. №6. 2004.
962. Успехи химии. Т.74. №8. 2005.
963. Успехи химии. Т.75. №6. 2006.
964. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. Т.2. М.: Мир, 1987.

965. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. Т.3. М.: Мир, 1987.
966. Фармакология природных соединений. Ташкент: Издательство ФАН Узбекской ССР, 1979.
967. Федоров И.А. Родий. М.: Наука, 1966.
968. Федоров П.И., Акчурин Р.Х. Индий. М.: Наука, 2000.
969. Фиалков Ю.Я. Не только в воде. Л.: Химия, 1976.
970. Фиалков Ю.Я. Растворитель как средство управления химическим процессом. Л.: Химия, 1990.
971. Физер Л., Физер М. Органическая химия: Углубленный курс. Т.1. М.: Химия, 1966.
972. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.1 (А-Е). М., 1970.
973. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.2 (Ж-Н). М., 1970.
974. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.3 (О-Т). М.: Мир, 1970.
975. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.4 (У-Я). М., 1968.
976. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.5. М., 1971.
977. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.6. М., 1975.
978. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.7. М.: Мир, 1978.
979. Физика горения и взрыва. Т.41. №3. 2005.
980. Физико-химические свойства окислов. Справочник. 2 изд. М.: Metallurgy, 1978.
981. Физические величины. Под ред. Григорьева И.С., Мейлихова Е.З. М.: Энергоатомиздат, 1991.
982. Франке З. Химия отравляющих веществ. Т.1. М.: Химия, 1973.
983. Франков И.А. Химическое строение и фармакологическая активность некоторых фосфорорганических соединений. Минск, 1958 (автореферат).
984. Фрейдлин Г.Н. Алифатические дикарбоновые кислоты. М., 1978.
985. Фримантл М. Химия в действии. Ч.2. М.: Мир, 1991.
986. Фруентов Н.К. Лекарственные растения Дальнего Востока. Хабаровск: Хабаровское книжное издательство, 1987.
987. Фрумина Н.С., Горюнова Н.Н., Еременко С.Н. Аналитическая химия бария. М.: Наука, 1977.
988. Фрумина Н.С., Кручкова Е.С., Муштакова С.П. Аналитическая химия кальция. М.: Наука, 1974.
989. Фуллерены. М.: Экзамен, 2005.
990. Фурман А.А. Неорганические хлориды (химия и технология). М.: Химия, 1980.
991. Фурман Г.Т. Экологическая химия и экологическая токсикология. М.-СПб., 2002.
992. Хавкинс Э.Дж.Э. Органические перекиси, их получение и реакции. М.-Л.: Химия 1964.
993. Хайош А. Комплексные гидриды в органической химии. Л.: Химия, 1971.
994. Халецкий А.М. Фармацевтическая химия. Л., 1966.
995. Хардин А.П., Горбунов Б.Н., Протопопов П.А. Химия четырехфтористой серы. Саратов: Издательство Саратовского университета, 1973.
996. Харкевич Д.А. Фармакология. М.: Медицина, 1993.
997. Харлампович Г.Д., Чуркин Ю.В. Фенолы. М.: Химия, 1974.
998. Хван Т.А. Промышленная экология. Ростов-на-Дону: Издательство Феникс, 2003.
999. Хейнс А. Методы окисления органических соединений: алканы, алкены, алкины и арены. М., 1988.
1000. Хейфиц Л.А., Дашунин В.М. Душистые вещества и другие продукты для парфюмерии. М.: Химия, 1994.
1001. Хиккинботтом В. Реакции органических соединений. М., 1939.
1002. Химико-фармацевтический журнал. №1. 1991.
1003. Химико-фармацевтический журнал. №10. 2003.
1004. Химико-фармацевтический журнал. №11. 1967.
1005. Химико-фармацевтический журнал. №11. 2003.
1006. Химико-фармацевтический журнал. №11. 2005.
1007. Химико-фармацевтический журнал. №12. 1979.
1008. Химико-фармацевтический журнал. №2. 1998.
1009. Химико-фармацевтический журнал. №3. 1967.
1010. Химико-фармацевтический журнал. №4. 1997.
1011. Химико-фармацевтический журнал. №5. 1967.
1012. Химико-фармацевтический журнал. №6. 1967.
1013. Химико-фармацевтический журнал. №6. 1998.
1014. Химико-фармацевтический журнал. №7. 1967.
1015. Химико-фармацевтический журнал. №7. 1991.
1016. Химико-фармацевтический журнал. №7-8. 1992.
1017. Химико-фармацевтический журнал. №9. 1997.
1018. Химическая технология неорганических веществ. Под ред. Ахметова Т.Г. Кн.1. М.: Высшая школа, 2002.
1019. Химическая технология неорганических веществ. Под ред. Ахметова Т.Г. Кн.2. М.: Высшая школа, 2002.

1020. Химическая энциклопедия. Т.1. М.: Советская энциклопедия, 1988.
1021. Химическая энциклопедия. Т.2. М.: Советская энциклопедия, 1990.
1022. Химическая энциклопедия. Т.3. М.: Советская энциклопедия, 1992.
1023. Химическая энциклопедия. Т.4. М.: Советская энциклопедия, 1995.
1024. Химическая энциклопедия. Т.5. М.: Советская энциклопедия, 1999.
1025. Химический состав пищевых продуктов. Кн.2. М.: Агропромиздат, 1987.
1026. Химический энциклопедический словарь. Под ред. Кнунянц И.Л. М.: Советская энциклопедия, 1983.
1027. Химия алифатических и алициклических нитросоединений. М.: Химия, 1974.
1028. Химия биорегуляторных процессов. Под ред. Кухаря В.П. и Луйка А.И. Киев: Наукова думка, 1992.
1029. Химия в интересах устойчивого развития. №1. 2005.
1030. Химия в интересах устойчивого развития. №2. 2001.
1031. Химия в интересах устойчивого развития. №3-4. 2005.
1032. Химия гетероциклических соединений. №12. 1984.
1033. Химия гетероциклических соединений. №7. 1980.
1034. Химия и Жизнь. №1. 1990.
1035. Химия и Жизнь. №1. 1992.
1036. Химия и Жизнь. №1. 2008.
1037. Химия и Жизнь. №11. 1983.
1038. Химия и Жизнь. №2. 1990.
1039. Химия и Жизнь. №3. 2001.
1040. Химия и Жизнь. №4. 1990.
1041. Химия и Жизнь. №5. 1987.
1042. Химия и Жизнь. №5. 1990.
1043. Химия и Жизнь. №7. 1966.
1044. Химия и технология редких и рассеянных элементов. Ч.1. М.: Высшая школа 1976.
1045. Химия и технология редких и рассеянных элементов. Ч.2. М.: Высшая школа 1976.
1046. Химия металлорганических соединений. Под ред. Цейсса Г. М.: Мир, 1964.
1047. Химия нефти и газа. СПб.: Химия, 1996.
1048. Химия нитро- и нитрозогрупп. Под ред. Г. Фойера. Т.1. М.: Мир, 1972.
1049. Химия псевдогалогенидов. Под ред. Голуба А.М., Келера Х., Скопенко В.В. Киев: Вища школа, 1981.
1050. Химия фтора. Сб.1. М.: ГИИЛ, 1948.
1051. Химия фтора. Сб.2 М.: ГИИЛ, 1948.
1052. Химия фтора. Сб.3 М.: ИИЛ, 1952.
1053. Химия. Итоговые аннотированные отчеты 2006 года по проектам РФФИ. Ч.1. М., 2008.
1054. Химия: справочное руководство. Под ред. Гаврюченкова Ф.Г. и др. Л.: Химия, 1975.
1055. Хираока М. Краун-соединения: свойства и применения. М.: Мир, 1986.
1056. Хирц Ж. Аналитические методы исследования метаболизма лекарственных средств. М.: Медицина, 1975.
1057. Хмельницкий Л.И. Справочник по взрывчатым веществам. Ч.2. М. 1962.
1058. Хмельницкий Л.И., Новиков С.С., Годовикова Т.И. Химия фуранов: реакции и применение. М.: Наука, 1996.
1059. Хмельницкий Л.И., Новиков С.С., Годовикова Т.И. Химия фуранов: строение и синтез. М.: Наука, 1996.
1060. Хомченко Г.П. Пособие по химии для поступающих в ВУЗы. 3 изд., М.: Высшая школа, 1967.
1061. Храмкина М.Н. Практикум по органическому синтезу. Л.: Химия, 1977.
1062. Хухо Ф. Нейрохимия: Основы и принципы. М.: Мир, 1990.
1063. Хьюз Дж. Неорганическая химия. М.: Химия, 1987.
1064. Цветков Л.А. Органическая химия. учебник для 10 класса. 23 изд. М.: Просвещение, 1985.
1065. Цветков М.И., и др. Экология. уч. для технических вузов. СПб.: Химиздат; Издательство АСВ, 1999.
1066. Чалый В.П. Гидроокиси металлов (закономерности образования, состав, структура и свойства) Киев: Наукова думка, 1972.
1067. Чарыков А.К., Осипов Н.Н. Карбоновые кислоты и карбоксилатные комплексы в химическом анализе. Л.: Химия, 1991.
1068. Черонис Н. Микро- и полумикрометоды органической химии. М.: ИИЛ, 1960.
1069. Чувурин А.В. Занимательная пиротехника. Ч.1. Харьков: Основа, 2003.
1070. Чукова Ю.П. Тайны алмаза. М.:Знание 1988.
1071. Шабаров Ю.С. Органическая химия. Ч.1. М.:Химия 1994.
1072. Шаршунова М., Шварц В., Михалец Ч. Тонкослойная хроматография в фармации и клинической биохимии. Ч.1. М.: Мир, 1980.



1073. Шаршунова М., Шварц В., Михалец Ч. Тонкослойная хроматография в фармации и клинической биохимии. Ч.2. М.: Мир, 1980.
1074. Швайкова М.Д. Токсикологическая химия. М.: Медицина, 1975.
1075. Шейкет Ф.И. Материаловедение химикатов, красителей и моющих средств. М.: Лепкая индустрия 1969.
1076. Шеппард У., Шартс К. Органическая химия фтора. М.: Мир, 1972.
1077. Шефтель В.О. Полимерные материалы: Токсические свойства. Л.: Химия, 1982.
1078. Шмидт Ю. Металлорганические соединения. Ч.2. Л.: ОНТИ-Химтеорет, 1937.
1079. Шмидт Ю. Окись углерода. Ее значение и применение в технической химии. М.: ГРХЛ, 1936.
1080. Шмитц Э. Трехчленные циклы с двумя гетероатомами. М., 1970.
1081. Шнайдман Л.О. Производство витаминов. М., 1973.
1082. Шостаковский М.Ф. Простые виниловые эфиры. М.: ИАН СССР, 1952.
1083. Шрадер Г. Новые фосфорорганические инсектициды. М.: Мир, 1965.
1084. Шрайнер Р., Фюзон Р., Кертин Д., Моррил Т. Идентификация органических соединений. М., 1983.
1085. Штетбахер А. Пороха и взрывчатые вещества. М.: ОНТИ, 1936.
1086. Шумахер И. Перхлораты: свойства, производство и применение. М.: ГНТИХЛ, 1963.
1087. Щелкунов А.В., Васильева Р.Л., Кричевский Л.А. Синтез и взаимные превращения монозамещенных ацетиленов. Алма-Ата, 1976.
1088. Щербов Д.П., Матвеев В.А. Аналитическая химия кадмия. М.: Наука, 1973.
1089. Энергетические конденсированные системы. Под ред. Жукова Б.П. 2-е изд. М.: Янус-К, 2000.
1090. Энциклопедия для детей. Т.17: Химия. М.: Аванта+, 2004.
1091. Энциклопедия полимеров. Т.2. Л-Полинозные волокна, М.: Советская энциклопедия, 1974.
1092. Юкельсон И.И. Технология основного органического синтеза. М.: Химия, 1968.
1093. Юрист И.М., Талмуд М.М. Селективное комплексонометрическое титрование. М.: Наука, 1993.
1094. Юрьев Ю. К. Практические работы по органической химии. Вып.1-2. 2-е изд. М.: ИМУ, 1961.
1095. Юрьев Ю. К. Практические работы по органической химии. Вып.3. 2-е изд. М., 1964.
1096. Якименко Л.М. Производство хлора, каустической соды и неорганических хлорпродуктов. М.: Химия, 1974.
1097. Якубе Х.-Д., Ешкайт Х. Аминокислоты, пептиды, белки. М.: Мир, 1985.
1098. Яновская Л. А., Юфит С.С. Органический синтез в двухфазных системах. М., 1982.
1099. Яхимович Р.И. Химия витаминов D. Киев: Наукова думка, 1978.
1100. Яхонтов Л.Н., Глушков Р.Г. Синтетические лекарственные средства. М.: Медицина, 1983.
1101. Яцимирский К.Б., Кольчинский А.Г., Павлицук В.В., Таланова Г.Г. Синтез макроциклических соединений. Киев: Наукова думка, 1987.